

高級中學適用教本

新訂

實用化學

上冊

BLACK & CONANT'S

NEW

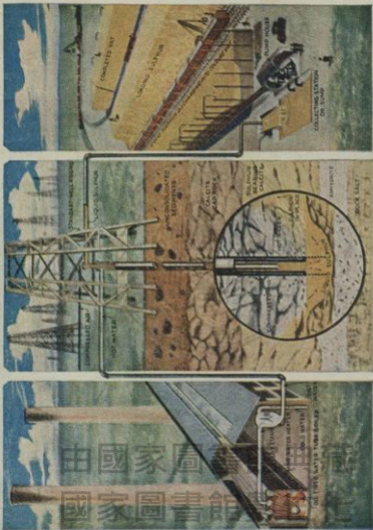
PRACTICAL CHEMISTRY

德國化學會正會員
前威廉皇家學院研究員
化學工程博士

孫豫壽譯



商務印書館發行



弗拉希硫磺採取法（參見第 204 頁）

由國家圖書館
國家圖書館

340.35
8645
70

序³

化學之於今代人類生活，幾無往而不有深切之關係。凡百科學之莫不以此為基點，姑無論矣，其應用於工業及戰爭上之問題，於家庭及社會上之事件，更助績昭著，在在足以引人懷念，而贊嘆靡止焉！至於農事及醫藥二科，尤與有不容忽視之關聯。作物之成長，土壤之調節，既悉受化學之支配，而病理之推考，藥性之探究，又舍化學末以底成。謂化學一科，人盡應加相當之認識，殆不為過。是則化學上基本事理之知識及其運用之技能，尤為今日青年學子應有素養之一也明矣。

輓近世人咸認任何學科，欲收教育之成效，以設法喚起學者之興趣，厥為首要。在化學一門，如陳說拘泥，立論高超，其街示斯學之奧秘，使學者望而卻步則有餘，欲有何教育上之收穫，誠航絕海而渡斷潢也。欲喚起學者之興趣，當力求投合：其對於戲劇之愛好，而鼓勵其對於環境內習見事物窮究底蘊之好奇心。緣是，本書即舉列多種在講臺上可以實施之教室實驗，並喚起學者注意於化學之種種應用。循此途徑，宜可令化學之學

039307
1 高第 3

習活躍而切實。另一方面，對於本科之真實目標，不稍背離，處處把握住此研討物質變化之化學上種種基本原理及事實。

化學與相關聯之工業，其經濟上之意義，實有確認之必要。若硫、酸、鹼鋼鐵等較普通之化學物料，乃現代文明之磐石，本書循序提述此項工業之一般情狀及其與今日人類社會之關係，即所以期學者由此而得一明確之概念也。工業一覽表(第662頁)之舉示，尤足令學者於心胸中確立多種化學工業之關聯及調劑之形勢。

關於習見而重要之有機物質，種類繁多，條論略詳。若生物之化學，以及肥料問題等，於農業上關係甚要，亦隨時提及之。

本書編制，尤竭力注意於體裁單純，解釋切貼，而各項事實、定律、論理等，均以今日一般人士所須知者為限。以期合於近代教育之體旨。於大學入學試驗實際需要之材料，則儘量充實之。

關於物質結構之新理論，則力求以簡明之陳說出之，亦以能資了解基本原理所需者為限。故若以巧妙之電子圖解解釋原子，因為今日時尚所趨，然化學教師應體認在事實上並不說明原子價或其他事項，而徒作成虛幻之圖形；即今日原子物理學研究者，亦率以較不確定而偏於數學的事項補充之。

一級學生，其旨趣、需要、及智力，參差不齊，化學教師對此而欲作課程上規劃得宜，洵非易事。主張將一年度之課程劃分若

于段或若干單位者頗多。分段方法，各校教師自各有因情制宜之處，然本書姑爲之作一分段佈置。其不盡事宜，則當各就教程方案變通釐定之。

金屬方面材料之分配，以冶金術之一般方法及金屬於近代生活上真實用途爲依歸。力求避免將金屬之提煉、性質、用途、及化合物，不論其材料之有益無益，作辭書式之編述。

書中羅列若干一般複習問題，可藉以檢討全書各個部分。每章末所設之問題，大都分成三類。第一類係較淺易之教本上基礎問題，第二類係較深湛之問題，第三類則爲數學問題。

總之，本書恰如書名所示，取材編制，率重實用。全書三十九章，不啻將家庭、社會、工業、農業、醫藥、乃至戰爭上種種事象，用化學的鏡頭，攝成一秩瑰麗燦爛之寫真集也。

此書原著之聲譽卓著，在美國化學教育上之權威，及國內採用作爲正式教本者之廣繁，殆無庸譯者多介紹之詞費矣。

本書材料分量，適合國內高中程度，與部頒新課程標準亦無抵觸，同時基於上述種種特點，實可認爲今日高中學校最適用之化學教本也。

譯者著譯一斑

近代化學概說 (編)

化學戰爭概論 (編)

實用化學實驗教程 (譯)

Black's Laboratory Experiments in Practical
Chemistry

柏琴
吉平 有機化學(大學)
叢書 (譯)

Perkin & Kipping's Organic Chemistry

霍來曼有機化學教本 (譯)

Holleman's Text-Book of Organic Chemistry

和謨高等化學 (譯)

Holmes' Introductory College Chemistry

* 教育部
審定 中國初中教科書化學 上下二册 (中國科學公司)

* 此書與高中適用實用化學互相銜接

目 錄

(上 學 期)

章 數	頁 數
一 史緒 化學之領域	1
二 物理變化及化學變化	15
三 元素及化合物	23
四 氧 燃燒 臭氧	34
五 氫及其用途	50
六 水及其組成 二氧化氫	65
第一章至第六章複習問題	82
七 道爾頓之原子說及分子說	85
八 符號 式 原子價	96
九 化學方程式及推算法	109
第七章至第九章複習問題	126
十 氯化鈉及氫氧化鈉	128
十一 氯及氯化氫	141

章 數		頁 數
十二	酸類 鹽基類 鹽類.....	162
十三	離子及電子.....	172
十四	原子之結構 原子價.....	189
	第十章至第十四章複習問題.....	202
十五	硫及硫化物.....	204
十六	硫之氧化物及其酸類.....	220
十七	碳及其二種氧化物.....	236
十八	分子量及原子量.....	261
	第一章至第十八章總複習題.....	281
(下 學 期)		
十九	氮及大氣.....	284
二十	氨及銨化合物 平衡.....	303
二十一	硝酸及氮之固定.....	319
	第十九章至第二十一章複習問題.....	338
二十二	新週期律.....	340
二十三	鹵素族.....	354
二十四	鈉及鉀之化合物.....	366
	第二十二章至二十四章複習問題.....	386
二十五	磷族.....	388

章 數	頁 數
二十六	溶液, 溶液, 渾液..... 403
二十七	鈣 鎂 砂..... 429
	第二十五章至第二十七章複習問題..... 45 ^B
二十八	煤, 油, 及燃料氣..... 461
二十九	酒精及其他碳化合物..... 482
三十	食與衣..... 495
	第二十八章至第三十章複習問題..... 518
三十一	金屬及冶金術..... 520
三十二	鐵及鐵族..... 536
三十三	非鐵金屬..... 564
	第三十一至第三十三章複習問題..... 591
三十四	較不普通之金屬及其用途..... 594
三十五	染料及漆料..... 613
三十六	放射能及元素之轉變..... 630
	第三十四章至第三十六複習問題..... 644
	一般複習問題..... 645
附 錄	
	氣體之物理的原則..... 947
	進究參考書目..... 957
	工業一覽表..... 959
	氣體於水中之溶解度..... 960
	各種氣體於水中之溶解度..... 960

水蒸氣壓力,或水氣張力	661
重要氣體之密度	661
數種普通物質,化學名及式	662
物質之硬度	663
比重或相對密度	663
化學元素表,附符號、原子序、及原子量	664
較重要之元素表	665
中外質量衡換算表	666



新 訂 實 用 化 學

第 一 章

史 緒 化 學 之 領 域

日常生活中之化學——古代化學之發端——中古代之化學——化學之復興——科學的化學之嚆矢——十八世紀之化學。

化學與近代生活——藥料，染料，金屬及合金，玻璃，土壤及肥料，純淨食物及飲品。

化學之教育價值，科學方法，實驗及理論。

1. 日常生活中之化學——“吾人今日日常生活內所接遇之無數物品，不多年前雖傾全世界之資財不克購置者甚夥，蓋實無存在也。此項物品來源大率平凡，類皆製自平時不加措意之物料，常人視之，初不察其有何珍奇寶藏也。舉凡田園，礦穴，森林，乃至空氣及水，所生低賤之產物，假手於化學之魔陣，即能一新其為精美絕倫，利用厚生之物。

煤油，黏膩惡臭之物也，今以之製瑰麗之色，快適之味，酸及鹼，以及救生之藥矣。棉絮今以之製雋美之化妝品，燦爛之

塗料，麗都之織物，耐用之傢具，以及猛烈之炸藥矣。他如穢污之礦石，可一變而為瓷器上華麗之飾料；灰石¹及煤，則因人造橡皮而新闢用途，松樹幹段因製煉樟腦而別增消費。空氣與水之用為製造肥料，炸藥，發動機燃料，防凍劑，以及嗅鹽²之原料，尤屬不可思議。而化學之奇妙，今正勃興伊始，前途殆無止境焉”。

上述云云，乃 1919 年故笠脫爾博士³之言，時氏任美國化學工程師學院院長。此言於今猶然。就過去十五年之進步觀之，可斷言凡一國家如能深解乎化學之重要，而善為利用之，則實為國祚前途所寄焉。

2. 古代化學之肇始——化學一科，雖據吾人今日所知僅有百餘年之歷史，而遠溯其濫觴，尚在數千年以前也。古希臘，羅馬，尤其埃及之人民，對於金銀等若干金屬實已具有豐富之實用知識無疑（第 1 圖）。彼輩已知自礦石提煉銅，錫，鐵，鉛，汞之

方。醫者已知自動植物以及礦物製取藥材。又有用植物染料染織物者。於發酵作用及酒類成醋之



第 1 圖 金字塔建築時代之埃及金匠。

¹ limestone.

² smelling salts.

³ Dr. Arrhur D. Little.

變化，亦莫不諳知。陶器及玻璃之製造，業已發展成爲美之藝術。惜率屬小民之藝巧，而於此項方法之原理及緣由，則不甚了了也。

吾人今日於物質結構之觀念，其種因於古希臘者亦頗多。當時有哲學家台爾斯¹，約生於紀元前 600 年，彼認水爲基本元素。其他之希臘哲學家，則又有以爲萬物皆能由空氣及火經適當之變化而製成。其後亞理斯多得²（紀元前 384—322 年）復認宇宙間有四大基本元素，即火，水，空氣及土。此外復有以爲世間萬物皆能設法由微小不可見的微粒子熔合而成。此即今日原子說之肇端也。

3. 中古代之化學——對於上記古代之學說，考驗其究屬確鑿抑訛謬，歷數百年迄無進步。固亦未嘗認爲有此必要也。且當時之學者所致力者，率以變低金屬爲貴金屬爲事。此時代化學之局面，即所謂煉金術³耳。願煉金術士雖未得圓其迷夢，然其發見之事實，有功於後之化學者良多。當時以亞力山大城⁴爲此項運動之中心，在第八世紀中阿拉伯人，對於此方面之造就尤爲當時全世界之先驅。藉其所設之大學，傳播此項教義於歐洲各國，如意，法，德，英等。此即所以今日若干西文化學名詞，如 alcohol 及 alkali 等，其語源悉本於阿拉伯文也。

¹ Thales of Miletus. ² Aristotle. ³ alchemy. ⁴ Alexandria.

約在此時，關於物質結構之學說起一劇變。當時據一種新假說，認元素僅有三種，即汞，食鹽及硫。並採用玄妙之符號。惟從此其進展又停滯數百年，蓋諸化學家復潛心於搜尋一種物質，所謂仙人石¹矣。此仙人石者謂能令鉛銅等金屬變為金銀。然煉金術(第2及8圖)之末日已臨矣。

4. 化學之復興——瑞士化學家巴拉賽索斯²(1493—1541)者，實為掃蕩舊時之化學，而將前人之著籍付之一炬之第一人。此科學之元勳有言，謂化學之主要目的，不在搜尋仙人石，或長生丹，而在製造及研究藥物，以療治疾病也。氏竭力攻擊當時習常之醫學，而主張凡欲業醫士者，務須研究化學。彼之最大貢獻固為以學理而不以迷信為根據之醫術，然實亦因此開研究化學之正道，使亦肇基於學理也。

其最著聞之門徒中，有范海爾蒙³(1577—1644)者。此化學家先進，耗其畢生大部分之時間於比京伯魯捨爾⁴附郭之實驗室中，從事化學研究及科學著述。氏殆為判明空氣，氫，二氧化碳及沼氣之第一人。西文化學語彙中加入“gas”一字，亦自氏始。

5. 科學的化學之嚆矢——十七世紀下半期，歐洲之學術猛首，化學亦隨之起重要之變遷。前此化學徒為醫士及冶金師

¹ philosopher's stone. ² Paracelsus. ³ van Helmont. ⁴ Brussels.



第 2 圖 鍊金術士之作場。



第 3 圖 一現代之工業化學實驗室。試將其設備，與鍊金術士之作場比較之。



第4圖 波義耳(1627—1691)為認識
元素與化合物間之區別之第一人。
又研究壓力對於氣體體積之效率。

之工具者，至此遂成所謂純粹之科學，意即其目的在增加吾人對於自然界之知識，而不論其結果有無實用者也。時有波義耳¹(第4圖)者，有推之為科學的化學之鼻祖。氏之名著“懷疑的化學家”²一書，於1661年在倫敦出版。書中聲述元素之數，若希臘哲學家之僅限四種，或若其後煉金術士之僅限三種皆乏理據。氏稱

化學家應認凡物質為吾人所未能分裂成二種以上之成分者，均屬元素。

此與吾人今日之觀點極近，誠不解波氏時代之化學同志究何所據而必欲背其道也。氏與牛頓同時，惟其工作未能若牛頓之即受人擁護耳。然氏之研究方法，固為後人學習化學者奉為圭臬。力陳歸納推理之價值者亦為波氏；此即就實驗事實及精準觀察為起點，從而引伸結論是也。

¹ Robert Boyle. ² sceptical chymist.

6. 十八世紀之化學——此時之化學家，前進神速，半因其技能之增強，半由於交通方法之改進也。遂使世界各地之科學家，於工作上得互通聲氣。吾人於此後數章，就諸化學先進之工作，當可一窺此時期內化學發展之梗概。如勃拉克¹ (1728—1799) 之研究灰石及生石灰之組成；普利斯特利² (1733—1804) 之將紅色氧化汞加熱，而使空氣中之活潑成分(氧)遊離出；卡芬狄士³ (1731—1810) 之遠心於氣體研究，最著時譽，其由精測氣體之性質，以為鑑定氣體之方法，及其發見水及硝酸之組成，尤足稱道；希來⁴ (1742—1786) 及瑞典一貧苦之藥劑師，卻為偉大之實驗家，發見氯，氧，氮，氯化氫以及許多有機酸類；拉瓦錫⁵ (1743—1794) 藉天平而納世人對於燃燒實情之見解入於正軌；道爾頓⁶ (1766—1844) 乃一教會學校之校長，首創原子說⁷，以解釋物質之結合成化合物。

7. 化學與近代生活——吾人於詳論化學一科之進展之前，試先一觀化學與世界文化演進之密切關係。

一般人士多目化學家乃一製藥師，彼製造藥物，以供醫師之用。誠然，化學家業經製成不少人造藥材，在某種用途方面，且勝於天產品，因得取而代之。例如舊時牙醫生用古柯鹼⁸ 為局

¹ Black. ² Joseph Priestley. ³ Henry Cavendish. ⁴ Carl Wilhelm Scheele. ⁵ Antoine Laurent Lavoisier. ⁶ John Dalton. ⁷ atomic theory. ⁸ cocaine.

部麻醉劑以止痛，今則化學家製成新柯鹼¹為一種人造藥材，無古柯鹼之不快副效，牙醫生即用此替代品。牙醫生又為防免因用新柯鹼而致出血不止起見，並加以腎上腺素²，此又一人造品也。

昔時之染料，如藍靛³等率取自植物。今則由較簡單之物料製取之（合成⁴）。人造染料之着色耐久，色樣繁多，遠勝於取自植物者，故實際吾人已超越於所謂天然染料矣。

其在冶金上最重要之化學發見，殆為金屬鋁，乃存於黏土中之元素。積化學家三十年之實驗，始得完成一成本低廉之製取及提淨之方法。又有一金屬，在十九世紀之前向不之知，即鎂是也。今藉電煉得大量製取之。鋁與鎂之合金，所謂鎂鋁齊⁵，具強大之抗張力，較鋁尤輕。造飛機及發動機時廣用之。其他金屬如鎢及鉬，向徒認為實驗室內之珍品，今則仰化學家努力之賜，於工業上製造白熱燈（電燈）及所謂特種鋼等利用甚多矣。

玻璃之製造，亦經化學家多方改良。今有特種之玻璃，能耐高熱，故可供實驗室及廚房內之使用。如所謂派力克斯玻璃⁶（第5圖）；堅強異常，驟熱驟冷皆不易碎裂。

譯者註：派力克斯玻璃為英國出品之特名，在德國有耶拿玻璃⁷，其效能亦堪

¹ Novocain. ² Adrenalin. ³ indigo. ⁴ synthesis. ⁵ magnalium.

⁶ Pyrex glass. ⁷ Jena glass.

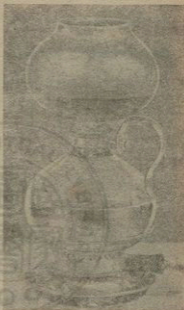
與派力克斯相埒。又最近由有機化合物製成一種與玻璃相仿之透明物，置擊不碎，稱為安全玻璃，又為化學上之一大貢獻。

化學之於農業，貢獻殆屬最大，蓋化學家探知各種農作物所需植物營養料之種類，肥料中遂應供給何種之成分（第6圖）。化學家感於智利之天產硝酸鈉，供給有限，不數年行將告罄，竟因此由空氣中之元素製出同樣之肥料，其成就殆神乎其成矣。

今日化學家最重要之事業，厥為集注於吾人之食物供

給。水及牛乳必須隨時檢驗其雜質，而食物之不法摻假，尤賴化學家之專門技能，不厭周詳以防止之。

8. 化學之教育價值——從環繞吾人之宇宙內，尋取新事物，其本身固已為一高貴之事業。但除化學家之發見，對於社會有重要關係外，研究化學尚別有價值在焉。是即吾人於覓取化學所代表之科學的思考途徑，可由此而萌其芽焉。科學的思考



第5圖 派力克斯玻璃製之煮咖啡壺，用電爐燒熱。



第 6 圖 美國曼荷省¹之馬鈴薯田，藉肥料而生長。

須有認明眞實，絕不扭於舊見之習慣，此即屬無量寶貴者矣。再則，遇有困難，須乘勇往直前之熱誠，而勢所難免之錯誤，則宜具備自搜檢之毅力，同時立即糾正之，此皆科學精神上早經確認之點也。總之，吾人苟能孜孜遷心於攻習化學，則尤可造成研究各項問題之科學方法。此處精準之觀念，與夫憑依於實驗，是為不易之方針。

吾人之口號非“書中如是云云”，而為“吾人試躬自研求之”。研求之方，其步驟每即如下述。先詳細觀察所遇所見之事物，而

¹ Maine.

蒐集其所得之種種事實，繼加以類別，而藉其他既知之事實，試為解釋之。然後就其意義，設為理論或意像，可資解釋該新發見之事實者。末更尋取同類之數據多種，以與吾人早先各種實驗所得之事實比較之，以核驗所設之理論。設吾人所設之理論，與此等事實不盡相符，則須加以修正，同時再覓取他項數據，以參證事實。世間萬百事物，吾人自不能存盡遵此項實驗方法得以學習之之望，蓋為時過費也。惟在實驗室（第7圖）內窮究此項令人興奮之問題後，定可充分領略科學家工作之方策，及其所以有理解之習慣與思考之徑途矣。



第7圖 美國高中學校之實驗室。

第一章 提要

化學之早期史可分爲

- (a) 上古期至耶穌紀元止。其間埃及、希臘、羅馬之人，已知利用銅、錫、鐵、鉛、汞等數種普通金屬，以及較少之金及銀。彼輩亦知使用植物染料之道。陶器及玻璃之製造，均已成爲精美之藝術。
- (b) 早期之煉金術士在西曆紀元後直至1500年，咸耗時費力於惟仙人石是求，謂藉此石能令低賤之金屬變成貴金屬。
- (c) 其後之煉金術士至1650年爲止，則在搜求長生丹，同時製取並檢驗藥用之新物質。
- (d) 科學的化學自波義耳 (1627—1691) 始。

化學與近代生活 化學家所賜與吾人之各種有價値物質，

主要者爲：

- (a) 染料——藍靛之合成
- (b) 藥材——古柯鹼及新柯鹼
- (c) 金屬及合金——鋁及鎂
鎂鋁齊
鎢及鉬
特種鋼

(d) 玻璃——派力克斯。

農藝化學包括土壤之分析及肥料之製造。

縣、市、省、及中央政府，均應設有食物及飲品檢驗機關。

化學之教育價值 學校中研習化學之主要目標，在教授科學的方法；是即求證於實驗也。其第二目標，則就某數種於吾人近代生活有關緊要之物質，獲得其製造、性質及用途等方面之具體知識是也。

問 題

1. 試舉古代已知之五種金屬。
2. 煉金期內曾發見何數種元素？
3. 煉金術士分金屬為賤及貴二種，試為解釋之。
4. 試舉各自家用物件五種，在當年煉金術士家中所未能有者。
5. 首將“gas”一字加入化學語彙內者為誰何？
6. 首先明定元素之意義者為誰何？
7. 試舉十八世紀內於化學進展上有重要地位者五人。
8. 試舉近代生活上使用之數種特殊玻璃。
9. “今日常人之生活，視百年前之帝王猶為優適”。試證明此語。
10. 科學的思考方法，其思想及行為上之習慣，有何特點？
11. 何謂歸納推理？
12. 何種染料，昔時取自植物，今則由化學方法製成之？
13. 煉金術士迄未能覺得仙人石及長生丹。然彼輩究亦有何有價值之發見否？
14. 賤金屬及貴金屬，孰較有用？最有用之金屬屬於何類？
15. 化學家製造之藥材，於牙醫生及醫師有用者，試舉二種。

16. 當煉金術士割傷手指，彼將用 (a) 汞絡水¹ (俗稱紅藥水) 乎；(b) 碘酒乎；
抑 (c) 創傷藥膏²乎？

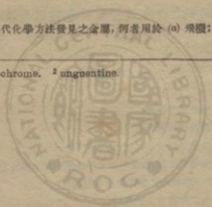
17. 古代所謂汞、鹽、硫磺“元素”，其於古希臘人所謂土、空氣、火、水諸“元
素”，就吾人觀之，若有所進步乎？試解釋之。

18. 試觀一煉金術士在其工作室內之圖 (第 2 圖)。 (a) 有何件之器械為吾
人所認識？(b) 彼以何法加熱物料？(c) 以何法吹旺火焰？(d) 有電流否？(e) 有煤
氣否？(f) 有玻璃管件否？

19. 近代生活中之利用化學，除本書所述外，試就其他讀物中所獲知者列舉
數例。

20. 由近代化學方法發見之金屬，何者用於 (a) 飛機；(b) 成層圖飛機；(c)
白熱燈 (電燈)？

¹ mercurochrome. ² unguentine.



第二章

物理變化及化學變化

物之物理狀態——物理變化——常見之例——特點。

化學變化——例——實情——特點——物料之性質——物不滅定律。

9. 物之三態——水受適當之冷卻，即結成冰，加熱煮沸，即化爲蒸汽，此盡人皆知者也。吾人苟一究冰，水及蒸汽，當可見其組成絕相同。此三者——固體，液體及氣體——即所謂物之三態物理狀態也。水以外，其他物質如調整其情況，亦多能呈此三態。試以硫爲例，尋常爲黃色粉末。但加熱後，即熔融而成黏性液體，如熱度再增，則化爲氣體（第8圖）。即最普通如空氣之氣體，亦能冷卻而液化，

再度冷卻，即成固體。

故可知此等物質之物理狀態變更時，其化學組成並無變化。僅屬

加熱或冷卻之結果而已。



第8圖 硫之固態，液態及蒸氣態。

10. 物理變化——此等狀態之變遷，亦可反向逆行，即所

謂“可逆¹”也。譬如取去水之熱量，可令凝結成冰，加入熱量又可熔冰成水。同樣，設令硫蒸氣冷卻，即得液體硫，而冷卻熔硫又得固體硫矣。此種狀態之變遷，乃物理變化²也。此外如將電流通過鉑絲，即呈白熱，冷時，又復原狀。又如取硬鋼一片（如縫針等）試行加磁，即能吸引小鐵釘；但如將此鋼片墮地少時，又失其磁性。是亦皆物理變化也。吾人於此固未嘗改變其組成，徒改變其物理的性質而已。此等物理變化，雖極重要，然遠不若吾人所欲研究之化學變化之光怪陸離也。

11 常見之化學變化——木材燃燒，產生多量之熱，燒後原木盡失，祇剩灰燼，此盡人知之者也。事屬常見，吾人於其意義每不加措意。實際燃燒後，原有之木材，既不復見，則其間當起有某種之變化無疑。又若鐵塊，即如鐵軌，露空氣中多時，當亦確



第9圖 照相閃光燈。

切發生一種變化。初見其生殼皮，繼裂成棕色粉末之物，即所謂鐵銹。此際木材與鐵皆確定之物質，乃即在吾人之前，消失於一旦。是皆吾人所謂化學變化之例也³。木材之腐朽，牛乳之酸敗，肉類之腐爛，均同屬化學變化之常例；再如汽車汽缸中氣油⁴之爆炸，照相閃光燈

¹ reversible. ² physical change. ³ chemical change. ⁴ gasoline

(第9圖)中鋁箔之驟然燃燒，猛烈炸藥之爆裂，亦皆是也。凡此種種，其間必有若干物質消失，而生成若干新物料。此新物料之特性，與原物料莫不迥異。

12 化學變化中之實情 —— 茲試觀數種典型之化學變化中之實情，殆亦頗有興趣在焉。

取投小鐵釘數枚於溶液中(第10圖)。當見鐵溶解甚速，而生棕色之煙霧。如將此棕色液加熱蒸發，則餘剩棕色之固體(見圖)。此項固體顯已非初時之鐵，乃一種與鐵迥異之新物料。

如盛糖溶液於玻璃杯中，而注入少量之濃硫酸¹，即見起一種顯明之變化(第11圖)。頃刻間生黑色之泡沫，而失糖之所在，細察此黑色泡沫中之固體，則已無復原來之糖矣。

研細之硫黃及鋅粉²，各少許可互相混合而堆置一處。此項混合物如接近燈火，則立生光亮，而冒出白色固體小粒之煙霧。此時互不見原來之硫，亦無原來之鋅，祇得一種白色之新物質，是謂硫化鋅。



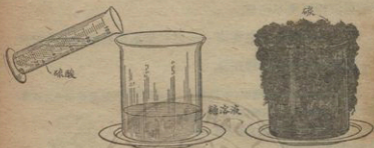
第10圖 鐵釘溶於溶液中而蒸發至乾。

凡各化學變化中均有一種或數種之物料消失而生成一種或數種之新物質。因每一化學變化中，皆自舊物質生成新物質，而每一元素，尋常不能直接變成他一元素，是可知化學變化者，實徒屬元素一度重新排列而成一新結合而已。

¹ 用 60 克之蔗糖，溶於水中；傾入 6 毛立之濃硫酸；此項分量較為適宜。

² 鋅粉之重量約為所用硫黃之二倍。

吾人復見凡一化學變化中，常有熱量產生，而往往亦發出光亮。



第 11 圖 加濃硫酸使糖炭化。

13. 物料之識別——吾人既知灰燼迥異於木材，又見鐵釘溶於硝酸而生成之棕色固體，迥異於金屬鐵。此皆就日常知識，即能一目了然於木材及鐵等普通物料之實為何若。木棒與鐵棍間之區別，不難辨知，即棒上塗以黑漆，亦易識別。木材入水即浮，鐵則下沉。磁石能吸引鐵片而不吸木片。木材易着火，而鐵則不燃。一物質之此項特點，謂之性質。某種物料，苟知其此項性質若干種，即可識別而鑑定之。

例如，水之性質為若何？盡人皆知純粹之水，為無臭無味之液體，尋常亦無色，惟深水作綠色或藍色。水在標準壓力(760 毫米)下，於華氏¹ 32° (或攝氏² 0°) 時凝固 (結冰)，於華氏 212° (或攝氏 100°) 時沸騰。不純之水，則每在較高之溫度時沸騰，較低

¹ Fahrenheit. ² Celsius (or Centigrado).

之溫度時凝固。其最重要者之物理性，殆為密度。如取某定體積（以毛立計）之水，於水 $4^{\circ}\text{C}.$ 時稱其重量克數，當見每毛立之水，恰重一克。設取已知體積之汞（水銀）稱之，則見每毛立之汞，重 13.6 克。故一般可謂，凡物質之密度云者，即一單位體積之重量也。 在化學實驗室內，常以克計重量，以毛立計體積，故亦可謂凡物質之密度云者，即該物質一毛立之重量克數也。例如鋁之密度為每毛立 2.70 克，鉛為每毛立 11.34 克。同樣，鋁之熔點為 $658.7^{\circ}\text{C}.$ ，鉛為 $327^{\circ}\text{C}.$ 。是可知物料有某數種性質，均可精密測定而以數字表之者也。

14. 化學變化之特點 —— 取細碎

之硫黃及鐵屑²各少許。硫為黃色粉末，較輕，可溶於二硫化碳液中。鐵為灰色之固體，質重，不溶於二硫化碳，而易為磁石所吸引。試將二物混和，依硫約為鐵之二倍（體積）之比例。以此混合物置試管中而加熱之（第 12 圖）。不久當見管內物料通體熾灼，此時雖將燈火取去，而熾灼仍可繼續若干時。可知管內當已起有變故，足能產生熱及光者。如將試管擊碎，而察其固體，當見其為堅硬黑色之境。磨成細粒，則知其無復具有硫若鐵之性質矣。是即既無可溶於二硫化碳，亦無可為磁石所吸引者。



第 12 圖 加熱鐵屑及硫黃。

此實驗中鐵與硫二物質消失，而生成一種新物質，稱之為硫

¹ 化學上常用攝氏溫度計，而以 C. 表之。² 所取鐵之重量約為硫之重量之 1 倍。

化鐵。細察原物料之性質及其結果產物之性質，即可辨知。

15. 化學變化之又一特點——煤之燃燒又為化學變化之一極重要之例。此其為一種化學變化，證以下列諸理由，當無疑義：(a) 有新物質生成，即煙囪內逸出之氣體，及灰屑與熔渣；(b) 生熱；(c) 自產物不能復得煤；最後 (d) 剩餘之灰渣，其重量較原用之煤為輕。但化學變化中，重量上起如此顯明之變遷，宜有深究之必要。此豈謂有一部分煤已毀滅乎？煙囪內逸出之氣體，重量為幾何？此項實驗殊難求其進行甚為精準，茲當另作一實驗，使於封閉器內起化學變化。

16. 化學作用中總重量不變——如將盛有鐵及硫之試管，在加熱之前，小心秤之，當見其重量上不起變化。此乃化學上

一普遍而又重要之事實，試舉另一實驗，甚易明之。

任取二種物質，凡混和一處即易起作用者均可。例如，取食鹽溶液 25 毫立，盛入錐形瓶中，而以硝酸銀溶液少許，注入短試管。置試管於錐形瓶中，如第 13 圖。小心封閉瓶口，而秤其重量。於是將瓶傾斜，俾二溶液



第 13 圖 封閉器中之化學變化，總重量不變。

相混，即產白色之固體物質，是為氧化鈣。此化學變化足使溫度稍稍升高。俟瓶冷卻後，再秤之，可見其重量未嘗變動也。

同類之實驗，已精確試行多次，綜其結果，皆表示各項化學變化中所生成諸物質之總重量，與起變化諸物質之總重量恰相等。此即所謂物不滅定律¹也，可簡括言之如下：

物²既不能創生，亦不能毀滅。

科學上之定律，乃羅列許多實驗所確證之一般事實，作一種簡要之札記。亦某種物料在某種情況下，其作為常軌之一種敘述也。

第二章 提要

化學者，討論物料之組成及其所能起之變化。

物料之性質，乃藉以鑑定物料之特點，如色，硬度，味，密度，溶解度，熔點皆是。

物之三種物理態，即固體，液體，氣體是也。任何物質所見存之狀態，視物質本身之性質，及其溫度而定。

化學變化之要點為：

1. 生成新物質。
2. 往往發生熱及光。
3. 自產物內取回原來之物質，常極困難，或竟不可能。

¹ law of conservation of matter. ² 凡具有重量而佔有空間者統稱為物。

物理變化中不生新物質。往往極易使其變化反向逆行，而令物質回復原狀。

物不滅定律：化學變化中生成諸物質之總重量與起變化諸物質之總重量恰相等。

問題

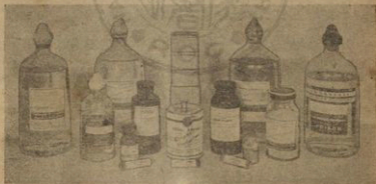
- 試述水如何可使表顯物之三種物理狀態。
- 試精確述說物理變化之確切意義。除本書所述外，另舉五例。
- 試將鑑定物質應用之五種重要性質，列為一表。
- 今有砂與糖之混合物，將何以分別取回純粹而乾燥之各物？
- 欲區分 (a) 鋼絲與鐵絲，(b) 木材與鐵，(c) 鋁及錫，(d) 糖粉及麵粉，(e) 水及甘油，將各利用何項性質？
- 硫粉與黃色玻璃粉，如何可以分離之？
- 試舉一切物料所共通之性質數種。
- 試按本書所述，就各人所習知之化學變化，舉五例。
- 將鐵錘擊即發熱。其間是否起有化學變化？試述其理由。
- 將火柴就匣劃擦之，即生熱及光。起有化學變化否？試述其理由。
- 一切物質均能令其表顯三種物理狀態否？試解釋之。
- 磨光之錫與磨光之鉛，粗觀互似。試就此二金屬，各取一立方寸，均不加損壞，將何以分別辨認之？
- 試述下列關於食事之作爲，孰為化學變化，孰為物理變化，並各舉其理由：(a) 羊腿之烤炙；(b) 湯之溫熱；(c) 食物之消化；(d) 溶糖於一杯咖啡中；(e) 抽吸紙煙。
- 置棉屬於衣物中即漸漸消失。此事是否為物不滅定律之例外？試解釋之。
- 抄錄下列字句，而填入缺漏之字：科學上之定律，乃羅列許多——所——證之若干一般——，作一簡要之札記也。亦某種物料在某種——下，其——常軌之一種敘述也。

第三章

元素及化合物

化學藥品——物質及混合物——化合物——元素——由元素製成化合物——化合物有一定之組成——混合物與化合物之對比——混合物之分離——元素之存額——金屬，合金，及非金屬——化合物之數目及重要。

17. 何謂化學藥品——化學實驗室所備用之物料，尋常稱為“化學藥品”。實際，凡屬實驗室內所用之物質，縱亦有家庭或工廠內使用者，概為化學藥品（第14圖）。故如，化學實驗室



第14圖 數種普通之化學藥品。如硫酸；鹽酸；硝酸；氫氧化鈣；金屬鋅及銅；氫氧化鈉；醚；硫酸銅；汞。

內之金，糖，水，鹽，錫，鋅，硫，均屬化學藥品，而糖，鹽，水，於廚房內固以供食者也。吾人研習時當見尚有許多物質，今僅知其為化學藥品，而他日容能證明其與人類有直接或間接之價值，亦未可知。欲將化學家所用之無數物料加以整理，而使其研究簡明，則非先設法為之分類不可。

18 物質及混合物——細察花剛岩及尋常之混凝土，當見其均係由許多不同之物質構成者。花剛岩中有三種不同之礦物；即石英，長石，雲母是也。將岩石搗碎，此三種礦物即各自分離。尋常之混凝土由水泥，砂及碎石混和而成。取前章鐵與硫之混合物察之，可就其中辨出硫粒及鐵屑。然如取鐵屑一堆察之，則見每顆鐵屑均與他顆相似，且若全具相同之性質。凡物料各部分均互相類似者稱為勻淨¹，在化學家稱之為物質²。凡物料含二種以上之物質，僅併置一處者，稱為混合物³。故花剛岩乃一種混合物而非物質。硫及鐵則均為物質，能攪和成種種之混合物。

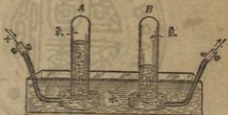
物質既為勻淨之物料，則其各部當全具相同之性質。任取物質之一部試樣，當與他部試樣全相似。至若混合物之性質，則視所含各物料存量之多寡而定。例如，10分鐵與1分硫之混合物為灰色，10分硫與1分鐵之混合物幾為純黃色。

¹ homogeneous. ² substance. ³ mixture.

是可知混合物含二種以上之離立成分，各保持其固有之性質，不起變化。

19. 化合物——物質之最重要而最常見者當推水。然雖純水亦非單物質，似屬可奇。利用電流即易將水分解成二種極不相同之物質。

取水(含少量硫酸)少許，置第 15 圖所示之器中。其中始電極與 6 伏特之蓄電池相連結。A 管中之電極，作為陽極，與電池之陽(+)極相連，B 中之電極為陰極。電流經過溶液自陽極 A 至陰極 B。兩極上均見有小氣泡升上；氣體之集於 B 中者，其速度二倍於 A。逾 B 管已集滿，將電流關斷，而驗所集得之各氣體。驗 B 管中之氣體，可將管倒持而小心以點着之火柴臨之。此氣體即舉淡藍色焰而燃燒，是謂之氫。如將他管倒持，而以燒紅之木片取近管口，則立刻火焰大發。此氣體即為氧。其加於水中使水成良導電體之硫酸，仍留器中。



第 15 圖 水之電解。

是知水可為電所分解。此其作用即稱為電解¹，藉此可知水為一種化合物。

20. 另一種化合物——試察紅色氧化汞之粉末，顯係一種化學的物質，每一微粒均相類似。

取少許置硬玻璃試管中，如第 16 圖之方式加熱之。紅色之粉末瞬即成為藍暗。如以一端燒紅之木梗，伸入管中，即立發火焰。此乃有何氣體放出，而非空

¹electrolysis.

氣之證也。再察試管，則見紅色粉末之一部分或全體已告消失，而有微滴之汞（水銀）結集於管邊。在管之較冷部，或為一種液鏡。如加熱之時間，充分延久，則全部紅色粉末終至盡行消失。變成二種產物，一為汞，乃銀樣之液體，用於溫度計（即寒暑表）中，一為氣體，即所謂氧也。



第 16 圖 紅色氧化汞之分解。

是則藉熱可使紅色氧化汞一物質變成其他二種物質，汞及氧。凡物質可分解成二種以上之他物質者，稱為化合物。故水及紅色氧化汞，均為化合物。

21. 元素之定義——設就上項實驗，再進而加熱水銀，以期復得他物質；或用他種方法，試行分解之，則皆無成。同樣，氫及氧亦從未能分裂成為他物

質。凡物質未能分解為更簡單之他物質者，稱為元素。今日科學家認元素僅有九十二種（見本書第二十二章週期表）。一切化合物皆由此而成。

水竟由二種氣體所組成，其一能燃燒，一能使他物燃燒，較空氣猶速，吾人知此，殊堪稱異。又紅色氧化汞乃由一種銀狀之重液體及一無色之氣體所組成，亦似奇事。從而知化合物與組成之元素，其性質決無相類之處。

最先明定元素之意義者，殆為波義耳氏。波氏於1661年聲述“元素者乃化學分析上之實限，或即用今日所知任何方法皆不能使其分解之物質也”。

22. 由元素製成化合物——今試由二元素製成一種化合物。與上述作用恰相反。

置少量之汞於研鉢中，而加汞數滴。初時二物質各自分處，不起變化；若用杵猛擦之（第17圖），則生成紅色之物質，與汞及碘皆迥異。此乃一新物質，一種化合物，稱為碘化汞者也。



第17圖 碘化汞之合成。

金屬之銅，人所習知，具特殊之紅棕色；硫亦常見，乃黃色質脆之元素。若將銅片及硫粉各少許，共置小燒瓶中（第18圖）而加熱之，則

混合物即起灼燒。二元素互相化合，而放出熱及光。設將燒瓶擊破，即得黑色質脆之固塊，既不似銅，亦不類硫。此時銅與硫已化合或一種化合物，即一硫化銅。

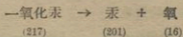


第18圖 一硫化銅之合成。

食鹽為含有二種元素之化合物，一為光亮銀白色之柔軟金屬即鈉，一為黃綠色有毒之氣體即氯。糖為碳及氫氧二氣體之化合物，碳為一種元素，其成為木炭者，乃吾人所常見。氫能猛烈燃燒，氧能使他物劇烈燃燒。化合物與其

所含之元素，性質上莫不有若是可驚之懸殊。

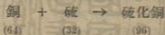
23. 化合物有一定之組成——化學變化或習常稱為反應¹。若以簡短之方式表之，當見便利，如：



在此所謂文字方程式中，箭號(→)讀作“生”，加號(+)讀作“與”。括號內之數字為重量之比例。是即 217 克之一氧化汞，生 201 克之汞與 16 克之氧也。

一氧化汞之量無論多少，分解結果，皆為所用重量之 $\frac{201}{217}$ 或 92.6% 屬汞，而 $\frac{16}{217}$ 或 7.4% 屬氧。

銅與硫之化合成一硫化銅，可表之如下：



此即謂重量上 64 分之銅與 32 分之硫化合，生成 96 分之硫化銅也。

換言之，即一硫化銅由 $\frac{64}{96} = 66.7\%$ 之銅及 $\frac{32}{96} = 33.3\%$ 之硫所組成。

由極精細之定量實驗，可知凡屬化合物，均有一定之重量組成。全部化學，盡依據於此一基點，是即所謂定比例定律²也。

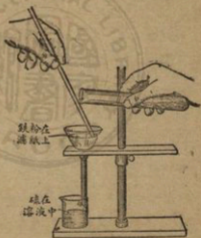
24. 混合物與化合物之對比——混合物與化合物主要之異點，即在化合物有一定之組成，而混合物中之成分比例無定。水，澱粉，糖，鹽均為化合物，各有一定之組成。麪粉，焙粉，泥土皆為混合物，所含物料之量，得隨時變更。

¹ reaction, ² law of definite composition (proportion).

混合物與化合物尙有他種異點，亦應識之，例如鐵及硫之混合物，與硫化鐵。在混合物中，仍可辨認硫及鐵之性質，而知其物料並不勻淨 (§ 18)。至若化合物之一硫化鐵中，則確屬勻淨，其種種性質與鐵或硫均絕異。

25. 混合物之分離——混合物中各成分每易互相分離。

例如鐵可用磁石吸引，與硫分離；硫亦可用二硫化碳溶出，而餘鐵(第 19 圖)。若化合物之硫化鐵，則其分成鐵及硫，手續無此簡便。欲將化合物分解成爲元素，大抵須藉劇烈之方法，如加熱至極高之溫度，或通以電流等。



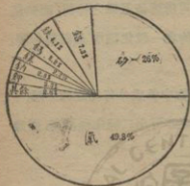
第 19 圖 藉濾過自硫之溶液中分離鐵粉。

混合物中，鐵與硫之粒子，祇彼此倚接；化合物中則元素與元素以化

合作用互相結合，結果得與原有二元素絕異之物質。

26. 元素之存額——今日已知之元素雖有九十二種，然其中常見或重要者，僅約 25 種。誠如下圖所示(第 20 圖)，則地殼連大氣在內，約有 97%，僅爲八種元素所組成。

地殼內之元素，多數與他元素相化合而存在，是即成爲化合物者。



第 20 圖 地殼連大氣之約略組成。

偶有一二元素不起化合，即所謂成遊離狀態¹者。銅、硫及金即其例也。

因種種便利起見，可將元素分成金屬²及非金屬³二大類。金屬之特性，盡人皆知，如具有光澤及能導電導熱等。又多屬常見之物質，如金、銀、

銅、鐵、鉛、錫、鋁、鋅。合金⁴或齊常由某數種金屬熔合而成。如黃銅爲銅與鋅之合金。每種金屬之配量，視其用途而定。較近工程設計上，合金之爲用至切重要。鐵之合金(鋼)，其抗張力之堅強勝於鐵，成本亦不過昂貴。於某項使用上，如嫌此等合金過重，則採用鋁之合金；如欲得不銹之合金，則銅之合金，或不銹鋼尙矣。

非金屬之性質則較複雜，有氣體者(氧、氫、氮)，有固體者(硫及碳)。

存於人體中之元素，爲數殊少，其中且多半均存量極微。一般認爲動植物所必需之元素爲氧、碳、氫、氮、鈣、磷、鉀、鐵、鎂。然

¹ free or native state. ² metal. ³ non-metal. ⁴ alloy.

活有機體中所起之化學變化，則至爲複雜，而此外存量微少之元素，或亦有同等之重要焉。

27. 化合物之數目及重要——元素既有九十二種之多，其互相交錯起種種化合而生成之化合物，爲數當甚可觀。今已知者，有五十萬上下，而新化合物猶日增月累。幸此等化合物，重要者究屬不多，故研究化學，尙不致有漫無際涯之嘆。且此等化合物亦可分爲若干類，每類之中彼此尤多相似。學者苟於較少數之化合物，有充分之知識，則全部化學之基礎，卽不難有堅確之把握矣。

第三章 提要

物質爲勻淨的，卽全體各部均相類似，而其同樣之性質。

元素爲一種之物質，尙未能分解成他物質者。元素可分成金屬及非金屬。合金爲二種以上金屬之混合物。

混合物乃二種以上物質，祇併合一處而成者。

化合物爲一種之物質，可藉化學方法分解成二種以上較簡單之他物質者。

定比例定律：凡屬化合物均有一定之重量組成。

化 合 物	混 合 物
組成一定。 製造時吸收熱或光，或發放熱或光。 祇能藉化學方法令其分解。 為化學反應之產物。	成分之比例無定。 製造時通常無光或熱之表顯。 每能藉機械的方法分離之。 其中各物質並不以化學力結合。

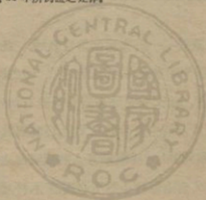
問 題

- 試舉含有氧之化合物二種。
- 水之為一種化合物，將何以證明？
- 何二種元素，構成地殼之約四分之三？
- 水及紅色氧化汞中存在何種共同之元素？
- 金以遊離狀態產出，汞則或化合狀態產出。其意何指？
- 試將化學上習用之下列名詞，各作簡明之定義：(a) 元素；(b) 化合物。
- 試畫學金屬銅與非金屬硫二者之異點列為一表。
- 合金與混合物同，有何區別？
- 有何三事為一切化學變化之特點？
- 就 A 行中選取一個(或數個)名詞，足為 B 行內各字作最精確之釋義：

A	B
元素	空氣 鋁
化合物	黃銅 糖
混合物	麪包 檸檬水
物質	牛乳 水銀
	鹽 純銀

- 從化合物之外表上，可以述明其所存有之元素否？
- 糖中含有碳元素，將何以證明之？
- 設有一物質，加熱時不起分解，是否即足以證明其為一元素？
- 鋁存量較多於鐵，何以鐵價反賤？
- 何元素為美國人所發見？
- 元素表何以時時須加訂正？

17. 希臘人以土為四種元素之一，試以近代化學之立場批評之。
18. 近代對於元素之定義與波義耳氏所聲述者有何不同？
* * *
19. 由精密之實驗，知 7 克之鐵，適與 4 克之硫化合。當產生一硫化鐵若干克？
20. 試述問題 19 內引用之定律。
21. 由鐵 5.6 克，欲製一硫化鐵 8.8 克，所需硫之重量若干？
22. 一硫化鐵中鐵之百分率為何？其中硫之百分率為何？
23. 試述問題 22 中所例證之定律。



第四章

氧 燃 燒 臭 氧

氧之重要——製法——檢驗——特點，拉瓦錫之燃燒實驗——氧化——燃燒之產物——氧化之速度——自燃——爆炸——着火點——滅火——氧之工業用途，臭氧。

28. 氧之重要——研究元素當自氧始。此元素之為水及紅色氧化汞中所含元素之一，已見前述。又知其為元素中分佈最廣產量最多者。後文將見許多岩石及礦石如砂石，石灰石等，均存有氧。氧為大氣中最活潑之元素，以其與其他一切元素幾盡能化合而成氧化物¹。無氧則吾人將感窒息之苦，而生命亦無以持續。氧又為由燃料生熱所必需，蓋木材，煤炭，煤氣無此皆不能燃燒也。其於凡用油或煤氣點燈者亦然。如是，由於氧之產量既多且廣，化學性之活潑，及其於實際上之功用，則吾人於元素作系統的研究時，所以氧為始者，蓋可明矣。

29. 氧之製取——1774年英國教士並化學家普里斯特利氏(第21圖)由加熱紅色氧化汞而製得氧。其熱力用透鏡密集

¹ oxide.

日光線而得。普氏取一燃點之燭，伸入所得之氣體中，常見其燃燒，較在空氣中更為明亮¹。

實驗室中則以加熱一種化合物名氫酸鉀者較為便利。氫酸鉀用於醫藥上，又以製火柴及煙火。其值價遠低於氧化汞，而加熱時所生之氧為量反多。氫酸鉀為白色結晶形固體，乃鉀，氫，氧三種元素之化合物。熱至適當溫度（360°C.）即熔融；溫度如再升高，則生氧之氣泡，最後餘剩另一種鉀與氫之化合物，稱為氫化鉀。此變化可表之如下：



第 21 圖 普利斯特利 (1737-1804)

英國之牧師，氧之發見者，晚年
居於美國賓夕凡尼亞。

將少許氫酸鉀於試管中小心加熱，至達熔融，而投入一燒紅之火柴梗，不見有氧放出。如取名為二氧化錳之黑色粉末少量，投入試管中，而再驗其有無氧。此時試管雖漸次冷卻，而反有氣發生，二氧化錳在此作用內不起變化。

物質之改變化學作用之速度而自身不起永久之變化者，謂

¹約在同時，有瑞典藥劑師希來，亦以同法製得氧，惟其結果，直至數年之後始行公佈。

之觸媒¹，亦稱接觸劑。後此常見觸媒作用²於化學上占有重要之地位，蓋許多作用每可藉此而加速，結果即可減低種種工業上工作之成本也。

30. 氧之實驗數則——欲研究氧之性質，須有多量之氧。

今日氧已成為一種商品，可以購得其壓縮於鋼筒中者。用時可藉減壓栓洩出之。

然製取時，亦甚簡便，可用重量 4 分之氯酸鉀與 1 分之二氧化錳相混和，置薄玻璃燒瓶中，瓶口裝有導管(第 22 圖)。所生氣體集於若干廣口瓶中，各瓶內均預先盛滿清水而倒立水槽中。當燒瓶微受溫熱，氧即經導管逸出，而自水中成氣泡通入瓶內。燈火遲不時取去，以免氣體發生太激，致瓶爆裂。



第 22 圖 實驗室內製氧。

此時首當
 藉前述(§ 20)之
 檢驗，以完全證
 實確已取得氧。
 取一灼紅之木
 片投入一瓶中。
 木片如大發火
 焰，即可作為氧
 之一種檢驗，蓋

他種氣體具類此之性狀者僅有一種(氧化二氮)也。凡藉一種顯

¹ catalytic agent or catalyst. ² catalysis.

異之作爲或性質，以鑑定某一物質者謂之檢驗。

今請研究種種物質於氧中加熱或投入氧中時之作爲。

木炭：用銅絲一根，纏繫木炭一小塊，加熱之，然後伸入氧瓶中（第 23 圖）；即發明亮之火焰。

硫：於鐵匙（燃燒匙）中置硫黃少許，取近燈火，令其燃着，其時作淡藍色焰，若伸入氧中，則發極亮之光而燃燒。

鐵：鐵條（如鎚內發條）或鐵絲，亦能於氧中燃燒。先於一端蘸硫少許，將硫燃着，而懸鐵絲於氧瓶中；硫即繼續燃燒，生極大之熱，足令鐵着火。鐵燃燒時火星四射，光芒奪目（第 24 圖），（瓶底宜預置砂一層）。



第 23 圖 燃炭於氧中。



第 24 圖 燃鐵於氧中。

磷：磷爲柔軟之黃色物質，在常溫時即能起火，故貯存時每浸於水中（第 25 圖）。取此物少許，置燃匙中，點着伸入氧瓶中，即大發火焰。其焰之猛烈，光之明耀，令人不可逼視。所生之白煙，即爲化學反應之產物。

31. 氧之特點——由上列種種實驗，可知氧之最顯明之特

點爲：凡能於空氣中燃燒之物質，於氧中燃燒更速，且光亮增強。 氧爲無色之氣體，不易溶於水中，故無於面水坊上集取。純粹之氣體



第 25 圖 磷須貯於水中。

無臭亦無味，較空氣略重。

凡表達物質之作爲之特點，常稱爲化學性。一種物料，祇藉其名稱，不足以知其底蘊；惟洞悉其所具之性質，始得謂爲對此物質確屬明瞭矣。

氧之性質

物理的

無色。
無臭。
無味。
略重於空氣。
極不易溶於水中。
可以液化及固結。

化學的

不燃燒。
能助燃。
物料在氧中燃燒較在空氣中易且劇烈。
在常溫時相當活動。

32. 何謂燃燒？——上見各種物質於氧中燃燒較於大氣中爲急速，故斷定氧於所謂燃燒¹之作用上有重要之關係，其論甚當。燃燒爲重要之化學變化，吾人不可不加縝密之考察，而回溯前此關於本問題之若干實驗。

十七世紀之化學家創燃素說²，以解釋物質燃燒時之情況。其說略如下：凡可燃燒之物，據稱皆含有一種火料³即燃素，當該物燃燒時，即成爲火場而消失於空氣中。餘剩灰燼，故如礦等物質，燃時生灰甚少者，所含燃素弱，依此說遂燃燒迅速。十八世紀普利斯特利氏，猶謂尋常之空氣中必含有燃素，因燃燒物繼續不絕有此燃素放於空氣中也。彼且意想尋常之空氣中，如取除此項燃素，則當視前更能吸取燃素，而視前更適於使他物燃燒於其中。因此當彼認知氧與燃燒頗有關係時，即稱之爲失燃素之空氣。遂使法人拉瓦錫氏哈普氏之解釋後，普

¹ combustion or burning. ² phlogiston theory. ³ fire-stuff.

用普氏對於氧之發見，而納世人於燃燒之性狀，入於正確之見解。此實一極重要之發見也。

33. 拉瓦錫之燃燒實驗——拉瓦錫 (第 26 圖) 爲法國名化學家，生於距今約 150 年。有尊之爲近代化學之鼻祖者，以其創立燃燒作用之正確解釋也。

拉氏取水銀少量，置曲頸瓶 (第 27 圖) 中，瓶之頸端伸入置大水銀槽內之鐘罩內。當用炭火將水銀熱至近於沸點十二日後，氏發見瓶中及罩內所有之空氣失去體積之五分之一。驗其餘剩之空氣，投以燃着之木片不僅不燃，且行熄滅。可見空氣中能使物質起燃燒之物料已被除去。觀瓶中，則見水銀面上有若干紅色粉末，具有先前普利斯特利用以製氧之紅色氧化汞之一切性質。

拉氏於是將此粉末置相當之器中，強熱之，而集其所生之氣體。氏所獲得之氣體，其體積適與原先空氣所縮減者相當。於此氣體中，許多物質均能猛烈燃燒。是則彼五分之一之空氣，即爲此一種氣體，無疑。拉氏名此氣體曰 oxygen。彼復將上實驗中所餘剩之空氣與適量之氧相混，使回復原來之體積，則又造成具有尋常空氣之一切性質之氣體。因此氏即證明空氣中之氧，乃燃燒作用所用去之惟一氣體也。



第 26 圖 拉瓦錫氏 (1743—1794)
法國化學家，爲近代化學之實際
創業者，創燃燒之學說。

34. 何謂氧化？——物質與氧之反應，稱爲氧化¹。當此反

¹ oxidation.

應進行急速至發生熱及光時，特稱之為燃燒。煤炭，木柴，煤氣，煤油之燃燒，皆氧化作用之常例也；此時氧化進行急速，遂成為燃燒。

氧化作用之變化，進行甚緩，無明顯之熱及光發生者，其例亦多。鐵之銹化即其著例。鐵與大氣接觸，則徐徐變成氧化鐵，俗稱鐵銹。故鐵之銹化，實恰似木柴之燃燒，所不同者，銹化作用過緩，不見熱及光耳。如有水存在，則能加速其作用。

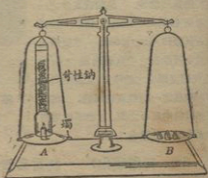


第 27 圖 拉氏研究燃燒之裝置。

失。此時燃燒之產物為與氧相若之數種氣體，而不可目覩者。是乃水氣及一種所謂二氧化碳之氣體，可收集而權其重量。

置燭於天平盤 A，其上方懸一盛氫氧化鈉之管，氫氧化鈉能吸收水氣及二氧化碳二者。如是，既

35. 燃燒後所生之產物——燃燒既為氧與所燃燒之物質間之化學變化，然則此變化所生之化合物為何？各該物質所經之變遷為何？蠟燭燃後，幾完全消



第 28 圖 燃燒蠟燭所生成之產物較重於燭。

可繼續，又可權燃燒產物之重量（第 28 圖）。B 盤中置適當之法碼，使兩方恰得平衡。於是將燭燒點，當見燃燒進行，燭頭漸見消失，而 A 盤反漸重沈。是燃燒所生之物質，較未燃燒前之燭為重。此因產物中除原存於燭中之元素外，另含有自空氣中得來之氧矣。

由此實驗可知燃燒後之產物，每較燃燒之原物質為重。又一實驗亦可資例證同一要點，述之如次：

將鐵粉若干置坩堝中，於天平上用法碼精密衡其重量。取坩堝就燈火上加熱。鐵粉即漸燦熱。是起一種化學變化之證。繼續熱五分鐘，然後冷卻而察之。坩堝內所存者，已另為一種帶黑色之固體，頗似鐵銹。如再置原天平盤上衡之，當見其重量視前大增。此增加之重量，又係由於空氣中之氧。氧與鐵化合成一種含鐵及氧二元素之新化合物也。

此等實驗，所以表示物質燃於空氣中時，因燃燒之物料與氧化合而生成新化合物。此項新化合物，因除燃燒物質之外，尚含有氧，故較原物為重。就鐵而言，所生產物稱為氧化鐵；其變化可表之如下：



氧化物者，乃一種元素與氧之化合物也。物質於空氣或於氧中燃燒，往往生成氧化物。

46. 氧化之速度——物質不同，其氧化之速度亦迥異。可燃燒之物料，雖於任何溫度均能與氧化合，但其速度大抵隨溫度之上昇而增加。實際就經驗所知，凡化學變化，溫度升高，皆足以加速其進行。若磷等之物質，在僅較常溫略高之溫度時，氧化已甚急速，祇須稍露空氣中即行發火。就次述之實驗，可以明之。



第 29 圖 磷之自燃。

將磷少許，溶於二硫化碳，取溶液數滴注濾紙上，而平放三腳架上。溶液蒸發後，餘存之磷，佈滿全紙，每一微粒，均與空氣相接觸。少頃，即全體大發火焰（第 29 圖）。在此種狀況下，燃燒係起於常溫時。

37. 自燃¹—— 1 項磷之實驗，

可明示所謂自燃之現象。浸過油之破布，而任其疏鬆堆置，每釀火災，即由於油質露於空氣中之面積既大，致起遲緩之氧化。破

布導熱不良，其內層所生之熱量漸積漸多，終至全體起火。故凡此種油布，自宜貯諸密閉之金屬罐中。

於不通風之煤窩，或即露天大堆之煤，亦可發生自燃；又如麪粉廠及乾草棚等，如其因緩氧化所生之熱，無充分之空氣通風以驅散之，亦每致失火。即如倉廩廢坊中之濕草，易起發酵而生熱。此熱如無法散洩，則草葉亦能起火。此種情事類似者甚多，一般人往往不解其原因，而涉及迷信，目為天火者，讀此當可瞭然矣。

35. 爆炸²—— 氣油蒸氣或燃煤氣等數種氣體，與適量之空氣或氧相混和，以火種燃點此項混合物，即起爆炸。煤屑麪粉等碎裂粉細之可燃性物，亦然。爆炸乃由於此等氣體混合物，或

¹ spontaneous combustion. ² explosion.

空氣中飛揚之塵埃，作極急速之燃燒所致。燃燒時放出大量之熱，而產生大體積之氣體。此項熱量施之於氣體，遂使其終於起猛烈之膨脹，是即爆炸力之所由來也。麪粉廠等工場內，既有此種劇烈可怕之爆炸發生，故近代新式工廠，多裝設除塵器械，及防免由靜電放出火花之設備。

39. 着火點¹——燃燒速度最慢者，可以鐵為代表。欲使鐵急速燃燒，須先使其成為細粉，熱至高溫，而後置諸純氧之中。此已見前此一實驗中 (§ 30)，即取鐵絲一束，末端蘸以硫黃，由硫於純氧中之急速燃燒發出之熱，使鐵昇達相當之溫度；此時鐵本身亦終於着火燃燒。

煤之燃燒，必先以木柴引火，木柴又必先以紙燃點，紙則取火於火柴，此盡人皆知之事也。在此順序中，每種物料之焚燒，所以增高次一物料之溫度，至其終亦着火而燃燒。一種物料於空氣中着火時之溫度，有時稱為着火點。實則溫度徒讓成燃燒之情況之一而已。細碎鐵粉起燃之溫度較低於鐵絲，以其呈露於空氣中之面積較大也。除固體之物理情況外，其周圍空氣之壓力，以及有無觸媒 (§ 29) 存在，皆足以影響着火之溫度。換言之，支配着火點之情況，蓋有數種焉。

少許氣油燃於暴露之皿中，可無危險²；如為氣油蒸氣與空

¹ kindling point. ² 勿試作此項實驗。

氣之混合物，則燃燒過激，足致爆炸。故凡如氣油等之液體，切勿以之近火，蓋其蒸發既速，而蒸氣與空氣，即成一種爆炸劑也。

40 滅火——欲滅火時，常以水灌澆燃燒物上，令其溫度降至着火點以下。如所備水量充足，此法大抵有效。滅火之法雖不一，要不外乎冷卻燃燒物，或杜絕空氣，俾無氧以供氧化。杜絕空氣有時可用毛毯。用水時，其大部之效力，固在降冷燃燒物，實亦兼收上述之二種功效。熄滅某數種之火，如氣油燃燒等，每用砂及石子，是則專以杜絕空氣而悶熄者也。所謂化學滅火器（見第十七章），既有一種液體之冷卻效力，復具一種不可燃燒之濃密氣體之悶熄作用。此種氣體可令成若雲霧之瀰漫於燃燒物之周圍，以杜絕空氣。消防火災之又一法，則為掃除鄰接之可燃性物。故有時為掃除毘連火場之易燃物料起見，不惜炸去若干建築物。

41 氧之用途——工業上用氧，今皆取之液體空氣，詳見後§ 81。液體氧沸點 -182.4°C ，氮之沸點更低 (-194°C)，故後者較易蒸發。迨液體幾為純氧（約 96%）後，將其氣體壓入鋼筒。醫師有時以氧輸給患肺炎或窒悶之病人（第 30 圖）。又需要高熱時，亦每用氧以代空氣，如冶金用之氫氧吹管¹及電石炬²。汽車汽缸中之碳分，通常亦用氧燃去之。潛艇及隧道等

¹ oxyhydrogen blowpipe. ² acetylene torch.



第 30 圖 患肺病者之氧氣儲器。

處，每用裝以箱桶之氧以補大氣中之不足。航空家升至高空空氣稀薄之處，其所能得之氧祇及常量之半，每發生窒塞昏迷之舉。故特創一種設備，將所需之氧貯於箱中，而由一連接管通入罩口鼻之面具內(第 31 圖)，以取給之；此項器具，稱為氧氣呼吸器。凡軍事飛機，飛至 10,000 英尺以上之高空者，今均已有此設備，以使用人工氧氣。撲救礦火，防護礦工因毒氣體中毒及毒



第 31 圖 萬全戰時所用
用之氧氣而究。

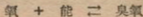
氣戰爭時，亦曾用此種器具。

42. 臭氣¹氧之另一形體——電火花通過空氣或氧，即覺有一種奇臭。今已知其由於另一種形體之氧，即所謂臭氣而然。

臭氣重於尋常之氧一倍半，而較易溶於水中。常溫時為遠較急速之氧化劑。以其能氧化多種產自動植物之化合物，故亦為一種漂白劑。歐

洲之大城市有用為給水之消毒劑者。有謂可供室內或大廳空氣清潔之用，但尚未見十分成效。然臭氣確為一種去臭劑。

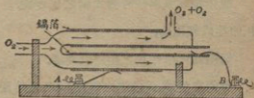
第 32 圖之裝置，用以製臭氣，惟僅約 7% 之氧能變成臭氣。當其由氧生成，同時吸收電能；反之當回復成氧時，即放出成為熱之能。此項作用，可表之如下：



同一元素，所含能之量不同之各種形體，稱為同素異形體²。其不穩定之一種形體（此處為臭氣），有傾向放出能，而變成較穩定

¹ ozone. ² allotropic form.

之一種(氧)。其他元素,如磷,硫,碳,亦有同素異形物,當於後數章中述及之(第十五,十七,二十五章)。



第 32 圖 由氧變成臭氧之裝置。
A 及 B 乃兩極與一感應圈相連結。

第四章 提要

氧之製取：

- (a) 加熱紅色氧化汞(歷史的)。
- (b) 加熱氯酸鉀(實驗室)。
- (c) 蒸發液體空氣(工業上)。

觸媒為能改變一化學變化之速度之物質,但其本身在作用內不起永久之變化。例如,加二氧化錳於氯酸鉀,所以使氧能於較低溫度時放出也,於同溫度時自遠較迅速。

氧為無色無臭之氣體,較空氣略重。與其他一切之元素幾盡能化合。

氧用於工業上以產生熱及光,以供金屬之熔融,割切,冶金等。又用於航空家及礦穴與病房內之呼吸器具中。

氧化者乃物質與氧化合之作用。

氧化物為氧與任何他元素之化合物。元素燃於氧或空氣中，即生成氧化物。

燃燒為化學作用之生熱及光者。

尋常之焚燒，為急速之氧化，同時生熱及光者。

爆炸乃由於某數種氣體之混合物，可燃性塵埃與一種氣體之混合物起急速之燃燒而發生。

着火點為物料發火而燃燒之最低溫度。

自燃之發生，乃因物料於常溫時所起緩氧化而生之熱，積聚久時，使昇至着火點。

一切化學變化之速度，因溫度昇高而增進。

元素有時有二種以上之形態（同素異形體），以其所含能之量不同，故其性質亦各異。

臭氧乃氧之同素異形體，由無聲放電之作用而生成。不穩定，為強氧化劑。有用以清潔給水者。

問題

1. 試舉不起氧化之金屬三種。
2. 如何能防免金屬之鏽化？
3. 金屬生鏽或鏽化時，其重量變異否？
4. 氧何以有稱之為“助燃物”？
5. 火柴燃點後，何以其全梗不立即着火？
6. 同一木材，其片屑何以較整段者燃燒迅速？
7. 試舉三物質，其着火點均較煤低。此等物質，於使煤生火時，有何利用？

8. 試舉足以影響物質之着火點之三項情況。
9. 能有不起燃燒而發生光者否？
10. 換氣不真之煤棧中，堆煤過密，何以每釀火災？
11. 浸漬亞麻仁油之破布，堆置棚櫃內，何以每致起火？
12. 處置沾有油膩之布，以何法為穩妥？
13. 知身上衣服着火，應若何撲滅之？
14. 水何以能熄火？
15. 救火員及礦工，何故需用氧氣面兜？
16. 汽車商鋪常需用氧氣，其目的何在？
17. 氧有何醫藥功用？
18. 新式戲院舞臺上之帳幕，以石棉製之，何故？
19. 臭氣何以為較氧式活潑之氧化劑？
20. 欲於實驗室製多量之氧，何以不採用普里斯特利氏加熱一氧化汞之方法？
21. 通風完善則燃燒加速，何故？
22. 何種生物，有賴於氧於水之微小溶解度？
23. 鐵銹化時，消耗空氣之一部分，將如何以實驗證明之？
24. 氧於成層圈之飛行有何功用？何故？

第五章

氫及其用途

所在——提淨——自水及酸類製取——取代——簡單取代順序——實驗以解明其性質——化學作為——還元作用——用途。 擴散。 分子運動說。

43. 氫之所在——水中之元素，前已論其——氧；本章



第 33 圖 卡芬狄士 (1730—1810) 英之富人，畢生隱居，從事化學及物理之研究。

請述其他一元素——氫。

氫亦為一種氣體，惟自然界中以遊離狀態存在者，為最無幾，非如氧然。天然煤氣中存有少量之氫；天然煤氣乃世界上某數部分自地層內所發生之可燃性氣體混合物。今日用以供熱及光之煤氣，有利用天然煤氣者，如美國即約占半數。又有以水煤氣¹ (§ 413) 供同樣之

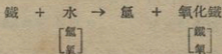
¹ water-gas.

用途。水煤氣約含 38% 之氫。動植物及人體中亦有氫，與他元素化合而存在。

1766 年卡汾狄士¹ (第 33 圖) 確定氫為一種元素，未幾氏復證明氫燃燒後，水為其唯一產物。然名此元素曰 hydrogen (水之產生者)，則為拉瓦錫氏，乃 1783 年之事也。

44. 氫之提淨——純氫無色無味無臭。惟如用鐵製氫時，則所得氣體，具有明顯之臭，以鐵絲或鐵屑中每存有雜質也。即用商品之鋅及酸製取時，亦然。若將所生氣體通過含有氫氧化鈉及高錳酸鉀之溶液中，則可除去大部之雜質，其臭亦遂消除。於是再用粒狀氯化鈣等乾燥劑，使吸收製氫時混入之水氣。

45. 自水製氫——前 (§ 30) 見鐵熱至相當高溫度，即與氧化合。吾人可利用此項性質，以得遊離之氫。如於瓷管或鐵管中，將鐵絲熱至紅熱，而通過水氣，熱鐵即與水氣中之氧化合而氫遊離，可設法集取之。此項實驗中所起之反應，可表之如下：



自水取氫，另有一法，更為簡單。用相當之金屬，及在常溫時之水。將少許金屬鈉投於水面，即立起作用(第 34 圖)。鈉極輕，

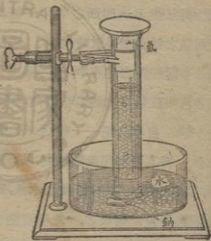
¹ Henry Cavendish.



第 34 圖 金屬鈉在水上。

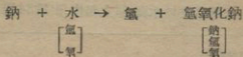
新切之鈉，用錫紙包裹，而於紙上刺孔數處。將其投入水槽中，即生氫氣氣泡，可滿於盛滿水之倒置圓筒中(第 35 圖)。

如用鉀代鈉，其作用更為猛烈，生熱之多，足令所生之氫着火。用鈣則鈣沈於器底，故將盛水之瓶倒置金屬上，以集取所生之氣，至便易也。此等作用中，金屬均僅令水中放出半



第 35 圖 鈉與水生氫。

量之氫，而與餘剩半量之氫及全部之氧化合成化合物，是即所謂各該金屬之氫氧化物。鈉與水之化學反應，可表之如下：

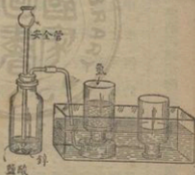


發嘶嘶之聲而週游水面。作用之末，每起輕微之爆炸，故應以玻璃片蓋於燒杯上，以護眼目。鈉作用於水所生之氫，可如下法集取之。

氫氧化鈉及氫氧化鉀均易溶於水中，氫氧化鈣則大部分不溶解而見其懸滷¹於水中。

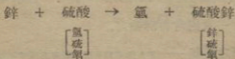
46. 金屬與酸類之作用——實驗室中最簡之製氫法，為以某數種金屬與酸類作用。酸類者乃含有氫之化合物。此外固尚具有其他若干特性，當另章論之。最普通者為硫酸，乃厚重之液體，可與水以任何比例互相攪和。96%之純酸液即為濃硫酸；將濃酸若干徐徐傾入體積四五倍之水中，可製成稀酸。稀硫酸能與商品鋅粒起猛烈作用，而產生氫。如鋅與酸均屬純粹者，作用進行甚慢；若加少許硫酸銅溶液於酸中可以促進之。

取一玻璃瓶，瓶塞穿有二孔，置鋅於瓶中(第36圖)。以長頸漏斗插至瓶底，用以注酸液，亦以代安全管者。他管導所生之氫入水槽中，可於此處用瓶集取之。



第36圖 實驗室內製氫。

此處所起之反應，可表之如下：



¹ suspend.

反應中他—產物硫酸鋅，爲一種白色固體，可溶於水中，將瓶中所餘之液體蒸發，即能取得。於此可知鋅元素已取硫酸中氫之位置而代之，氫則成爲遊離元素。此乃另一種之化學變化，稱爲取代¹。此處即一元素自一化合物中取代其元素之一，使其遊離，而與化合物之剩餘成分相化合也。

鋅以外尚可用他種金屬，如鎂、鋁、鐵，依此法以製氫。他種酸類，如稀鹽酸等，亦可用以代硫酸。

47. 簡單取代順序——就氫之製取，見鋅等金屬能取代酸中之氫。則自將引入疑及任何金屬，均能取代任何酸中之氫否？抑金屬亦能自一種化合物中取代其他任何元素否？換言之，即此項取代，是否爲一種有標準的反應？欲尋求此問之答案，則試一究附表中之金屬，可知其妙用。

鉀
鈉
鈣
鎂
鋁
鋅
鐵
鉛
氫
銅
汞
鉑
金

就實驗上知凡氫以上之金屬，均能自稀鹽酸及稀硫酸中取代氫，而氫以下之金屬，則無能自此等稀酸中取代之者。吾人又將見此等金屬，實按照其活潑性之次序排列，鉀最爲活潑，而金則最不活潑。關於金屬之此項排列，於第三十一章內當再詳論之。

48. 氫之實驗——吾人作多種實驗，均須有連續不絕之氫氣流。故

¹ displacement.

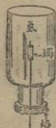
普發生器¹ (第 37 圖) 可供此用。至為便捷。此項裝置，安排成常有少量之氫屯積於中間之球中。旋開活栓，積氣逸出時，新鮮之酸即自行從下球升上，與錫作用，錫亦置中間之球內。此度作用，足以補充消耗之氣體。如所生氣體太多，酸液即被迫下退，與錫相離，而作用停止。如此即得連續不絕之氣體矣²。

先取一廣口瓶，貯滿氫氣，而以燈火近瓶口；如瓶中混有空氣，即起激烈之爆音；如絕無空氣，則氫平靜燃燒。



第 37 圖 製氫用普發生器。

取另一瓶氫氣，如將瓶口向下，而舉高，隨插入燭火 (第 38 圖)，即見氫在瓶口四周燃燒，而燭火熄滅。將燭火抽出，則經過燃燒氫之時，又復點着。如此可反覆數次，至氫氣燃盡而止。由此精密之實驗，可以見物質不能在氫中燃燒。

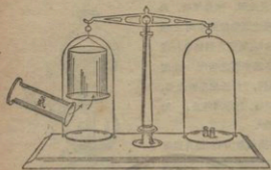


欲知氫之重量究若何其極輕，可將普通之煙管 (黏土製) 接於氫氣發生器上，以煙斗浸肥皂液，於是通出氫氣，即可形成肥皂泡。每一肥皂泡離去煙斗口時，均立刻上升空際。

關於此點更有一精準之實驗。將燒杯倒懸天平之一端，於是騰入氫氣 (第 39 圖)，懸燒杯之一端即行上升。



¹ Kipp generator. ² 錫為一種商品，壓縮於鋼筒中以出售。



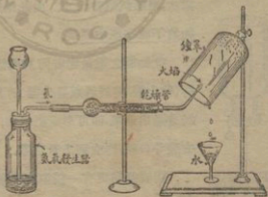
第 39 圖 使氣體入燒杯內，令其顯輕。

次將等體積之空氣及氫相混；即在水槽上取氫時，當氫盛及一半，將瓶取出水槽，空氣即取水之位置

而代之。如以燭火臨近此種氣體混合物，即生響亮之爆音。

如有未與空氣相混和之氫，可以黏土管壘，接於發生器上作為燃口，而令氫燃點。其焰極熱，光則極弱；幾為無色，僅略帶藍色而已。

欲知氫在空氣中燃燒之產物，可將一乾燥管(第 40 圖)，內貯氯化鈣，接於燃口及發生器之間。迨全裝置內空氣盡



第 40 圖 燃燒氫以生水。

被排除後，將氫燃點，即舉小焰而燃燒。如以冷而乾燥之鐘罩罩

臨火焰之上，如第 40 圖所示，則不久有水氣凝結於罩上，少頃即成水滴，沿罩邊滴下。

49. 氫之物理性——由上項實驗，可略知氫之特性。純粹之氫為無色無臭之氣體，如氧然。其重量為氧之十六分之一，實乃一切已知物質中之最輕者。氫既為若是其輕之氣體，故其由微孔逸出至速。充貯氫氣之橡皮氣球，較充貯煤氣之同樣氣球，易於收攏，即以此故。氫溶於水中之量極微，較氧猶少。

如將氫先行充分冷卻，可由壓縮而令其液化。液體氫亦無色。如任其急速蒸發，即凝成無色之固體。

50. 氫之化學作為——前見氫能燃於空氣中，其生成物為水，乃氫與氧之一種常見之化合物：



氫本身雖易着火，然並非助燃劑；即一切物質均不能在其中燃燒。在常溫時氫不易與他元素化合，是即非活潑之元素。但在某種情況下，能與許多元素化合。例如，將氫與氯之混合物露日光下，二者即起爆發性猛烈化合，生成氯化氫。氫與氮在適當情況下，能相化合成氨¹，與硫化合生成硫化氫，其臭即為腐蛋所特具者。如將氫與氧之混合物加熱至約 800°C，則起猛烈之爆發而成水。

¹ ammonia.

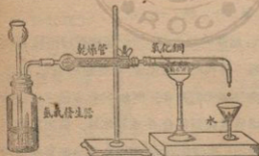
製成含氫二體積及氧一體積之混合物 (§ 10)，而通入肥皂水中，使生成充滿此項混合物之泡沫。先取去發生器，然後將此泡沫置近燈火（用長煤氣燈燭光）。此混合物即起爆發，聲如彈擊。

氫與氧在較高之溫度時，固能起極猛烈之化合，然在室溫時，則二者可任其共置甚久而無所影響。惟加以某種金屬，如鉑之細粉等，則即起化學反應，有時鉑竟因此項化合所生之熱而被灼成紅熱。鉑本身不起變化，惟呈觸媒之作用耳。觸媒之作用，可譬之機械上用作減摩劑之油。軸承上塗以油類，所以使輪轉潤滑；觸媒之加入，所以使化學變化起於較低之溫度也。

51. 還元作用¹——氫不但能與氧於加熱時起化合，且能自一氧化銅等許多化合物中取去氧。

一氧化銅為一種黑色之固體，由銅及氧二元素組成。將金屬銅加熱於空氣中，即生此物。此項氧化作用逐行延緩，然全部之銅則逐漸皆變成氧化物。

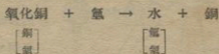
第 41 圖之裝置中，令乾燥之氫通過燒熱之一氧化銅。一氧化銅置玻璃管內，而以



第 41 圖 氧化銅(黑色)還元成金屬銅(紅色)。 一氧化銅置玻璃管內，而以火熱之，至近於紅熱。於是將氫通過其上。當有水生成而凝於管中。金屬銅留於管內，由其紅色及金屬光澤可以知之。氫何以必須乾燥？

¹ reducing action or reduction.

氫與某一化合物中之氧化合，而即取除其氧，此時稱該化合物被所還元。故還元作用實質上即指屬氧之去除。作用中氫與氧化合而生成水。其變化可表之如下：



一物質與氧之化合，前 (§ 34) 既稱之氧化，故此處實即氫被氧化，而一氧化銅被還元也。還元作用每同時附隨氧化作用。蓋如一物質被還元，則必有他物質起氧化也。氫以外尚有他種具還元劑作用之物質，如碳即是，“氧化”及“還元”二名詞，後將見其每有較廣之意義焉。

52. 氫之用途——氫氣甚少實用。向因其為最輕之已知氣體，用以充盛氣球及飛艇。惟近年以其爆炸之危險，已有美國以氦代之者矣。氦雖略重於氫，但不能燃燒。動植物油之變成硬化脂肪，亦須利用氫氣。此法謂之氫化¹ (第三十章)。

氫燃燒時之火焰，熱力至高，如於適當之燃燒器內，將氧壓入氫中，其熱力尤強。²此項燃燒器與第 42 圖之形式甚相似。圖中所示者，為尋常之鼓風燈²，用燃煤氣及空氣而非氫及氧。氫氧焰具極高之熱力，故用以熔融鉛及其他高熔點之金屬。又鉛錒法中亦用之。此即將鉛皮或鉛管熔融而互相接合之方法

¹ hydrogenation. ² blast lamp.



圖 42 鼓風燈。

也。近年有一新應用，即所謂“原子氫”¹焰¹，見第八章。氫又為合成氨製造上所必須 (§ 270)。工業上製鹽酸，亦用之。此處氫與氯相化合。氫有大量用以與一

氧化碳相混和，成所謂水煤氣，以作燃料之用。工業用氫，常由電解水以製之。(§ 10)

53. 瀰散² —— 將盛氫之圓筒，口向下而置於他一盛氧之圓筒上，而放置少時。經數分鐘後檢驗之，即知二圓筒內均含兩種氣體之一種勻和混合物。此可見氫氣重量雖輕，亦向下移動，而氧雖重於氫約十六倍，亦未嘗不向上移動也。一切氣體莫不具有此種變常之運動力。凡氣體互相均勻混和之作用，稱為瀰散。各種氣體之瀰散入某一氣體，譬如空氣，其速率視其密度而定，氣體愈輕，則其混入他氣體愈速。氫之瀰散速率，乃一切氣體中最大者。其混入空氣之速度四倍於氧。

溴蒸氣等具有顏色，其瀰散作用易於觀察。將溴少許注置筒中，其紅色液體

¹ "atomic hydrogen" flame. ² diffusion.

立即蒸發，而蒸氣雖重於空氣五倍，卻仍向上擴散，佈滿全圓筒（第 43 圖）。

51. 藉分子運動說¹解釋擴散 —— 今日一般咸認一切物

質均由非常微細之粒子構成，此細粒子即所謂分子²是也。又認某一物質之一切分子盡相類似。在固體及液體中此項分子結合頗密，在氣體中則散佈廣疏，其間有不少空隙間隔。其後又假定氣體之微粒子常在向各方向急速飛行，且均依直線進行，除非互相撞擊，或觸及容器之壁致被折回。氣體之分子似皆無留駐某



第 43 圖 氫蒸氣向上擴散。

一地位之傾向。此即氣體擴散之所以若前節所述之如是急速，而能佈滿整個容器也。一切氣體之分子在尋常情況下均認其常在急速運動，此點吾人可謂其具有動能³以解釋之。

氣體之諸定律（見附錄）均可藉此所謂分子運動說以解釋之。例如，其解釋氣體壓力，由於氣體分子之撞擊於容器四壁，有將四壁向外衝推之勢。又按照此說，則氣體受熱時之膨脹，當由於其分子之運動增速之故。結果因每一分子彈回時，碰撞更

¹ kinetic-molecular theory. ² molecule. ³ kinetic energy.

烈，而生更大之壓力，制勝於反壓力，遂致氣體膨脹。汽車汽缸內爆炸之氣體之作用，其著例也。

55. 氫之新發見之形體——1929年朋翠佛氏¹由實驗證明有二種物理性互異之氫。尋常之氫，在常溫時，其中三分屬一種之氫(順氫²)，一分屬另一種之氫(對氫³)。此等物質之討論，詳見於關於分子結構新學說之較深之書本內。

最近1932年有三美國化學家，為哥倫比亞大學之烏萊⁴第



第44圖 烏萊氏(1893—)。因其發見氫，於1934年得諾貝爾獎金。

44圖)及茂斐⁵與聯邦標準局之勃立克維特⁶，指陳有一種之氫，與尋常之氫甚相類似，惟二倍其重量。經被稱為氫⁷。再近又發見另一種之氫，三倍重於尋常之氫。諸此之形體，謂之氫之同位元素⁸，簡稱同位素。於第十八章內當再詳論之。

¹ Bonhoeffer. ² ortho-hydrogen. ³ para-hydrogen. ⁴ Harold O. Urey. ⁵ Murphy. ⁶ Brickwedde. ⁷ deuterium. ⁸ isotope.

第五章 提要

氫之製取：

- (a) 水與一種金屬間起反應；
- (b) 一種金屬自一種酸類中取代(實驗室方法)；
- (c) 水之電解(工業上方法)。

氫爲無色無臭之氣體。爲已知氣體中之最輕者，其擴散較其他任何氣體爲速。

氫燃於氧或空氣中，生成水。氫爲強有力之還元劑。一物質爲氫所還元時，即氫被氧化。還元每附隨氧化作用。

氫之用途：充盛氣球及飛艇；油類之氫化；用以生高熱之氫氧焰；合成氨之製造；又作燃料(與他種氣體混和)。

氣體之分子運動說，假定(1) 氣體乃佈滿極微粒子之空間，(2) 此等微粒子(分子)在尋常情況下，以極大之速度向各方飛行。

氫之新發見之形體包括二倍重於尋常氫之氫，及三倍重之一種。

問 題

1. 試述自水製氫之方法二種。
2. 一切酸類中均存有何元素？
3. 設有氫與空氣相混雜，將何以檢驗之？
4. 比較氫與氦關於(a)色；(b)臭；(c)密度；(d)水中之溶解度；(e)可燃性。

5. 卡芬狄士氏發見氫時，彼稱之為“可燃性之空氣”，何故？
6. 集取氫時須用水槽否？
7. 試述氫之四種重要用途。
8. 氫由於何種性質，故用以充盛氣球時，為一種危險性物質？美國政府對此問題如何解決之？
9. 吾人何以不用氫充盛氣球？
10. 燃着之燭火，伸入倒置之氫瓶中，可以例證氫之何二種性質？
11. 欲將氫一瓶，保留過夜，將如何安排之？
12. 燃氫成水之實驗中，何以須將氫先乾燥之？
13. 試說明氫氣發生器中之具頸漏斗管，何以有安全管之功效？
14. 氫氣吹管中，何以將管通入內管，而不入外管？
15. 氫自氣球之小孔內洩出，較空氣為速或為慢？何故？
16. 鉀與鹽酸作用時，自鉀而起發氣泡。如鉀為一種元素，則此項現象如何可認其為確實？
17. 一定重量之鐵，能令無限重量之汽分解否？
18. 曾見有無氧化作用之還元作用否？
19. 曾見有無還元作用之氧化作用否？
20. 一氧化銅粉末與炭粉，用何種化學檢驗法可以區別之？
21. 純氫可用於水生中以代露氣否？
22. 純氫可供作完善之燃燒氣體否？試解釋之。
23. 煤氣於煤氣爐之出口上能安靜燃燒，但如有若干量逸出室內而燃燒時即起爆炸，其故何在？
24. 牢記納與水作用時著何之猛烈（§ 45）。吾人身體內含納約 28 克，當入水游泳時，亦曾計及此否？試解釋之。
25. 試舉前此已識知之三種方式之化學反應，並各舉一例明述之。

第六章

水及其組成 二氧化氫

所在及重要 物理性 狀態之變遷 水之溶劑效力 水中之雜質
—— 飲料水之清淨。

水之化學組成 電解 體積合成 給呂薩克體積定律 重量合成
—— 百分組成。重水。

二氧化氫 組成，性質及用途，
倍比例定律。

56. 水之所在及其重要 —— 水為化合物中最習見而最重要者。占地面約七分之五。許多極普通之物體中均存有多少



第 45 圖 水為植物生長所必需。圖示沙漠中是開蕪灌而繁榮。

不等之水分。土壤在尋常情況時均含有水，此固盡人皆知為植物生長所必需者也（第 45 圖）。植物本身亦含多量之水，實際用作食品之植物，大多至少含水四分之三。某數種菜蔬如番茄，蘿蔔，蕪菁，胡瓜等含水量有 95% 之多。牛乳約含 87% 之水。人體約含 70% 之水，皆由食物及飲料中來。大氣中亦存有水氣，隨情況不同而成為雲雨雪雹，水分對於氣候變遷之重要，固盡人皆知者也。水對於動植物之生長，以及氣候變遷，既若是之重要，“無水即無生命”一語，當亦不為過矣。

57. 物理性——純水為無臭之液體。少量時無色，多量則呈明顯之藍綠色。經充分冷卻，即固結成無色固體，俗稱為冰；加熱之，即起沸騰而急速變成水蒸氣，常稱為汽。在標準情況下（760 毫米），純水於 0°C . (32°F .) 時凝固，在 100°C . (212°F .) 時沸騰。其他物質，再無亦恰具此項凝固點及沸騰點，故此等溫度可供作鑑定水之一法。

水之分佈既若是之廣，故用於確定科學標準，如溫度計上之各定點（凝固點及沸點）。實驗室內所通用之國際度量衡公制，一克者乃純水在 4°C . (39°F .) 一毛立¹之重量。其所以擇此溫

¹ milliliter (ml.) 按純水 1 仟克在 4°C . 及 760 毫米壓力時，占體積 1 立釐 1.000028 立方分米，即 1 克占 1 毛立 (ml) 或 1.000028 立方釐米 (cc.)，而非 1 立方釐米。今西文科學書頗多改用 ml. 而不用 cc.，譯者此處採用毛立亦本此。以後凡遇 cc. 均改稱毛立，非徒精確，且以譯文毛立二字較立方釐米四字為簡明也。

度者，蓋以水在 4°C . 時密度最大也。任何物質之密度云者，即各該物質一單位體積之重量是也。一毛立 (0.001 立或一立方釐米 cc.) 用以作固體及液體之單位體積。惟在氣體，則在某定標準情況下 (760 毫米及 0°C .)，以立 (1000 毛立或 1000 cc.) 作為單位體積。故水之密度為每毛立一克，銅之密度為每毛立 8.9 克，汞為每毛立 13.6 克。空氣之密度則為每立 1.293 克，氧為每立 1.43 克，氫為每立 0.09 克 (更精準之數為 0.0898 克)。

58. 物質狀態之變遷——液體之水凝成冰，或沸成汽，謂之變其狀態。自一種狀態變成他種狀態，純為物理的變化，其意即當此變化時，物質之組成不變 (§ 10)，須切記之。變遷狀態時之溫度為物質極重要之物理性。例如水凝成冰之溫度，作為攝氏溫度計之 0° ，華氏溫度計之 32° 。固體冰熔成水之溫度亦為 0°C .。液體之水，時有多少變成氣態，謂之蒸發¹，潮濕之衣服徐徐乾燥，乃人所常見之蒸發也。水蒸氣為一種氣體，不能目視，尋常稱為汽之白色雲霧，實非氣態之水，而乃因蒸氣驟冷回復液態而生成極細之水滴也。

氣態之水即蒸汽，可由下列實驗以證其不可得見。置少許水於大燒瓶中，瓶口塞有單孔木塞，塞中貫以彎曲之玻璃管(第 46 圖 A)而加熱之。當水急速沸騰，即有“汽”之霧，自管口逸出。此時瓶中雖顯然充滿汽，卻甚清明。知以另一木生

¹ evaporation.



第 46 圖 “汽”之器 (A) 因
加熱而消失 (B)。

燈持近噴汽口之下方 (第 46 圖 B), 則汽霧
立即消失。蓋燈燭使空氣溫熱, 而汽不復凝
結也。

水在常溫時蒸發甚緩, 溫度
漸昇則蒸發漸速。溫度充分昇
高, 即有水蒸氣之氣泡自液中上
昇, 是為沸騰。此時蒸發極速。
水之沸點 (在 760 毫米壓力時) 為
100°C (212°F.)。物質熔融及沸騰
時之溫度分別稱為熔點¹ 及沸點²。

59. 量熱 —— 一克之水, 其溫度升高攝氏一度所需之熱
量, 作為熱量單位, 稱為一卡³。任何物質一克, 其溫度升高攝氏
一度所需之卡數, 稱為該物質之比熱⁴。故如, 水之比熱為 1, 汞
為 0.033。其意即使汞一克之溫度升高攝氏一度所需之熱量, 僅
及使水一克升高攝氏一度所需者之三十分之一。水之比熱, 較
任何普通物質均高。

水沸騰時, 100°C. 之沸水一克化成同溫度之汽約需 540 卡。
此之謂水之蒸發熱⁵。冰熔融時, 0°C. 之冰一克化成同溫度之
水, 約需 80 卡。此之謂水之熔融熱⁶。

¹ melting point. ² boiling point. ³ calorie. ⁴ specific heat. ⁵ heat
of vaporization ⁶ heat of fusion.

60. 溶解之過程——以鹽少許投入一燒杯水內，其時固體之鹽，即謂為溶解於水中。其間究起何變故，暫置勿論。吾人僅見鹽漸消失，而均勻遍佈於水中。再如將此所謂溶液¹ 蒸發使乾，即又可回復得鹽。是可知鹽際此溶解之過程中，並未起永久之變化。設將溶於某定量水中之鹽，漸次增加，則終至水不復能溶解鹽之一點。此時之溶液，稱為被飽和²。製成一飽和溶液，究需若干之固體，則視固體之種類及水之溫度而定。吾人可如法製成糖，硫酸銅，及硝石之水溶液。但如試以石蠟溶解於水中，則不可能。然如以氣油代水，作為溶劑³，則見石蠟溶解，而鹽及糖則不然。就一般而言，凡溶解他物之物質者稱為溶劑，亦稱溶媒，而溶入之物質稱為溶質⁴。故

$$\text{溶液} = \text{溶劑} + \text{溶質}。$$

尋常溶質多為固體，惟亦有液體者。例如甘油及酒精均為液體，易與水相混溶。即氣體亦可溶於水中，如蘇打水（俗稱“汽水”），即溶有二氧化碳氣體之水。若溶液內僅含少量之溶質者，稱為稀溶液⁵。若溶液中含有多量之溶質者，稱為濃溶液⁶。

61. 水之溶解效力——日常生活中絕無化學純粹之水，即實驗室內，亦甚罕見。其原因即以水乃一極好之溶劑也。實際

¹ solution. ² saturate. ³ solvent. ⁴ solute. ⁵ dilute solution.

⁶ concentrated solution.

有時直可稱水為萬能溶劑，非以其足令許多物質溶解巨量，而以其幾能令所有物質，均多少溶解若干也。物質於水中之溶液，每稱為水溶液¹。一切動植物所需之食料，均成溶液而輸入細胞中，水實賦有運輸者之功績。

62. 天然水不純粹——例如海水含有大量之食鹽，及少量其他多種物質，均溶解於其中。自某數處泉井取得之水，僅含少量之溶解物者。惟最純粹之天然水，當推雨水。然即雨水，亦含有來自空氣中之塵埃及溶解之氣體。天然水中除溶解之雜質外，尋常每有極多之物料，機械的懸滯於其中。例如所謂渾水，即混有固體粒子，並不溶解於其中。此等固體物料，常屬極微細之泥土粒子。

此外復有一種雜質，來自土中之植物體，及溝渠污水。稱為有機物²。半屬溶解，半呈懸滯於水中。此等物質，因有細菌（第



第 47 圖 有時見於飲料
水中之細菌(放大)。

47 圖) 生存於其上，其中多數足以致疾病，故目為危險性之雜質。例如傷寒症，即每由於飲水而被傳染，傷寒病菌往往自患者轉入飲水中。因溝渠污水而沾穢之水，既至為危險，故城市都會之給水，務須選擇無污雜之水源。如不得已，

¹ aqueous solution. ² organic matter.

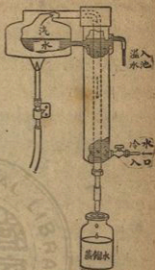
則非將一切用水慎密清淨不可。

63. 水之清淨法——水之清淨法有四。祇第一法可得真正純粹之水。其他各法則僅除去或殺滅不適於飲用之若干物料耳。

(1) 蒸餾 凡溶解及懸溶於水中之不揮發雜質，均能由所謂蒸餾¹之方法以除去之。將水於容器中煮沸，容器裝置如第 48 圖，其汽通過冷卻管而回復液態。此種由水蒸氣(汽)成液態水之變化，稱為凝結²。行凝結之器械，稱為凝結器³。

自凝結器一端滴下者，乃純粹之水，蓋其雜質已遺留於煮水之容器中矣。此種純水，稱為蒸餾水⁴，實驗室中需要絕對純水時即用此。有時亦供飲用，惟具特殊之淡味，以其不含溶解之空氣或固體物也。如將空氣通入水中，則其不自然之味可稍殺，蓋溶入少量之空氣，俾較適口也。

(2) 濾過⁵ 水中懸溶或不溶解之物，可由以濾去之。凡城

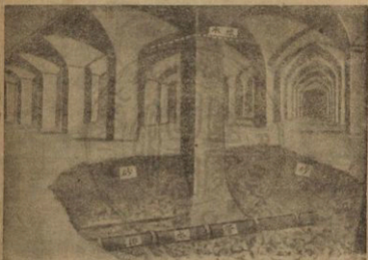


第 48 圖 凝結沸水所生之汽以製蒸餾水。

¹ distillation. ² condensation. ³ condenser. ⁴ distilled water.

⁵ filtration.

市給水之源，不能不取自泥污之江河等者，即以規模行此濾過之手續。將水緩緩經過砂礫之濾床（第 49 圖）。懸浮物為細砂粒所粘住。惟自濾床底放出之水，雖然已無懸浮物，仍含有溶解之雜質。



第 49 圖 在混凝土屋頂下之濾水砂床。

(8) 煮沸 含有害細菌之水，可以煮沸少時，俾適於飲用。此法雖亦稱為清淨法，實則並不真除去何種雜質，僅殺滅足以致病之微生物耳。此等微細之植物體，在沸水之溫度時不能生存。迨其死亡，即不復能致疾病矣。此法於衛生上，頗著成效，惟實用上則所費不貲，僅能於急需時以小規模行之。

(4) 飲水之化學處理法 除煮沸外尚可用他法殺滅細菌。

有多種化學物質，如以極少量加入水中，皆足以殺滅微生物，如氯及次氯酸即是。此種清淨法，容論及此項物質時再詳述之。此法發明後，不久立占極重要之地位。天然流動之水，逾時即能自行清淨，其理實與此相類。空氣中之氧溶於水中，即與細菌起化學作用而殺滅之。其作用遲緩，惟城市給水之清淨亦有以人工利用此法者；即將水噴散空氣中，使接受空氣之化學作用之機會儘量增多。

水之組成

64. 水之分解——前論化合物時 (§ 19)，見水得藉電流而分解或拆散，結果得氧及氫。此二者稱之為水之成分元素，而其方法稱為水之電解¹。其化學變化可由下式表之：



此外又記及所生氫之體積二倍於氧。則如知氫及氧之密度，即可推算此二氣體之重量；遂亦可知水之百分組成矣。

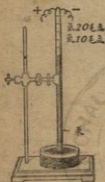
例如，若得氫 2 立，氧 1 立。則於 0.18 + 1.43，或即 1.61 克之水中，即有 2 × 0.09 或 0.18 克之氫及 1.43 克之氧。是即水中含有 $\frac{0.18}{1.61}$ 或即約 11% 之氫及 $\frac{1.43}{1.61}$ 或即約 89% 之氧也。

65 水之體積合成——欲求水之組成，除將其分析²或拆散外，又可令氫二體積與氧一體積互相結合而觀察水之產生。

¹ electrolysis. ² analysis.

此法稱為合成，意即併合也。

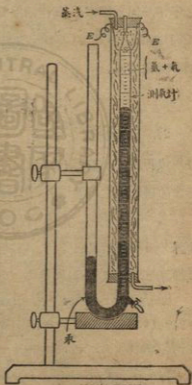
將二種氣體化合之實驗，每於一溫測氣計¹（第 50 圖）之裝置中之。此計乃一刻度玻璃管，近封閉之端，有二鉑絲嵌入玻璃內。二絲端之間約有 2 或 3 毫米之電火花。管中先充滿水銀。於是自電解製得之二體積之氫及一體積之氧之混合物，令其導入管中，至約盛滿四分之三之混合氣體。自感應圈放出電火花，令氫



第 50 圖 使氫與氧化合
之測氣計。

體互相化合，則立見氣體內發生閃光或火焰，水溫驟然下降，其後水銀又上昇至達管頂。此示所有氣體均經消失。生成之水已凝成細滴之霧。

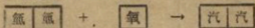
如管外另套一粗管，以戊醇²蒸氣通過其中（第 51 圖），則生成之汽即不起凝結。此時如所有各氣體均係在同溫度（約 130°C.）及同壓力量計者，則當見其體積縮去三分之一。（須注意將裝置中之水銀上下調節，俾封閉管內之水銀頂面與開口管內水銀之自由面在變化前後同等高底。



第 51 圖 使氫與氧化合成汽
之汽套³測氣計。

¹ eudiometer. ² amyl alcohol. ³ 套中用戊醇蒸氣較汽為佳。

此一實驗說明汽之體積恰與氫之體積相等。換言之，



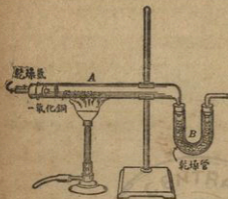
66. 給呂薩克體積定律¹——化合成水之氫及氧，其體積彼此有若是簡單而確切之比，即 2 : 1，實堪稱異。除氫及氧外，其他氣體均經依同法細究，而得下述極有興趣之事實：即凡任何化學反應內所耗用及所產生之氣體，其體積每可以小整數之比表之。是謂體積定律，乃給呂薩克²（第 52 圖）於 1808 年所發見者。



第 52 圖 給呂薩克氏 (1778—1850)
法國化學家及物理學家，以研究氣體化合體積著稱於世。

67. 水之重量組成——組成水之二種氣體，其體積比已測定矣。茲試定其重量比。吾人可利用氫與一氧化銅之反應以為之。此實驗中，將還元已知重量之一氧化銅（即自一氧化銅除去氧）而生成之水秤之。一氧化銅所失之重量，即所用去氧之重量。所生水之重量，

¹ Gay-Lussac's law of volumes. ² Joseph Louis Gay-Lussac.



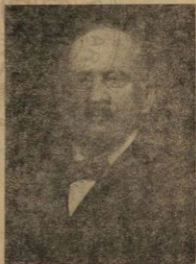
與氧之重量間之差，即為氫之重量。其裝置與第 41 圖所示者大致相同。一氧化銅於第 53 圖 A 管內被還元，水集於盛有氯化鈣等乾燥劑之 U 形管 B 而稱之。

測定水之組成之

第 53 圖 求水中氫及氧之重量比之裝置。

法為 1820 年瑞典化學家柏濟力烏斯氏¹所創。最近美國化學家摩婁²(第 54 圖)又用與上述頗相似之方法，以極精細之手續測出水之組成。據其實驗之結果為氫重量 1 分與氧重量 7.94 分化合成水。此實驗常稱為水之重量合成³。

此項實驗，凡其中所有



第 54 圖 摩婁氏(1878—1923)英國化學教授，曾精密測定水之組成。

¹ Johann Jacob Berzelius. ² Edward William Morley. ³ gravimetric synthesis.

物料之重量或體積，均經精密量定者，稱為定量實驗¹。其另一實驗，即祇察其變化之類別及產物之性質者，稱為定性實驗²。

68. 水之百分組成——上一實驗藉以例證定比例定律 (§ 23) 頗為適宜；蓋一切純水樣料，分析時均見係 1 分重量之氫與 7.94 分重量之氧相化合。按化學變化時，重量上絕無變異(物質不滅定律)，可知氫必為水之 $\frac{1}{1+7.94}$ 或 11.2%，而氧必為水之 $\frac{7.94}{1+7.94}$ 或 88.8%。換言之，水重量上約含 $\frac{8}{9}$ 之氧與 $\frac{1}{9}$ 之氫。

69. 何謂“重水”——晚近有見當水行電解作用之際，其自陰極帶酸之水中逸出之氫有二種，一重一輕。其先逸出大量較輕之一種，其後逸出較重之一種。此較重之氫稱為氘 (§ 55)，設令其燃於氧中，則所生之水，其密度較大於尋常之純水。故稱之為重水(亦稱氧化氘)。再，此重水不於 100°C. 時沸騰，亦不於 0°C. 時凝固。設不用尋常之水沖淡之，則於植物顯有毒害。最初重水僅屬一種化學的珍品。惟以其性質對於世人引起濃厚之興趣，今日在歐美各國，純粹之重水，或混有不等量常水⁴者，均可購得，以供實驗研究之用。在 1934 年一年內，對於重水及其

¹ quantitative experiment. ² qualitative experiment. ³ heavy water.

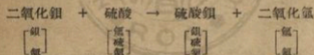
⁴ 本書所述之氫均指尋常之氫，水亦然。

化合物之論文發表，近二百篇，此項發見之驚人，可見一斑矣。

二 氧 化 氫

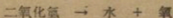
70. 組成 —— 氫與氧有第二種之化合物，所含之氧二倍於水中與同重量氫所化合者。前見水為重量 1 分之氫與 7.94 分之氧所構成；今二氧化氫，則為重量 1 分之氫與 2×7.94 即 15.88 分之氧所組成。二氧化氫有稱為過氧化氫；所謂“過”者，即此化合物所含之氧較尋常之氧化氫（水）含氧更多也。

71. 製法及性質 —— 工業上二氧化氫由冷稀硫酸作用於二氧化鋇而製成。二氧化鋇為白色之粉末，乃鋇之一種氧化物。鋇為與鈣甚相類似之金屬。其作用可表之如下：



硫酸鋇為白色不溶性固體，可由濾過除去之。於是將二氧化氫之含水濾液，於低壓力下蒸濃之。

二氧化氫可製成絕對純粹之物質。為無色之糖漿狀液體。惟難於製得，以其甚易分解成水及氧：



醫藥上用其稀水溶液。平常出售者為 3% 之水溶液，即稱過氧化氫，俗亦稱“雙養水”。以其能徐徐放出氧，故盛此溶液之瓶，

其瓶塞每須用銅絲紮緊。商品過氧化氫溶液，可生十倍其體積之氧，故有時即稱為“10 體積溶液¹”。其意即二氧化氫溶液每毛立可生氧 10 毛立。今市上有 30% 之溶液，供化學上之用。

72. 用途——二氧化氫放出氧甚速，與臭氧相似，故亦如臭氧為一種強氧化劑。其所以可用於漂白絲，毛，髮，羽，象牙等，即以是故。又於醫藥上，用作防腐劑及清淨劑；謂其具有殺菌劑功效，則未免評價略過；然以其釋出之氧，具有機械的作用，故每供洗滌創傷及除去外來物之用。對於排除膿汁及鬆脫牢有乾血之綳帶等，尤為可貴。

73. 倍比例定律——前見 (§ 70) 氫與氧依約 1 : 8 之比化合而成水，依 1 : 16 之比成二氧化氫。於此見與一分氫化合之氧成 1 : 2 之比。此種水與二氧化氫之事例，不足為奇。後此當見碳與氧之化合成一氧化碳，其中碳與氧重量之比為 1 : 1.33。然另有一種碳之氧化物，名二氧化碳者，其中碳與氧重量之比為 1 : 2.66。於此立可見 2.66 恰為 1.33 之二倍。此項簡單之關係，以一氧化物及二氧化物表示之。

凡同元素之化合物有二種以上者，其中一元素與一定重量之他一元素化合之重量，彼此常具有簡單之關係。即如 2 比 1，或 3 比 1，或 3 比 2。此一通則，是為倍比例定律²，乃 1804 年

¹ "10-volume solution." ² Law of multiple proportion.

英國化學家道爾頓所制定。略變語氣，更爲簡明：任何二元素 A 及 B，化合而成不止一種之化合物時，凡與一定重量 A 化合之 B，其各項重量，互成小整數之比。

此定律與前述之定比例定律，共爲化學研究之基礎。吾人於次章，當見道爾頓氏若何藉確立化學之一學說，以解釋此等簡單之通則焉。

第六章 提要

水爲最重要而最多之化合物之一。

水有三態：固態(冰)，液態，及氣態(汽)。於 0°C . 時凝固，於 100°C . 時沸騰。一毛立之水於 4°C . 時重 1 克。

水爲許多物質之最佳溶劑；所成溶液，稱爲水溶液。

天然水均不純粹；含有溶解及懸溶之物料，有時含有細菌。

純水可由蒸餾製得。懸溶物可由濾過除去之。病菌可由煮沸或加入少量某種化學藥品以殺滅之。

水之組成可由分析及合成知之。氫 2 體積與氧 1 體積化合而成 2 體積之汽。

給呂薩克定律：化學反應內所用及所產之氣體，其體積每可以小整數之比表之。

水之重量組成：重量 1 分之氫與重量 7.94 分之氧。

二氧化氫爲重量 1 分之氫與 2×7.94 即 15.88 分之氧所組成。爲一種強氧化劑，用以漂白，亦作防腐劑。

倍比例定律：任何二元素 A 及 B ，化合而成不止一種之化合物時，凡與一定重量 A 化合之 B ，其各項重量，互成小整數之比。

問 題

1. 欲證明一種無色之液體爲水，常用何法？
 2. 昔蓋里人稱水爲“元素”。最先證明其爲化合物者爲何人？
 3. 水有何種性質，使其適宜於 (a) 滅火？ (b) 用於熱水瓶中？
 4. “蒸汽”之爲無色，將如何證明之？
 5. 試舉水以外之普通溶劑二種。
 6. 殺滅水中之細菌當用何法？
 7. 水可由凝固以清淨之否？
 8. 輪船駛行海洋中，其飲料水如何取給？
 9. 雨水何以爲天然水中之最純粹者？
 10. 就天然水而言純水，其意云何？
 11. 試以純粹之天然水與純粹之蒸餾水比較之。
 12. 化學家配製溶液時，用何種之水？
 13. 吾人何以須飲水？
 14. 長期飲蒸餾水，是否合於衛生？
 15. 如何可由實驗證明二氧化氫爲不穩定？
- . . .
16. 某種水樣內所存固體之總量，當如何測定之？
 17. 水之重要比之其他液體之重要爲若何？試就各自所答者舉其理由。
 18. 溶液爲生命之要素。凶區之草類如何可藉以明瞭此原則？
 19. 燃點氫與氧之混合物之電火花，與隨後爆發所生之閃光，其間區別何在？
 20. “人乃十斤之灰及七斗之水”，試爲此語作辯護。

21. 試舉證明水之組成之二種分析方法，及二種合成方法。
 22. “重水”何以較常水為重？
 23. 由常水如何製得重水？
 24. 重水之性質比之常水之性質為若何？
 25. 化學的純水，如何可使其較為適口？
-
26. 設有氫百立（標準溫壓）起燃燒。試計算所生液態水之重量及體積（毛立）。
 27. 將 20 毛立之氫與 20 毛立之氧混置汽套測氣計中而燃點之，(a) 當生若干體積之汽？(b) 何種氣體過剩而餘留，過剩若干？
 28. 500 毛立之氧與氫化合，至不復餘剩遊離之氧，試計算所需氫之重量。
 29. 將 20 毛立之氫與 8 毛立之氧，置測氣計中而燃點之，(a) 當生若干體積之汽？(b) 何種氣體過剩而餘留，過剩若干？
 30. 抄謄下列字句，而填入缺漏之字：100 毛立氫與 50 毛立氧之混合物，爆發而生成——毛立之汽，一切體積均在 200°C. 及標準壓力下量計之。

進 究 題 材

飲料水——各處未入家常給水之來源為何？用何種清淨法？試參觀本地水廠。由水之外表可知其為合於飲用否？(Chemistry in Industry, Vol. 2.)

水於人生之重要——水於氣候之變化有何關係？雨量之多寡影響及國家之繁興否？近年灌水入乾旱之區，情形若何？海水中存有知許多之溶解物質，而江河池沼及多數之湖澤中，又存若是之少，將何以說明之？(Science Remaking the World, 有譯本：科學與世界改造。)

第一章至第六章複習題

1. 試區別 (a) 物料與物質；(b) 元素與化合物；(c) 混合物與化合物。化學家亦常稱物料為物質否？
2. 試作下列各名詞之定義，並各舉一例：(a) 氧化物；(b) 自燃；(c) 同素異形物；(d) 還元作用；(e) 觸媒。
3. 試將前此已讀之四基本定律，縝密記述之。

4. 每一定律，試舉述一實驗以例證之。
5. 試說明物不滅定律如何可應用於火爐中燃煤所起之化學變化。
6. 試舉前此已讀知之三種方式之化學變化，並各簡述一例。
7. 試將下列之變化類別為物理的變化或化學的變化：(a) 木料燃燒；(b) 氣油蒸發；(c) 糖溶於水；(d) 牛乳發酸；(e) 豬油熔融；(f) 食物腐敗；(g) 炸藥爆發。
8. 凡屬化學變化，有何三點為其特性？
9. 下列諸元素燃燒於空氣中時所生之產物，試各述其名稱：(a) 碳；(b) 氫；(c) 硫；(d) 銅。
10. 物質燃燒於空氣中，及燃燒於氧氣中，其所生之產物是否有異？
11. 發明氧氣者為何人？
12. 試比較二氧化氫與臭氧之異同。
13. (a) 硫化鐵之重量與生成硫化鐵之鐵及硫之重量，相較若何？(b) 硫化鐵之內在化學能與生成硫化鐵之鐵及硫之內在化學能相較若何？
14. 如謂蠟燭燃燒而生成之二氧化碳及水蒸氣，其化合物重量等於所燃燒之蠟燭之重量，是否適當？苟不然，則試改正之。所改正之語例證何項定律，並記述此定律。
15. 儲藏棧內之細煤粉堆，往往因自燃而起火。飄揚於空氣中之細煤粉，往往因遇火星燃點而起猛烈爆炸。試解釋自燃與爆炸間之異別。自燃是否常兼起爆炸？
16. 取水、酒精，各於燒杯內煮沸(勿試為之)。(a) 其蒸氣壓相較若何？(b) 其溫度相較大緻若何？(c) 各物之蒸氣壓為何？
17. 發見氧者為何人？發見其於燃燒過程內有所功效者為何人？如何發見？拉瓦錫氏當初在其實驗時，用 50 立方英寸之空氣，迨加熱十二日後，空氣消失若干立方英寸？同時蒸餾瓶內承之表面見有何物？其後又將此紅色物質加熱時，生出氣體若干立方英寸？係何種氣體？
18. 在拉瓦錫著名之十二日實驗(見第 27 圖)中，彼於十日之末，見鐘罩內承之液面不再上昇，而承面上亦不再有紅色粉末生成，但彼仍繼續加熱二日。何故？
19. 卡芬狄士於 1766 年發見氫。於 1781 年被將氫燃於空氣中而得相當量之液體水，足以鑑定其為水。然彼終未能瞭解其工作之意義。何故？其後羅

明此意義者爲何人？

20. 試將古希臘人所謂之“元素”與拉瓦錫時代之化學元素比較之。希臘人與拉瓦錫之觀點不同，將何以說明之？最先確定化學元素之意義者爲何人？何時？

21. 與 11.2 立氧等重之氮，其體積爲若何？（假設在標準溫度及壓力下。）

22. 摩塞在某次實驗時，見 3.8193 克之錳，與 30.3210 克之氧化合。試推錳與氧化合之比率。



第七章

道爾頓之原子說及分子說

三定律：物不滅，定比，倍比——事實與理論——道爾頓之原子說——原子量。原子與分子——物理變化及化學變化——事實之解釋——原子說之價值——原子量。

74. 三基本定律之複習——綜觀化學物質及其變化，知物質乃不可毀滅者。此可設為定律如下：即，起化學變化諸物質重量之和，與所生產物之重量之和相等（物質不滅定律）。

又見化合物最重要特性之一，可以定比例定律解釋之：合成某一化合物之諸元素，其重量常成同樣一定之比率。是即化合物之組成永定不變者也。

更見凡二元素化合成不止一種之化合物，其與一定量之他元素化合之某一元素，其各項重量，均成小整數之比。是乃倍比例定律。此三定律實乃萬百精確從事而縝密觀察之實驗之結果也。

75. 事實與理論——吾人每逢若干事實當前，輒自作疑問曰：此項事實何由而若是？化學家於解釋或說明種種事實時，

皆採用某項理論。定律與理論之間，究有何種區別，殊值加以審察。

定律可謂為根據實驗事實之一種概說；是乃綜括多次研究結果之簡便法則。其最佳之例，即波義耳定律：某定量之氣體，如溫度恆定不變，其體積與其所受之壓力，成反比例（見附錄）。理論則為一種科學的臆測，或假說，因欲解釋事實而設者。吾人切勿以為科學的理論，乃一種狂妄之臆測，實亦根據吾人對於事物之一切知識，而得之一種合理的解釋也。如假說而與一切事實均相切合，則在無矛盾之新事實發見之前，概認為完滿之理論。惟倘見有新事實與此理論不相一致時，則須或加修正或竟舍棄而定一新假說。理論每先之以數種不能實驗之假定。假定之初，就推理而認某者某者必為真確。其結論與既知事實愈切合，則其理論為真確之或然性愈大。然吾人不能謂某一理論已告證實，而祇可謂其或屬真確。其著例即如分子運動論，此理論在其他種種事件上，解釋氣體受不同壓力時之性狀（見附錄）。其又一例則為道爾頓之原子說。

76. 道爾頓之原子說——古希臘哲學家（約紀元前300年）認一切物質均由極微細而不能再分之粒子構成。此等微乎其極之粒子，彼輩稱之為原子¹。惜古代之思想家，太缺乏自然科

¹ atom

學之知識，竟不能利用此項理論以解釋自然界之現象。

英國學者道爾頓(第55圖)，於1808年制定一種理論，與古希臘人之理論甚相似，惟遠較澈底。其解釋定比定律及倍比定律等，至為簡單。道氏亦如古希臘人，假定一切物質皆由極微細之粒子構成，此項粒子彼亦稱之為原子；但除此基本之



第55圖 道爾頓氏(1766—1844)英國學校校長及化學家，發表化合量定律而創立原子說。

假定外，其觀念實與古哲學家全異。道氏之科學的臆測即一般所謂原子說，已用以解釋關於化合物之種種事實，故確可謂為近代化學上最有用之理論也。

道氏於其理論中假定下列各項均為真確：

- (1) 物質由所謂原子之微粒子所構成。
- (2) 某一元素之一切原子，其大小及重量，均絕相類似¹，惟與每一他種元素之原子，則均不同。
- (3) 原子能與他原子相結合，而由一種所謂化學親和力²以結聚之。化合物之生成，即由此種原子之結合而然。

¹英國物理學家亞斯頓(Francis William Aston)及其他諸人近已證明此說亦屬真確(§ 244)。 ²chemical affinity.

(4) 原子不能剖分，故彼此祇能以整個原子互相結合。

77. 元素之原子量——原子有時可作下列之定義，即：元素之最小部分，能參與化學反應者。惟原子既若是之微小，其準確重量，近雖已可精密測知，然實無須用之。用元素之單原子之相對重量可矣。取氧原子為標準，以其所化合之元素最多，定其值為16。據此，氫原子則為略過於1 (1.008)。一元素之原子量，乃其原子與一原子氧之重量作為16比較而得之相對重量也。

今日化學家所公認代表元素原子量之數值，見書末所附之表。如熟習數種較普通之元素之原子量近似值，則可省時間。表中碳之原子量為12，氧為16。故在一氧化碳中，當意其為重量12分之碳與16分之氧相化合。換言之，即碳與氧之比，當為1:1.33。此與一氧化碳化學分析之結果相符。實則表中之數值，均係由化合物中元素之相對化合量而來(第十八章)。此等化合量則由化合物經極精密之分析而測定者。故原子量表，實代表關於元素之某數項與任何理論均絕無關係之化學事實。

78. 物質之分子——第五章內已見一種氣體可假定其為無數所謂分子之微粒子所成。普通之氣體，如氧，氮，氫等，每分子大多由二原子互相以化合的團集而成。若一氧化碳等之化合物，則碳原子與氧原子，互相聯合而成團，此種原子之集團，

即為分子。合多數之此項分子，即成為吾人所認為一氧化碳之氣體。

如氧，氮，氫等數種元素氣體，其分子係由同元素之二原子所組成。化合物之分子，則由異元素之二個以上之原子所組成。例如水分子由一個氧原子與二個氫原子所組成。飲水一杯(約160毛立)計吞入水分子 5.4×10^{24} 個¹，於此可想像此項分子之假定的大小為何如矣。此外有少數特例，如氦及汞蒸氣，其氣體之分子為一原子所組成。

由此項討論，可瞭然化合物之最小粒子必至少含二個原子，蓋化合物至少含有二種元素，而化合物中每一元素之原子又不能少於一也。茲就上文關於原子及分子之論述，綜括成下列之定義：

1. 原子為元素之能參與化學反應之最小粒子。
2. 分子為元素 化合物之最小粒子，尋常能單獨存在。

79. 物理變化及化學變化中之分子——空氣等氣體液化時，想見其分子在所占之空間內較相密接。又當液體凝固時，則可想像其分子將更趨密接。然物質在此三態，均可意其分子常在振動。且物體之溫度可看作即為表現此項振動動作之速度。此等變化影響及整個分子者，謂之物理變化。

¹ 10^{24} 意即 1 後加 24 個零。 ² atomic molecule.

然如破壞聯結原子之力，而侵及物質之組成者，是即起有化學變化。例如分解水，而得氫及氧，二者之性質均與原來之水截然不同，是為化學變化。

80. 藉道爾頓原子說解釋實驗事實——第一，關於化合物恆有一定組成一事。依道氏理論，化合物乃異元素之原子結合之結果。例如一氧化碳中，每一碳原子與一氧原子化合，成為一分子一氧化碳。凡屬氧原子，其重量既恰相同，而碳原子亦每一原子有固定之重量，故一氧化碳每一分子當與其他各個分子有相同之組成。又因一氧化碳之任何樣料，均屬同樣分子之集團，則該樣料之百分組成，勢必與一個分子之百分組成相同。定比例定律即就一般以申述此點者也。

第二，關於倍比例定律。一個碳原子可意料其又得與二原子之氧相化合。結果得完全不同之化合物。其每一分子中，當有一個碳原子及二個氧原子；是即其與碳相化合之氧當二倍於前一種者。此物質實即為二氧化碳。其所含之氧，二倍於一氧化碳。故在二氧化碳分子中，可想像其每個碳原子係與二原子之氧相結合。

最後，關於物質不滅之定律。吾人假定化學變化時，原子重行配布，而無所生滅。變化時既無所喪失，則起化學反應之物質，其原子總數，與產物中之原子總數必相等。此蓋即指物質乃

不可毀滅者。

81. 原子說之價值——謂原子說僅屬關於粒子之一種科學的臆想，微細至不能為吾人目擊者，則吾人又何為而窮究此理論乎？此一假說互百餘年而卒未有較優者取代之，實亦一可玩味之事。化學家一般均承認此理論足能充分解釋關於化合作用之事實，而其於推進物理科學之功績，亦較其他任何理論為多。且近年又有許多新實驗證據發見，涉及數理太深，此處不能詳述。由此等實驗工作，原子說益臻於穩固而且擴大，科學家因而竟堅信原子分子之存在，與尋常吾人能由直接觀察之事物，具同樣之確切。

82. 原子氫¹之工業應用——在吾人意料中，尋常之氫氣當為分子體。然賴茂博士²（第56圖）近年發見氫分子一部分得分裂（離解³）成氫原子。將其氣體通過電弧之非常高溫度即成。此項分子之分裂成為原子，須吸收為量可驚之能；



第56圖 賴茂氏(1881—)美國
得雷貝爾化學獎金之第一人。圖
中氏正在密讀真空計。

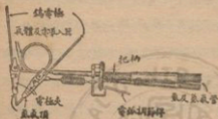
¹ atomic hydrogen. ² Dr. Irving Langmuir. ³ dissociate.

當氫原子重行化合成氫分子時又復釋出所吸收之能：



此所謂原子氫有作實際的利用，以產生強熱之焰。當氫氣流吹

過電弧，即於該處起離解（第 57 圖）。離電弧近處，原子與原子又復化合成分子，局部發生極高之溫度（約 4000° C.）。此項原子氫之火



第 57 圖 原子氫炬。



第 58 圖 用原子氫炬接鋼樑。

焰，用於銲接金屬（第58圖）。惟切記此“原子焰”，並不包含氧氣；分子之氫依尋常之情形，燃燒於空氣中，即成一外層焰，但其溫度較低。因原子氫具有強大還元作用，此項新法之銲接尤切於實用，蓋凡生成氧化金屬之膜層，足妨礙銲接工作者均可還元成金屬矣。

第七章 提要

物質之原子結構最先為古希臘哲學家所提示。1808年道爾頓用以為解釋定比倍比二定律之理論之根據。

道爾頓學說假定下列各點：

- (1) 一切物質均由原子構成。
- (2) 某一元素之一切原子均相類似。
- (3) 原子與原子能因一種所謂化學親和力而互相化合及維繫。
- (4) 原子為不可剖分者。故彼此祇能以整個原子互相結合。

原子為元素之能參與化學變化之最小粒子。

分子為元素或化合物之最小粒子，尋常能單獨存在。

元素之原子量乃表其一個原子之重量與氧原子之重量16相較之數字。

定律乃對於若干有關係之實驗事實之一種概說。理論乃立定某種假說，而由之引出某種結論，以解釋一組之實驗事實。假說乃科學的臆測，如其完善，即可成爲理論。

原子說雖仍爲一種理論，惟科學上近年已發見多種證據，使原子分子之真實性，極有可能。

問題

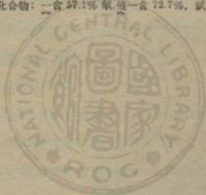
1. 以原子作微粒子之觀念，是否爲道爾頓氏首創？
2. 道爾頓氏倡原子說時，其胸中何科學之定律？
3. 試由字典中檢尋“原子”一名詞之由來。
4. 試區別 (a) 假說與理論；(b) 事實與定律。
5. 自然定律與記述定律間之區別爲何？
6. (a) 元素之原子；(b) 元素之分子；(c) 化合物之分子，此等語句之意義爲何？
7. 電弧與接炬之電弧內何分子起何變化？
8. 原子氣吹炬於昇接金屬時勝於氫氣吹管者爲何？
9. 試述定比例定律如何應用於水之組成？
10. 試述物不滅定律如何應用於紅色氧化汞之分解？
11. 道爾頓氏藉其原子說，曾預言化學上之何項定律，而其後又經氏證明爲確然？試舉述此定律。
12. 吾人能取得 (a) 一化合物之一原子否；(b) 一元素之分子否？
13. 氧之分子其組成何以異於氧化物分子之組成？
14. 水之分子，當氧化時及當起電解時，其所起之變化間有何不同？
15. 何項理論可以解釋溫度及壓力對於氣體體積之效力？
16. 原子說如何解釋 (a) 定比例定律；(b) 倍比例定律；(c) 物不滅定律？
17. 抄謄下列字句，而填入缺漏之字：道爾頓氏在其原子說中作有下列之假設：物質由所謂——之微粒子所構成。某——之一切原子，其大小及——均相

似，惟與每一元素之原子則均不相同。原子能與他相結合，而由一種所謂以維繫之之生成，即由此種原子之一面然。原子不能，故彼此祇能以原子互相結合。

18. 初期之化學史上，取氧作為原子量之標準，惟定其值為 100。照此系統，則氫之原子量當為何？今日以 16 為氧之原子量，有何理由？

19. 二氧化硫為 50% 硫及 50% 氧。三氧化硫為 40% 硫及 60% 氧。試說明此等事實將何以例證倍比例定律？

20. 碳有二種化合物：一含 57.1% 氧，他含 72.7%。試說明此等事實可以例證倍比例定律。



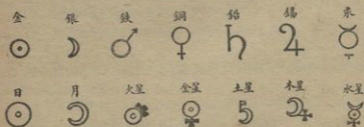
第八章

符號式原子價

煉金術士之符號——今日所用之符號及式——作化學式——原子價——圖解表記——原子價表——可變原子價——化合物命名。

83. 煉金術士所用之符號——煉金術士所用之符號，有若干源自古希臘人，古希臘人又得之於埃及人。其他顯有源自印度者。

占星術上用符號代表日，月及當時所知之五大行星。煉金術士因想像此等天體與金屬間有所類似，遂亦採用占星術士之符號(第 59 圖)。故如金及銀即以日及月之符號記之。火星之



第 59 圖 煉金術士之符號(上)及占星術士之符號(下)。

西名 Mars 原為戰爭之神，在彼輩心理上認為戰神與鐵有關係，

故鐵遂得盾牌及長矛之符號。銅則記以金星之西名 Venus (女神) 之鏡形；鉛記以土星之西名 Saturn (時神) 之鐮刀形；錫記以木星之西名 Jupiter (古羅馬主神) 之寶座形；汞記以 Hermes (風神) 之魔棒形。

84 今日所用之化學符號——化學家深覺以符號代表各

種元素，殊多便利，各該符號

見書未附表。此項符號為

瑞典化學家柏濟力烏斯 (第

60 圖) 所首創，大致均為元

素西文名稱之第一字母之

大寫式。例如 C 代 carbon,

H 代 hydrogen, O 代 oxy-

gen, 及 S 代 sulfur。遇有

二種以上元素，其第一字母

相同者，則更附以各該名稱

中特異之另一字母，但不作

大寫；即如 Cl 代 chlorine,

Br 代 bromine, Si 代 silicon, Mg 代 magnesium。又有如

自古已知之數種金屬，其符號率取自拉丁名；如 Cu 代 copper

(cuprum), Fe 代 iron (ferrum), Ag 代 silver (argentum), Au



第 60 圖 柏濟力烏斯 (1779 - 1848)

為當時最著名之化學家。首創

現代之化學符號。

代 gold (*aurum*)。普通元素之符號在研習各該元素時，不難習知之。

85. 符號之意義——符號不僅用以爲縮寫之標記。每一符號實亦代表一原子之元素。例如符號 O, 代表一原子之氧, 符號 H, N, Na, Fe, 分別代表一原子之氫, 氮, 鈉, 鐵。故確切言之, 符號實乃原子符號, 而不僅爲元素名稱之縮寫也。

前亦見每一原子具有確定之重量。故符號之意義, 更不僅爲元素, 抑亦一定量之元素也。O 常指 16 分重量之氧, C 常指 12 分重量之碳, H 常指 1.008 分重量之氫。因吾人常以克表重量, 故每稱爲元素之克原子量¹。如碳之克原子量爲 12 克。

86. 化學式²——任何化合物之組成, 皆可用此項符號代表之。將該化合物諸元素之符號依次列置即得。例如, 氯化鈉(食鹽)之分子, 係由一原子之鈉 (Na) 及一原子之氯 (Cl) 所組成, 故可以此二元素之聯合符號 NaCl 表之。此項代表一種化合物之符號組列, 謂之該化合物之式, 或化學式。

一化合物之分子, 所含某一元素不止一個原子時, 則可於該元素之符號後附置小數字於下角以表之。例如 H₂O 爲一分子水之式, 蓋水乃含二個氫原子及一個氧原子之化合物也。分子中每常有一種原子團(根), 其於多種反應中之性狀, 宛如一單原

¹ gram atomic weight. ² formula or chemical formula.

子者，應有相當之標別。此時則可利用括弧。例如一分子之氫氧化鈣（石灰水），可以 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 表之，此所以指一分子中，含一個鈣原子，二個氧原子及二個氫原子也。

如知一元素之若干原子構成該元素之一分子，則可用符號後下角附小數字以表之，甚為簡單。後此（詳見 § 231）當知氫，氧，氮，氯等每一分子含二個原子。此可分別以 H_2 , O_2 , N_2 , Cl_2 等式表之。 H_2 之式即指一分子之氫，由二原子互相結合而成。反之， 2H 則為二原子之氫不相結合者；而 2H_2 則指 2 分子之氫，每一分子由 2 原子互相結合而成。

欲指明一物質不止一分子，則可置大數字於符號或式之前。例如 2O_2 ，意即二分子之氧， $5\text{H}_2\text{O}$ 即五分子之水也。

87. 化學式所涵之事實 一式之完全意義之了解，至為重要。例如硫酸之式為 H_2SO_4 ，其意即：

- (1) 一分子之硫酸；
- (2) 含二個氫原子，一個硫原子，及四個氧原子；
- (3) 2 分重量之氫，32 分重量之硫，及 4×16 即 64 分重量之氧；
- (4) $2 + 32 + 64$ 即 98 分重量之硫酸。

化學上常用所謂化合物之克式量¹，意即該式所表之克數。例如硫酸之克式量為 98 克。

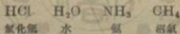
問 題

1. 吾人可作元素之化學式否？化合物之符號否？

¹ gram formula weight.

2. 符號與式其區別若何？試各舉例。
3. 試作下列各元素之符號：鎊，硫，鎂，錳，汞，鉀，磷，鉛，鉑，銻。
4. 試舉下列各符號所表元素之名：Ag, Sn, W, Ni, Au, Cu, A, Ra, As, Al。
5. 試解釋下列諸符號之起由：Na, K, Ag, Au, Fe。
6. O_2 及 $2O$ 之區別為何？
7. 試解釋列於式左之數字之意義，如 $2KClO_3$ 中之 2。
8. 試述下列各式所表之物質： $CuSO_4$; $3NaCl$; $2H_2O$; P_4 ; $Ba(OH)_2$ 。
9. 試解釋式中括弧之用途，例如 $Ca_3(PO_4)_2$ 。
10. 試述下列各式中每個數字及字母之意義： $2H_2SO_4$; $10H_2O$; $(NH_4)_2SO_4$; $Fe_2(SO_4)_3$ 。

88. 藉原子價以作化學式——試就已習各種化合物，常見有多種元素，其所能與化合之氫原子之數，彼此相差甚遠。如下列諸化合物可以概見：



換言之，即一個氯原子祇與一個氫原子相化合，一個氧原子與二個氫原子，一個氮原子與三個氫原子，一個碳原子與四個氫原子化合也。元素之此項性質，謂之原子價¹或價。元素之價，即為該元素一原子所能化合之氫原子之數。故氯之原子價為一，氧為二，氮為三，碳為四。

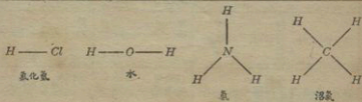
然有數種元素，雖能與他元素化合，而不能與氫化合者。此等元素之原子價，吾人不能直接測定之，須間接求之。例如鉛不與氫化合，而能與一原子之氧化合，而一原子之氧，則與二原子

¹ valence.

氯化合者，故吾人可假定，設使鉛與氫化合，則一原子鉛，當與二原子氫相化合，遂可謂鉛之原子價爲二。又如金不與氫化合，而與氯化合，一原子金與三原子氯化合。但一原子氯則與一原子氫相化合，故吾人可謂金之原子價爲三。

前見原子在化學上不能分割。因此可知元素之原子價必恆爲一整數。

89. 原子價之圖解——元素之原子價，並不示人何以某數種元素能化合，某數種則不然之理由，其所表示者，僅各元素所能化合之氫原子之數而已。且元素彼此間實際結合之情狀究若何，亦不得而知；惟原子價之法則，可告人以某化合物中有若干原子相結合耳。此可以圖解表之，假定各原子均有一定數之鍵¹，各該原子即藉此以與他一原子或數原子相結合。原子連結之實際情形，自可決其與第61圖所示雖然不同，惟吾人可用此法以揣擬原子價之概念耳。



第61圖 以鍵表原子價之圖解。

上列圖解(第 61 圖)即表氯化氫,水,氨,沼氣中諸原子之此項搖擺的連結。如某元素與一個氫原子相結合,則自必僅有一支鍵或鉤;其原子價即為一。同樣,凡與二個,三個,四個氫原子相化合之元素,當分別有二支,三支,四支之鍵。如鉀等之元素,原子價為二,假與氯相結合,氯原子價為一,則必需二個氯原子以與一個鉀原子之二支鍵相連結。故其式當為 $ZnCl_2$ 。

第十四章中當對於原子結構之電子說,作初步之論述,遂可明如何藉電子以解釋原子價。第十八章中又當指陳,元素或元素團之原子價,如何根據於實驗之事實。

90. 普通元素及元素團之價——元素或元素團之價,可附小+或-之號於符號之右上角以表之,以+號表金屬,-號表非金屬;例如 H^+ , O^{--} , N^{---} 。取氫為原子價之標準,以氫原子從不與超過一個原子之任何他元素相化合者也。

普通原子價表¹

	一 價	二 價	三 價
金 屬	鈉..... Na^+ 鉀..... K^+ 汞(亞)..... Hg^+ 銀..... Ag^+	鋅..... Zn^{++} 鈣..... Ca^{++} 銅..... Cu^{++} 鎂..... Mg^{++} 鐵(亞)..... Fe^{++}	鋁..... Al^{+++} 銻..... Bi^{+++} 銻..... Sb^{+++} 鐵..... Fe^{+++}
非 金 屬	溴..... Br^- 碘..... I^- 氯..... Cl^- 氟..... F^-	氧..... O^{--} 硫..... S^{--}	氮..... N^{---} 磷..... P^{---}
根(元素團)	銨根..... NH_4^+ 氯酸根..... ClO_3^- 氫氧根..... OH^- 碳酸根..... CO_3^{--}	碳酸根..... CO_3^{--} 硫酸根..... SO_4^{--}	磷酸根..... PO_4^{---}

¹ 此時宜即將此表熟記,日後可省不少時間。

本表所列普通元素及普通之元素團之價，悉按照上述指示原子之價之體制。有數種元素團，如鹽基中之氫氧(OH)團，硫酸中之硫酸(SO₄)團，硝酸中之硝酸(NO₃)團，銨化合物中之銨(NH₄)團等，經多種反應均能保持完善無損。此項元素團之作用，絕似一單獨之元素，謂之根¹。根亦有價，如元素然。元素或團具一原子價者，簡稱一價，二原子價者稱二價，餘類推。

91. 可變原子價²——由原子價表，可見有數元素不止具一種之原子價者。此事使原子價之通則趨於錯雜。一切元素幾盡能生成若干化合物，其中該元素具一不尋常之原子價結合者。例如碳之原子價為四，幾無例外，就二氧化碳(CO₂)可以知之(氧為二價，此中共有二個氧原子)。然於一氧化碳(CO)中，則其原子價為二。此項例外殊屬少見，祇須隨遇見時習記之可也。

又有少數元素，如鐵等，生成兩組之化合物，其中該元素之原子價彼此互異。例如，鐵有若干化合物，特稱為亞鐵³化合物者，其中鐵之原子價為二；又有即稱為鐵⁴化合物者，其中鐵之原子價為三。此等元素，謂之具有可變原子價。

92. 應用原子價以作化學式——今請觀如何將原子價表所列舉者應用於化學式之作法。此處祇須論二種情形足矣：

1. 同原子價之元素(或根)化合成化合物時，當係原子與

¹ radical. ² variable valence. ³ ferrous. ⁴ ferric (參考 § 94 命名法)。

原子相化合，如下例所示。注意原子價係以+號及-號置每符號之右上角以標之。

氯化氫 H^+Cl^- 一氧化銅 $\text{Cu}^{++}\text{O}^{--}$ 磷酸鋁 $\text{Al}^{+++}\text{PO}_4^{---}$

氯化鈉 Na^+Cl^- 一硫化鐵 $\text{Fe}^{++}\text{S}^{--}$ 碳化矽 $\text{Si}^{++++}\text{C}^{----}$

2. 異素子價之二元素(或根)化合成化合物時，當係一元素之總價數與他元素之總價數相等而化合。例如，水為 $\text{H}_2^+\text{O}^{--}$ ，因氫之原子價為一，而氧為二，故必取2原子之氫，即如式中以2附置H之右下角。又如氯化鋁，為 $\text{Al}^{+++}\text{Cl}_3^{---}$ ，以鋁為三價，而氯為一價也。二氧化碳為 $\text{C}^{++++}\text{O}_2^{--}$ ，以碳為四價，而氧為二價，每原子之碳必有2原子之氧。氧化鋁為 $\text{Al}_2^{+++}\text{O}_3^{--}$ 。因鋁之原子價為三，而氧為二，又因可為3及2除盡之最小數為6，故必有二原子之鋁，俾總原子價得六，及三原子之氧，即成 Al_2O_3 。

由原子價不等之二原子或根所成之分子，作其式時，可循下列之原子價規則：

一元素(或根)方面之原子價 × 原子(或根)之數等於他元素(或根)方面之原子價 × 原子(或根)之數。

93. 元素原子價之習記法 —— 將普通元素及根之原子價表立加熟記，可省不少時間。是故讀每個元素或根時，習記其原子價，並常用以作化學式，亦至重要。如將所作之化學式逐一校核，以視該化合物兩部分之總價數是否均等，實亦極佳之練習。

例如，作硝酸鋅之式爲 $ZnNO_3$ ，於是標其原子價， $Zn^{++}(NO_3)^-$ ，當立見其正確之式應爲 $Zn(NO_3)_2$ 。習化學者，無庸將全原子價表強記，吾人如能記每一元素之至少一種簡單化合物之式，即常有助於習記。例如，欲知汞之原子價。設記及汞之紅色氧化物之式爲 HgO 。則如知氧之原子價爲二，此化合物中汞之原子價當亦爲二。

94. 化合物命名法——凡由兩種元素，或由一種元素及一種根構成之化合物，稱爲二元化合物。此等化合物概以“化”字介於二元素間或元素與根之間以名之。例如氧化鋅， ZnO ；硫化鉛， PbS ；硫化銨， $(NH_4)_2S$ 。

凡由三種元素構成之化合物，其一爲氧者，則常以某酸某或亞某酸某名之。亞某酸某之化合物較相當之某酸某，含氧較少。例如硫酸鈉， Na_2SO_4 ，及亞硫酸鈉， Na_2SO_3 。

凡化合物中金屬具有二種原子價者，則於原子價較高之一種，仍如普通之二元化合物命名，於原子價較低之一種冠以亞字，以爲區別，或於他一元素冠以數字表別之亦可。例如氯化亞鐵，亦作二氯化鐵， $FeCl_2$ ；及氯化鐵亦作三氯化鐵 $FeCl_3$ 。

3 數字之一，二，三，四，五示元素之一個，二個，三個，四個，五個原子也。例如一氧化碳， CO ；二氧化碳， CO_2 ；三氧化二磷， P_2O_5 ；四氯化碳， CCl_4 ；五氧化二磷， P_2O_5 。

95 原子價之困難點——在初學者，其習知普通元素之原子價，及記化合物之式時，準確使用原子價，自屬困難。但稍經習練後，即覺其易為，惟仍常須留意若干易生錯歧之處耳。譬如按照原子價規則，即未曾見過之化合物，亦盡能作出其化學式。例如鉍無氧化物，但可作其式。反之，後此常見有化合物視若不符此規則。如碳化鈣， CaC_2 ；磁鐵礦 Fe_3O_4 ；乙炔 C_2H_2 。總之，吾人務勿忘化學式，實乃代表真實物質之實驗事實者也。

問題

1. 作下列各物之式：(a) 氧化銣；(b) 氯化銻；(c) 一氯化汞；(d) 氫氧化銻；(e) 氫氧化鋁。
2. 作下列各物之式：(a) 氯化銻；(b) 氫氧化銣；(c) 五氧化二磷；(d) 三硫化二銻；(e) 硫酸銻。
3. 作下列各物之式：(a) 氯化銻；(b) 氫氧化鉀；(c) 一硫化銅；(d) 硫酸銻；(e) 碳酸鈉；(f) 磷酸銻。
4. 試將下列各化合物中之根之原子價標出之：(a) Na_2SO_4 ；(b) KClO_3 ；(c) Ag_2CO_3 ；(d) PbCrO_4 ；(e) $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$ 。
5. 試將下列各化合物中之元素及根之原子價標出之：(a) SiO_2 (矽)；(b) CCl_4 ；(c) PbO (密陀僧)；(d) MnO_2 (礬石)；(e) HgCl_2 (昇汞)。

第八章 提要

- 元素之化學符號代表 (1) 元素之名稱；(2) 元素之一原子；(3) 元素之原子量，常以克計。

化合物之化學式，說明何種元素構成該化合物，並其重量組成。

原子之原子價乃與其所能化合或其所能取代之氫原子之數。

根乃元素之團，於化學反應中，作用宛如一單原子。

二元化合物（僅含二種元素）作式時，其一元素之總原子價必須與他元素之總原子價相等。

問 題

- 糖之化學式為 $C_{12}H_{22}O_{11}$ 。此式對於糖之組成，有何指示？
- 試將下列各式標其原子價： CH_4 ； $AlCl_3$ ； P_2O_5 ； SO_2 ； AgI ； $CaBr_2$ 。
- 試舉下列各式所指之化合物之名稱： $Ca(OH)_2$ ； $KClO_3$ ； $ZnSO_4$ ； $Ba_3(PO_4)_2$ ； $BaCO_3$ 。
- 將下列各式校正之： $BaCl_2$ ； $Ag(NO_3)_2$ ； $Al_2(SO_4)_2$ ； Ca_2SO_4 ； NH_3Br_2 ； $BaPO_4$ ； $AlOH_3$ 。
- 試作下列各化合物之式，並標出名元素或根之原子價：(a) 硫化鉛；(b) 氯化鈣；(c) 硫酸銨；(d) 硝酸鈉；(e) 氧化鋁。
- 試作下列各物之式：(a) 磷化鈣；(b) 硫化鉀；(c) 氫氧化鋅；(d) 氯化鋁；(e) 硫酸鐵。
- 試舉下列鐵之氧化物之名： FeO 及 Fe_2O_3 。
- 試舉下列第一類 (a) 中諸化合物之名，而作第二類 (b) 中諸化合物之式：
(a) CdS ； H_3PO_4 ； $Cr(NO_3)_3$ ； $CoCl_2$ ； $Ca_3(PO_4)_2$ ； P_4Cl_6 ； WO_3 ； H_2S 。(b) 硫化鋁；(c) 氯化錫；(d) 氯化鉛；(e) 硫酸銨；(f) 硝酸鐵。
- 試作下列各化合物之式：(a) 氯化鎂；(b) 氯化鈣；(c) 氯化鋁；(d) 硫酸銨；(e) 一氧化汞。
- 假定碳及矽均為四價，試作下列各物之式：(a) 二氧化矽(砂)；(b) 四氯化碳；(c) 碳化矽(金剛砂)；(d) 碳化鈣；(e) 氟化矽。
- 試舉下列各化合物之名：(a) 醋酸之鉀鹽；(b) 氯乙酸之鈉鹽；(c) 亞硫酸之鉀鹽；(d) 僅含鈣及磷之化合物。
- 設 B 之原子價為二，試由下列各式，推定 A 、 C 、 D 之適當原子價：

A_2B_3 ; B_2C ; B_3D_2 , A 與 C 之化合物之式當若何? C 與 D 之化合物之式當若何?

13. 抄錄下表而於空格中填入各種化合物之式,如所示之例。

	氯化物 Cl^-	氧化物 O^-	氫氧化物 $(OH)^-$	硝酸鹽 $(NO_3)^-$	硫酸鹽 $(SO_4)^{--}$	磷酸鹽 $(PO_4)^{---}$
鈉, Na^+	$NaCl$	Na_2O	$NaOH$	$NaNO_3$	Na_2SO_4	Na_3PO_4
鉀, K^+						
銨, $(NH_4)^+$						
鈣, Ca^{++}						
鉛, Pb^{++}						
鎂, Mg^{++}						
鋅, Zn^{++}						
鐵(亞), Fe^{++}						
鐵 Fe^{+++}						
鋁, Al^{+++}						
錫 Sn^{++++}						

第九章

化學方程式及推算法

化學方程式之用途——方程式作法——五步驟——方程式所不表自者——已習知反應之複習方程式。

反應之四種典型。

推算之重要——化合物之式量——百分組成——方程式內之重量關係——祇涉及重量之問題——重要數字——五步驟。

96. 化學家作方程式之原因——化學家之利用符號及分子式，其主要目的，在以簡短精確之方程式，記述關於化學變化或反應之大宗事實。物質既屬不可毀滅（物質不滅定律），則凡此等變化或反應，自可以方程式表之。變化之前後各元素之量盡相同。前此吾人已作過若干文字方程式；今試以繹作式的方程式。

97. 方程式作法——吾人務必牢記化學方程式，均依據經實驗尋出之事實，而表確實發生之化學反應或變化者也。吾人所需用之方程式，決不能逐一牢記之，本章當就作方程式時之機械的方法一述之，俾學者能自為運用。今試以前此已讀過之各種反應為例。此際應知：凡化學方程式，非絕對正確，即係

完全錯誤。

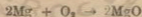
凡起變化物料之符號及式，悉置左方；凡變化結果所得新產物之符號及式則置右方；箭號為生成或得出之意。例如鐵與硫之化合成硫化鐵，可表之如次：



鎂於氧中燃燒可先表之如次：

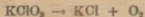


惟此方程式實為錯誤，蓋左方有二個氧原子，而右方僅有一原子也；是將示氧必有所失去矣。“方程式”云者，其意即每一元素之原子，其數於變化後（右方）必與變化前（左方）恰相同。今可將此式行所謂“平衡”之手續，如：

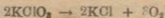


是即方程式左方之各原子，盡見於右方矣。

氯酸鉀受熱分解時，可先作下式：



然後再平衡之，如：



由上可知此等方程式並非代數的；乃代表確實發生之化學變化者也。

作方程式之前，應先明下列各點：

- (1) 反應確實發生;
- (2) 參與反應者為何數種物質;
- (3) 產物為何;
- (4) 所參與之物質及產物之化學式,

98. 各步手續緊要——作化學方程式共有五步手續：

- (1) 將參與反應之每種物質之式，記於左方。
- (2) 將所知產生之每種物質之式記於右方。
- (3) 校正右方，增加分子之數，俾盡用去左方諸元素。
- (4) 校正左方，增加產生物質所需之分子之數。
- (5) 審查全式，俾各元素之每一原子確無不見於式中。

[例如] 氫燃於氧中而產生水。



(5) 今左方氫 2 分子中有氫 4 原子，而右方水 2 分子中有氫 4 原子。左方氧 1 分子中有氧 2 原子，而右方水 2 分子中有氧 2 原子。

99 注意！——凡氣體元素應用分子式。例如氧，氫，氮，氯之分子式為 O_2 , H_2 , N_2 , Cl_2 。

應知置於式前之數字，為全式之倍數。例如 $2H_2O$ 與 $2(H_2O)$ 意同。即代表水二分子，含氫 4 原子及氧 2 原子是也。

平衡方程式時，勿改變物質之化學式，應取其適當之分子

數，使各元素原子之數兩方相同。

100. 方程式所不表白者——化學變化尋常僅發生於某種情況之下。此等情況則不見於方程式中。

[例如] 方程式



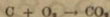
並不說明紅色氧化汞必需加熱，始得分解。方程式



並不表示硫酸須用水稀釋。

方程式對於所涉各物質之物理狀態，並不告示；即固體、液體或氣體皆不論。又作用發生之久暫，雖於經濟上為極重要之事，而方程式則不言明之。

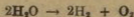
通常某數種物料雖有存在而不受變化者，皆不見於方程式中，如水之作爲溶劑及種種觸媒等是。再如化學反應中所生之熱量，大抵亦不指明。例如，



說明碳與氧化合成二氧化碳。但不言明所生之熱爲若干，此一記述在工業化學家爲極重要之事。

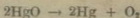
101. 習見諸反應之作成方程式——今試將前此已讀得而向以文字概括之種種反應，作成化學方程式。吾人對於此等方程式，當盡能一目了然。

水電解時分解爲遊離氫及氧。其方程式爲：



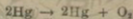
當係取水二分子，以供氧一分子，其中含有二原子。遊離氧之式爲 O_2 。

加熱一氧化汞，得氧及汞。方程式為：

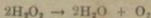


又係取氧化汞二分子，俾得充分之氧原子，以生成一分子也。所生成之汞為一種液體；金屬中之原子，每不相結合成分子，蓋可確信。故可表之如下例：2Hg 而非 Hg_2 ，乃二個單獨之汞原子也。吾人亦可認為一分子汞乃由一個原子所組成。

102 反應之四種典型 —— (1) 單分解¹ 此種典型之化學變化，僅涉及一種物質，因化學反應而分裂成二種以上之較簡單物質。此項反應稱為單分解²。水之分解成氫及氧，乃此種化學反應典型之一例。一氧化汞及氯酸鉀受熱而起之分解亦其例也。

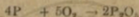
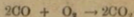
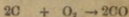
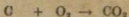
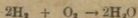
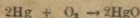


二氧化氫之分解，其又一例也：



(2) 直接化合或合成 另一種典型之化學反應，適與單分解相反，是為合成³。在此種典型之反應中，係由二種以上之物質構成一種化合物。下列諸方程式為前此所見均有氧參加之合成：

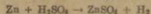
¹ 譯者按此處原著新版將 (1), (2) 更調，但按文氣及學習進度，以舊版順序較妥，故仍之。 ² simple decomposition. ³ synthesis.



此等方程式表示，氫，氧，磷，與純氧或空氣接觸而受熱時所起之變化。第 4 第 5 二方程式示碳於不充分之氧中燃燒，產生一氧化碳；而後由一氧化碳燃燒，生成二氧化碳。

(3) 單取代 製氫各法(水之電解除外)，均為一種化學反應典型之例，稱為取代，亦有稱置換或化代者。在此種典型之反應中，一元素取一化合物中之他一元素或他數元素之位而代之。

如，鋅或錳與鹽酸或硫酸作用，其金屬即取氫而代之：

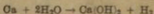


水汽通過熱鐵上，鐵即取水中之氫而代之，生成磁性氧化鐵 (Fe_3O_4)：



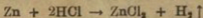
[註] 此方程式中所產生之氧化鐵之式，為實驗之結果，初不能以何種原子價之規則以推測之。

將金屬鈉或鈣置水中，金屬即取水中之氫而代之，生成氫氧化鈉 (NaOH) 或氫氧化鈣 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ：

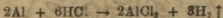


[註] 氫應表以分子狀態 (H_2)，故須於數處冠以 2 之係數。

化合物中一元素取代他元素時，雙方元素原子之數，務使取代入之元素，其原子價之和與被取代元素之原子價之和相等。例如鋅取代鹽酸中之氫時，每一原子鋅取代二原子氫，以鋅之原子價為二而氫之原子價為一也：



鋁與鹽酸反應時，每一原子鋁生三原子氫，以鋁之原子價為三也：



[註] 因氫為一種氣體，當時即逸出，故常以向上之箭號↑附加 H_2 之後以表之。

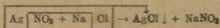
此種利用原子價之規則，對於作取代反應之方程式，頗足資助。

(4) 複取代¹ 或複分解² 化學反應最普通之典型，當為二種化合物間互起作用，產生他二種化合物。此種反應，常稱為複分解，蓋其中顯係每一化合物拆散成二部分，每一部分均與他化合物之另一部分相化合。

[例 1] 鹽酸 (HCl) 與大理石 (CaCO_3) 反應生成氯化鈣 (CaCl_2) 及碳酸 (H_2CO_3):



[例 2] 加硝酸銀 (AgNO_3) 溶液於食鹽 (NaCl) 之溶液中，所生成之沈澱為氯化銀 (AgCl)，硝酸鈉則留於溶液中：



¹ double replacement. ² double decomposition.

因氯化銀成固體而澱出，向下沈降，故以下向之箭號↓附加式後。

就此種典型之反應內，可見第一化合物之第一部分，與第二化合物之第二部分相結合，而第一化合物之第二部分，則與第二化合物之第一部分相結合。

問 題

1. 化學方程式何以稱為方程式？
2. 各個化學方程式例證化學上之何項定律？試舉述此定律？
3. 作化學方程式之前，必須先知何數項事實？
4. 化學反應之何數項重要事實，不表見於化學方程式內？
5. 鋅與硫共熱時，先成硫化鋅 (ZnS)。試作其方程式。
6. 錫熱於空氣中，即生成氧化錫 (SnO₂)。試作其方程式。
7. 鋁與鹽酸 (HCl) 起反應，生成氫及氯化鋁 (AlCl₃)。試作其方程式。
8. 上題中之反應，屬於何種典型？
9. 氯化鉛 (PbCl₂) 強熱時，即分成鉛及氯 (Cl₂)。試作其方程式。
10. 氯化鈉之溶液與硝酸銀溶液相混時，生成一種白色沈澱之氯化銀 (AgCl)。試作其方程式。
11. 單分解與複分解間之區別若何？
12. 試作氫氣發生器爆炸時所具反應之方程式。
13. 鐵燃於氧中，其產物為磁性氧化鐵 (Fe₃O₄)。試作其方程式。
14. (a) 二氧化碳氣泡通過石灰水 (Ca(OH)₂)，生成碳酸。試作其方程式。
(b) 碳酸又與氫氧化鈣反應，生成碳酸鈣 (CaCO₃) 及水。試作其方程式。
15. 試平衡下列諸方程式：
 - (a) $Ag_2O \rightarrow Ag + O_2$
 - (b) $KNO_3 \rightarrow KN_2O + O_2$
 - (c) $C + O_2 \rightarrow CO$
 - (d) $Na_2 + O_2 \rightarrow Na_2O_2$
 - (e) $Na_2O_2 + H_2O \rightarrow NaOH + O_2$
16. 平衡方程式時，何以可增加所用或所產生之分子之數，而決不可改變任何正確化學式之尾數？
17. 試平衡下列各方程式：

- (a) $\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$
 (b) $\text{K} + \text{O}_2 \rightarrow \text{K}_2\text{O}_2$
 (c) $\text{P} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{PCl}_5$
 (d) $\text{Al} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2$
 (e) $\text{H}_2\text{S} + \text{AsCl}_3 \rightarrow \text{HCl} + \text{As}_2\text{S}_3$

18. 試於上列各方程式內所用諸化學式下，舉列各物質之名稱。

19. 試就下列各事項內所起之化學反應，作平衡方程式。

- (a) 普利斯特利氧之發見。
 (b) 拉瓦錫之汞與空氣之歷史的實驗（此反應為可逆的）。
 (c) 卡芬伏士氫之發見（鐵與酸）。
 (d) 摩塞測定水之組成之方法。
 (e) 柏濟力烏斯測定水之組成之方法。

20. 試就 (a) 臭氣發生器；(b) 氫氣吹管；(c) 原子氫吹炬內所起反應，作平衡方程式（全用化學式）。

化學推算法

103. 化學推算對於工業上之重要——化學方程式對於工業化學家至為重要。藉此可以計算某一反應中常用原料若干（第 62 圖），其產物可望獲得若干。然實際上產物殊難按照方程式計算而獲得全量，故惟有推算其工業方法之效率，即實際產量為按化



第 62 圖 秤取原料為橡皮工業上一主要部分。

學方程式推算之理論產量之百分率爲何。此項推算悉根據各反應之化學方程式，而僅需極簡單之算法。其間可類分爲數種格式。

格式 1. 由化合物之化學式求其分子量 化學式不僅代表化合物之名稱，亦代表其一分子以氧原子爲 16 作標準之重量。藉化合物之化學式，以推算其分子量，只須將分子中全體原子之重量相加即得。但以原子量祇屬相對的重量，故分子量亦必爲相對量。

【例】碳酸鈣 (CaCO_3) 之分子量爲 $40 + 12 + (16 \times 3)$ ，即 100。又硫酸銅 (CuSO_4) 之分子量爲 $63.6 + 32 + (16 \times 4)$ ，即 159.6。

【又一例】求石膏 ($\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$) 之分子量。今石膏爲結晶硫酸鈣，每一硫酸鈣分子，附有二分子水。此項所謂含附水¹或結晶水²乃係與硫酸鈣作化學的結合者，於式中以點表之，此處之點，其意爲加。故 $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ 之分子量爲 $40 + 32 + (16 \times 4) + 2(2 + 16)$ ，即 172 也。

分子量改稱爲式量³或爲較佳之名詞，蓋其含義與實際所指者較爲難切也。

格式 2. 由化合物之化學式求其百分組成 如既知化合物之化學式，而又有原子量表，即不難求化合物中各元素之百分率。

【例 1】求碳酸鈣 (CaCO_3) 之百分組成。鈣之原子量爲 40，碳爲 12，氧爲 16， $40 + 12 + (16 \times 3)$ 爲其式量即 100。故碳酸鈣含有 $\frac{40}{100}$ 或 40% 之鈣，

¹ water of hydration. ² water of crystallization. ³ formula weight.

$\frac{12}{100}$ 或 12% 之碳, $\frac{48}{100}$ 或 48% 之氧。此題特別易解, 以其式量恰等於 100 也。

[例 2] 求氯酸鉀 (KClO_3) 之百分組成。鉀之原子量為 39, 氯為 35.5, 氧為 16。則其式量為 $39 + 35.5 + (16 \times 3)$, 即 122.5。故氯酸鉀即含有

$$\frac{39}{122.5} = 0.318 \text{ 或 } 31.8\% \text{ 之鉀}$$

$$\frac{35.5}{122.5} = 0.290 \text{ 或 } 29.0\% \text{ 之氯}$$

$$\frac{48}{122.5} = 0.392 \text{ 或 } 39.2\% \text{ 之氧}$$

[校核] 總計 100.0%。

[例 3] 由結晶硫酸銅一噸 (2000 磅) 可得金屬銅若干? 設硫酸銅結晶之式為 $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ 。該化合物之式量即為 $63.6 + 32 + (16 \times 4) + 5(2 + 16)$, 即 259.6。

銅之百分率為 $\frac{63.6}{259.6} = 0.245$, 或 24.5%, 而一噸硫酸銅結晶中銅之重量即為 0.245×2000 或 490 磅。

[譯者按] 噸為英美重量單位, 合標準制 1016 仟克。市制 2032 市斤。見書末附表。

總之, 由化合物之式求其百分組成, 先計算其式量, 繼以此式量除每一元素之原子量¹, 而使其商數作為小數。取留三位重要之數字 (§ 106)。以其前二位小數表百分率。

格式 3. 祇涉及重量之問題 [例 1] 若干重量之鐵, 適足與 10 克之硫化合而成硫化鐵 (FeS)?

欲免錯誤, 宜將計算法排列清楚, 而按步演算之。

先作方程式:



¹ 設式中有何元素不止一原子者, 則取分子中該元素全體原子之重量。

於是於各符號及式下，記其所表之重量（用書末附表之原子量近似值）。



即鐵重量 56 分與硫重量 32 分化合生成硫化鐵重量 88 分。此處方程式有量的意義。

其次，重讀問題，而於硫之符號上記以所舉真實之重量，即 10 克，而於鐵之式上記以 x 克，是為所欲求之重量；如：



最後，於實量與式量之比率間，列方程式，如：

$$\frac{x}{56} = \frac{10}{32}$$

故

$$x = \frac{56 \times 10}{32} \text{ 即 } 17.5 \text{ 克，硫之重量。}$$

今可由約略估計應需之量，以校核此答數之合理與否。此處知 56 分之鐵，應與 32 分之硫化合。即所需之鐵，約為所用硫之四分之七。故上列答數 17.5 確係合理。如此則凡為小數點之錯置，或分數之倒置等錯誤，均立可察見矣。

[例 2] 設欲計算自 10 克之硫可製成若干重量之硫化鐵 (FeS)，假定所必需之鐵供備無缺。



$$\frac{10}{32} = \frac{x}{88}$$

$$x = \frac{88 \times 10}{32} = 27.5 \text{ 克，硫化鐵之重量。}$$

[校核] 鐵之重量(17.5 克) + 硫之重量(10 克) = 硫化鐵之重量(27.5 克)。

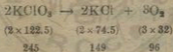
104. 又一解法——吾人既知硫 32 克，設與足量之鐵適當化合時，可生硫化鐵 (FeS) 88 克。則硫 1 克當生硫化鐵 88 克

之 $\frac{1}{32}$ ，而硫 10 克當生硫化鐵 88 克之 $\frac{1}{32}$ 之 10 倍；即 $\frac{10 \times 88}{32}$ 或 27.5 克。

算術的推算法，其數量與上述者同，惟推理之方法或較為簡捷耳。

105. 方程式之量的意義 —— 前見經適當平衡之方程式，即舉示吾人許多有價值之事項。告以何種物質起反應，而何者為產物；亦舉示所包含各物質之分子之數；末後藉式量而知方程式中各不同物質之相對重量。

[例] 於加熱氯酸鉀以製氧之方程式中，可推算氯酸鉀，氯化鉀，及氧之相對重量：



每一分子之式量可由所包含各元素之原子量相加而得：

$$\text{KClO}_3 \text{ 之式量} = 39 + 35.5 + (3 \times 16) = 122.5$$

$$\text{KCl 之式量} = 39 + 35.5 = 74.5$$

$$\text{O}_2 \text{ 之式量} = 2 \times 16 = 32$$

方程式中既有氯酸鉀及氯化鉀各二分子，故將其式量各乘以 2。又因有氧三分子，故以 3 乘其式量。

今可將此方程式讀作：氯酸鉀重量 245 分，生氯化鉀重量 149 分及氧重量 96 分。

106. 重要的數字 —— 解答本書所載之問題時，所用之原

子量，均爲書末附表中之近似值。此等數值雖非所測定之最精確之數值，但於實用上已足切合。惟於作極精密之化學工作時，始用所求得之最準確之數值。此項近似值中，當見其無三位以上之數字；自左起算之第四，五，六位數字均經略去。例如銀之精確原子量，爲 137.37。今作爲 137。同樣，於演算時，其答數亦祇須表以最近之三位數字。因所用之原子量既無三位以上之數字，則於可能答數中之第四，五，六位數字，即無足重要。故謂本書各問題均祇須算至三位重要之數字。至於一組數字前之零，如 0.00672，則不在重要數字以內；此處之三位重要數字爲 6, 7, 2。

107. 重量問題解法五步——就經驗所知，凡依系統之方法，以從事化學問題之解答，則既敏捷，而少錯誤。茲舉五種步驟如下：

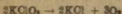
- (1) 將問題中之反應作完全之方程式。
- (2) 於問題中所包括各物質之式下記其式量。
- (3) 將所設之真實重量，記於物質之式上，而以 x (克或斤) 記於所欲求其重量之物質之式上。
- (4) 作兩個分數之方程式，一爲所舉物質之式量除真實重量，一爲所求物質之式量除 x 。真實重量爲分子，式量爲分母。
- (5) 將此方程式解開，而由約略計算其應有之答數，以決

定求得之答數是否合理。

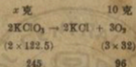
108. 例題——欲製 10 克之氧，應需氯酸鉀若干克？

試依上述之五步驟爲之：

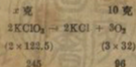
(1) 完全之方程式



(2) 於式下記出式量



(3) 記出真實重量



(4) 作分數方程式

$$\frac{x}{245} = \frac{10}{96}$$

(5) 解

$$96x = 10 \times 245$$

$$x = \frac{10 \times 245}{96} = 25.5 \text{ 克 答數。}$$

[校核] 245 約爲 96 之 2½ 倍，故揣想其答數當約爲 25 克。

問 題

1. 試計算硝酸銨 (NH_4NO_3) 中氮之百分率。
2. 結晶氯化銨之式爲 $\text{BaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ，表示無水氯化銨每一分子，有二分子之水與之結合。試計算結晶氯化銨中結晶水之百分率。
3. 求芒硝 ($\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$) 100 克中結晶水之重量。
4. 設有膽礬 ($\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$) 一噸 (2000 磅)，問其中含有結晶水若干(磅)？
5. 試計算下列諸化合物之百分組成：(a) 食鹽 (NaCl)；(b) 硝石 (KNO_3)；

(c) 二氧化碳 (CO_2); (d) 氧化鐵 (Fe_2O_3); (e) 大理石 (CaCO_3).

6. 假定血紅素(血液中之紅色物質)之式爲 $\text{C}_{1538}\text{H}_{1203}\text{N}_{156}\text{S}_2\text{Fe}$. 試計算其中鐵之百分率. 由所得答數觀之, 將謂鐵不重要乎? 試解釋之.

7. 設有水電解時產生氫十克. 問同時產生氧若干克?

8. 設濃鹽酸中僅含純氯化氫 35%, 則如用酸 100 毫升(比重爲每立毛 1.2 克), 與過量之鋅, 能生氫若干克?

第九章 提要

方程式表確實之反應, 爲某定數之原子在化學變化前後之分子情況圖記.

化學方程式常須平衡; 即雙方各元素原子之數必相等.

作方程式之前, 應先明下列各點:

- (1) 反應確實發生;
- (2) 參與反應者爲何數種物質;
- (3) 產物爲何;
- (4) 所參與之物質及產物之化學式.

化學方程式不表明反應之情況. 觸媒及溶劑不受影響者不爲表見. 尋常不告示熱效果. 不列明反應之速度.

化學變化可類分如下:

- (a) 單分解;
- (b) 直接化合, 或合成;

(c) 單取代；

(d) 複取代，或複分解。

化學式乃表化合物中所含元素之相對重量者。

化學方程式乃表所包括諸物質之相對重量者。作出方程式，並藉原子量及式量，即可計算一種化學變化中所需或所產生之任何物質之量。

化學方程式中，一物質之真實重量，對於其式量之分數，與同方程式中，任何他物質之真實重量，對於其式量之分數均相同。此等計算每次僅涉及二種之物質。

問題

1. 欲生 4 克之氧，須用氯酸鉀若干？
2. 欲生 4 克之氧，須用一氧化汞若干？
3. 問題 2 中當得汞若干克？
4. 錫 6.5 克與鹽酸作用時，當產生氫重量若干？與鹼酸作用又若何？
5. 試計算磷 6.2 克燃燒時，當生成五氧化二磷 (P_2O_5) 之重量。
- • • • •
6. 將水蒸氣通過鐵 100 克上，至鐵盡變成磁性氧化鐵 (Fe_3O_4)，結果當產生氫若干克？
7. 今有氧化銅 (CuO) 四十克，於乾燥之氫氣流中加熱，使之還元成金屬銅。試推算 (a) 所需氫之重量；(b) 所生銅之重量；(c) 所生水之重量。
8. 設將結晶碳酸鈉 10 克小心加熱，其所餘留之脫水碳酸鈉 (Na_2CO_3) 僅重 3.70 克。試推算結晶水分子之數。
9. 明礬之化學式為 $K_2Al_2(SO_4)_3 \cdot 24H_2O$ 。試推算明礬中結晶水之百分率。
10. 試計算上項明礬中氧之百分率。

進究題材

實用化學計算——設某種觀測氣球中需用氫氣 3,000,000 立，則自 (a) 鋅及酸，(b) 鐵及酸，以製氫，其原料價值若干？用何種酸為最廉？此二法中何者似較經濟？

除原料外尚有其他重要之消耗項，故於製氫之價值，須先知此等耗費，始能得其最後之答數。歐戰時所用氣球中之氫氣，以何法製之？（原料市價可於工商雜誌，如 *Chemical and Metallurgical Engineering*，或工業原料店之貨價目錄得之。）

第七章至第九章複習題

1. 試作下列諸名詞之定義，並各舉一例：(a) 原子價；(b) 氧化；(c) 還元；(d) 式量；(e) 複取代。

2. 化學方程式依據於化學上之一基本定律及一基本理論。問二者為何？試各舉述之。

3. 試述下記第一組 (a) 中所列諸化合物之名稱，而記第二組 (b) 內所列諸化合物之式：(a) SnS_2 ； H_3PO_4 ； Ti_2O_3 ； CrCl_3 ； H_2S ； $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ ； AlPO_4 。(b) 氯化錫；硝酸銨；氧化銻；磷酸鈣；硫化鋁。

4. 試將下列反應各作一平衡之方程式（全用化學式）：(a) 氯酸鈉之分解（加熱）；(b) 銅與硫相化合（加熱）；(c) 硫酸與鎂之作用；(d) 硝酸銀與氯化鉀之作用（在溶液中）；(e) 氯化銻與磷酸鈉之作用（在溶液中）。

5. 問題 4 中每一方程式代表何種典型之化學反應？

6. 2O ， O_2 及 O_3 間之區別為何？

7. 試記述下列方程式所表示之一切事項：



8. 下列何者為重量定律，何者為體積定律？(a) 定比例；(b) 給呂薩克定律；(c) 倍比例；(d) 物質不滅。

9. 試舉述下列各定律，並舉例說明之：(a) 物質不滅；(b) 定比例；(c) 倍比例；(d) 氣體體積結合。上列每一定律之最首制定者為何人，約在何時？

10. 就道爾頓氏在其假說中所擬之四種假設，試以自撰之文句舉述之。

11. 氬在電弧焊接炬之“原子焰”中及於氬氣吹管之焰中均生極高之溫度，試解釋之。

12. 試作下列反應之平衡方程式：(a) 鈉與水；(b) 二氧化氫之製造；(c) 氬通過鎂上；(d) 二氧化碳與水；(e) 氬氣炬。

13. 試說明物質不滅定律，何以應用於火爐中燃煤所起之化學變化？

14. 氬與氧之混合物爆炸時，放出何種之能？此項放出之能，在未爆炸之前為何種之能？試於此項反應應用能不滅之定律。

15. 就鐵與硫相化合時所起現象觀之，所生成之硫化鐵之內在化學能是否較原來之鐵及硫之內在化學能為大抑為小？

16. 計計算硝酸銅銨 $(\text{Cu}(\text{NH}_3)_4(\text{NO}_3)_2$ 中氮之百分率。

17. 銅與氧相化合，生成具下列組成之二種化合物：

	I	II
銅	79.9	88.8
氧	20.1	11.2

試說明此乃倍比例之一例。

18. 製氧時取氯酸鉀 10 克與二氧化錳 5 克之混合物於大號派來克司試管中加熱之。(a) 推算所生氧之體積 (標準溫壓)。(b) 試管中餘留何種化合物？各物之重量為若干？

19. 以錳取代含純 H_2SO_4 196 克之稀硫酸中全部之氫，需錳若干克？如用鋅則需若干克？用鉛則若干？

20. 試計算下列諸化合物之百分組成：(a) 硫酸銨 $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ ；(b) 蔗糖 $(\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11})$ ；(c) 磷酸鈣 $(\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2)$ ；(d) 樟腦 $(\text{C}_{15}\text{H}_{10}\text{O})$ ；苯 (C_6H_6) 。

第十章

氯化氫及氫氧化鈉

食鹽產地——鹽水之電解 電解池，伏斯。

鈉之發見——鈉，一種金屬 氫氧化鈉之實驗室製法——氫氧化鈉之性

質及用途——一種典型鹽基。

109. 食鹽或氯化鈉 (NaCl)——本書迄此僅論及一種之普通化合物——水，及其組成元素，茲當進論第二種極常見之化合物食鹽。於後可知食鹽乃由二種元素即鈉（一種金屬）及氯（一種氣體）所構成。故稱為氯化鈉 (NaCl)。

家常調製食物，耗量甚鉅；實則尋常食物調味所用之鹽量，遠過於身體內所能利用之量。自然界中所產之粗鹽，即所謂岩鹽，用於凝凍冰淇淋¹，餵飼犢牛，醃肉，罐藏魚類。惟鹽之最大銷路，實為化學工業。以其為氯之最廉之化合物，故用以製造氯氣，鹽酸，漂白粉，及其他多種氯化物。鹽亦為最廉之鈉化合物。故又用於製造洗用碱，苛性鈉，焙用碱，及其他多種鈉化合物。此外需用多量食鹽之工業，如陶器，玻璃，肥皂等均是也。

¹ ice cream.

110. 食鹽產地¹——前見 (§62) 海水中含多量之食鹽，占海水溶解物之大部，故海水為食鹽之一大來源；所得之鹽稱為海鹽。陸地湖澤之水中，亦有含鹽甚多者，是為鹽湖，鹽湖蒸發日久，鹽分漸富，或則乾涸，鹽質露於地面或留存土中，均可設法取得，是為池鹽。又古代大鹽湖，因地面變遷，乾涸後，鹽質積為厚層埋入土中，成為岩鹽²。岩鹽溶於地下水，於附近地區內可鑿井汲取，是為井鹽。

我國沿海諸省均屬海鹽區。取鹽之法，有曬法煎法二種：

曬法：於日光劇烈之海岸，設置鹽池（亦稱鹽田）。鹽池大抵分為貯水池、蒸發池，及結晶池三部。當潮漲時，導海水入貯水池，逐漸引入蒸發池。由日光之熱及風之作用，使水分蒸發而成鹽滷，然後注入結晶池，令其結晶。所得之鹽稱為曬鹽。

煎法：汲海水注於平鋪土壤之細砂上，每晚集成小堆，次日上午復將灰地攤開，澆以海水，如是二三日使灰中鹽分吸飽，是為曬灰。然後攤至薄潭或薄缸（亦有稱灰坑），更注海水，使鹽分流入滷池，是為淋滷。最後將滷移入煎甕煎乾，結晶成鹽，稱為煎鹽。煎鹽成本較貴，故亦有以所得之滷，用曬法取鹽者。

美國舊金山灣³沿岸，亦有曬鹽設置（第 63 圖），將海水導入低地，而受日光蒸發。他如北俄，則將含鹽之水冷卻而使水自溶液中結冰析出者。但尋常均將溶液於減壓下加熱蒸發。純鹽先結晶出，於必要時可施重結晶以提淨之。池鹽在我國以山

¹ 譯者註 原書此節，悉以美國為本位。譯者以食鹽關係我國民生經濟甚鉅，故酌為改編。原書所有材料仍皆保留，惟陳述次序略有更動。 ² rock salt.

³ San Francisco Bay.

西之解池爲最著，美國之大鹽湖¹，巴力斯坦²之死海³尤名於世。井鹽以四川富順之自流井爲我國最著名者。其成岩鹽而以大礦牀產出者，則以德國斯坦斯弗⁴，美國坎薩斯⁵，猶德⁶，敘拉古⁷，奧國薩爾茲堡⁸爲最著。美國以密西根省爲最大之產鹽區，紐約省則產有較純粹之鹽。美國產量之多，世界各國無出其右。池鹽製法，或將池水曬乾，或刮土淋煎，井鹽則類多用煎法。

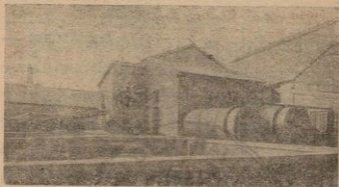


第 63 圖 舊金山所堆集之大量食鹽。

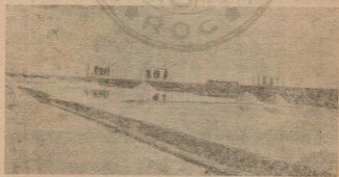
今日供工業用者，海鹽，岩鹽以及鹽井之鹽水均有。如用岩鹽，則一般還取採得之鹽塊僅將其搗成大小均勻之顆粒即得。供烹飪用者，則須加提淨而研成細碎之結晶形粉末。鹽中常混有少量之氯化鈣及氯化鎂，此等物質易自空氣中吸取水分，使鹽

¹ Great Salt Lake. ² Palestine. ³ Dead Sea. ⁴ Stassfort. ⁵ Kansas.

⁶ Utah. ⁷ Syracuse. ⁸ Salzburg.

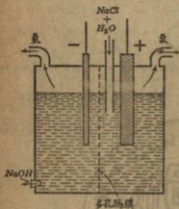


化鹽製氫 (久大精鹽公司)。



鹽田 (久大精鹽公司)。

黏合成塊。除盡此等雜質之化學的純鹽，則不吸取空氣中之水分，是為精鹽。

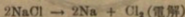


第 64 圖 鹽水電解之圖解。

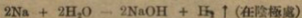
111. 鹽溶液之電解——

上述鹽(氯化鈉)由鈉及氯二元素組成。當電流通過氯化鈉之濃溶液，即於陽極上生氯氣，於陰極上生氫氣(第 64 圖)。陰極處實先遊離出鈉。惟吾人固已知 (§ 45) 此元素易與水起反應。結果即放出氫而溶液中餘

留一種物質，稱為氫氧化鈉 (NaOH)。此項變化可以下列方程式表之：



氯化鈉 鈉 氯



鈉 水 氫氧化鈉 氫

此項電解法，為製造氫氧化鈉，氯及氫¹之一種工業方法。

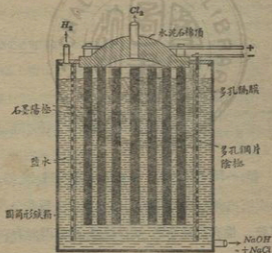
112. 工業上分解鹽所用之電解池——

此項電解池，有數種種類。第 65 圖示其中一種，所謂伏斯筒形電池²。池中用許多石墨棒浸於鹽水內，作為陽極 (+)。陰極 (-) 則為一多孔之鋼片隔膜。鋼片上覆有緊聚之石棉，以防氯與氫氧化鈉溶液相混和也。濃鹽溶液於此陽極處裝入。所生成之氫氧化鈉溶液，

¹ 氫與無意中製得，故稱為副產物 (by-product)。 ² Vorse cylindrical cell.

於近陰極處絡續放出。於是將氫氧化鈉之溶液於高溫度下蒸發之，而餘剩熔融態之氫氧化鈉。此熔融物可模製成任何形狀。氫氣鄰近陽極之圓頂出口逸出，氯氣則經陰極外方箱頂上之出口通出。

氫氧化鈉俗稱苛性鈉，大量製取，即由氯化鈉濃溶液之電解。如製紙等工廠中，兼用漂白粉(供給氯氣)及苛性鈉者，則此項氯化鈉之電解產物，除氫以外，均可即時致用矣。陽極所生之氯，直接通入氫氧化鈣中，以製漂白粉。今漂白上用液體氯(鋼筒裝)甚廣，且日見增多矣。



第 65 圖 伏斯電池之縱剖面。

問 題

1. 試舉食鹽之用途六種。
2. 食鹽之主要來源為何?

3. 試舉我國產鹽最著之省區。
4. 海水何以帶有鹹味？
5. 非洲土人曾以黃金易鹽；四時以鹽餅作為錢幣。試解釋之。
6. 某種商品食鹽，其廣告有謂“陰雨可傾出”。試述其故。
7. 鹽於潮濕之夏日“還潮”，何故？
8. 試述藉伏斯電池製造氫氧化鈉之情形。
9. 由電解法製氫氧化鈉時產有何種重要之副產物？
10. 鹽水電解時，何以在陰極上不得金屬鈉？
11. 工業上電解鹽溶液時，何以其陽極以炭為之？
12. 鹽水電解時，何以須令氫與氯相隔離？
13. 工業上何以不由鈉與氯相化合以製氯化鈉？
14. 製造若是其多之他種鈉鹽，何以皆用食鹽為原料？
15. (a) 我國濱海各省自海水取食鹽之法若何？(b) 美國舊金山灣若何？(c) 地中海沿岸若何？(d) 俄國白海沿岸於各季時若何？
16. 製造氫氧化鈉 160 克，需用氯化鈉若干克？
17. 用電解法，由純粹氯化鈉一噸，可製成氫氧化鈉若干磅？
18. 設某溶液中所有之氯化鈉，為 17 克之硝酸銀 (AgNO_3) 沈澱出，問該溶液中存有氯化鈉若干？

113. 鈉，一種活潑金屬——普通金屬如鐵，銅，錫，鋅，鉛等為人所知而使用者既數百年矣。即貴重之金屬若金及銀，亦為古人所經營。惟有數種金屬，極為活潑，致無遊離存在於自然界中，而難與其他元素相析離。因此之故，鈉及鉀之化合物，如食鹽，硝石等，其為人所知遠在其金屬本身，鈉與鉀之前也。

鈉為柔軟之銀白色金屬，於手指間即易扭捏之。其受濕空氣之作用極速，其明亮之金屬光澤，僅於新切面可見之。鈉既為

若是活潑之金屬，故常貯藏於不透空氣之錫罐中。實驗室內僅需少量，可保存於煤油中。

114. 德斐之發見鈉——金屬鈉實乃一種實驗室之珍奇，最先由德斐¹(第 66 圖)於 1807 年製出。德氏所用之儀器，僅為一鉛製坩堝，連於蓄電池之陽極，另一鉛絲連於電池之陰極。先於坩堝中熔化苛性鈉，然後令其電解，於陽極上析出氧，而陰極上析出鈉及氫。此一實驗進行時，當有少許金屬鈉顆粒升騰於熔融氫氧化鈉之液面，因接觸空氣而發火。



第 66 圖 德斐(1778—1829)氏利用蓄電池遊離出鉀及鈉。又發明礦工用之一種安全燈。

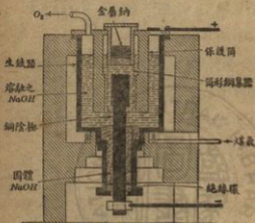
今仍有用此法製金屬鈉，惟其儀器構造遠為擴大，且用較低廉之材料。今日所用之電流，亦仰給發電機，而非蓄電池矣。

115. 金屬鈉及鉀——金屬鈉之製自熔融之氫氧化鈉，沿用已久。

於第 67 圖 A 之鐵製器內，熔融之氫氧化鈉傳導電流，適如該物質之溶液然。

¹ Sir Humphry Davy.

在一電極上釋出氧，他極上釋出金屬鈉及氫。熔融之氫氧化鈉中，所生之金屬鈉，無水亦無空氣與之反應，故可得其遊離態之物。鈉輕於熔融之氫氧化鈉，故以熔融態浮於液面，可隨時杓取之。金屬鉀之製法亦全相同。



第 67 圖 A 製金屬鈉之電池。

空氣隔絕不可。尋常皆儲藏於煤油等液體中(第 67 圖 B)。此二金屬，新切割時，均作銀白色，且極柔軟。若氧及氯等非金屬元素大都能與此二者相化合，生巨大之能。其與水之反應，前已論之 (§ 45)。在鉀，其反應尤烈，當鉀作用於水時，足令發火。

今可由電解熔融之氯化鈉以製鈉，該項氯化鈉中，含有氯化鈣及氯化鋇，以降低其熔點。

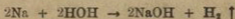
金屬鈉及鉀均為極活潑之物質，保藏時非與



第 67 圖 B
金屬鈉儲於煤油中。

116. 實驗室製氫氧化鈉法——製氫時 (§ 45)，吾人見鈉之與水反應至為劇烈，祇能於每隔少時，投以一小塊。製氫氧化鈉時必須切記此點。

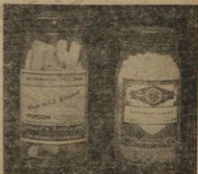
金屬鈉取代每分子水中一氫原子，而餘留氫氧化鈉於溶液中。此可由下方程式表之：



當溶液蒸發，即得白色固體之氫氧化鈉。

117. 氫氧化鈉之性質及用途。——此物質為白色質脆之固體，吾人於上節實驗時已見之。供實驗室用者常係細長之條或扁丸（第 68 圖），惟供工業用者，則為製於鐵鼓中之堅塊。此物自空氣中吸收水分及二氧化碳甚速。極易溶於水中。實驗室內凡需要一種鹼基時，即用此物之溶液。

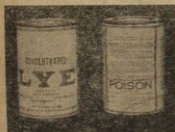
氫氧化鈉之濃溶液及其帶濕之固體，均具甚強之腐蝕性；故名苛性鈉¹。其於多數之動植物質破壞至速。於家常之淨洗上頗有價值，以其能與油膩起反應而溶解之也。市上裝以錫罐出售，稱為鹼汁²（第 69 圖）。氫氧化鈉為工業上一極重要之原料。例如製硬肥皂，製紙及棉製品，精製石油及製取煤焦油產物等均用之（見附錄，工業一覽表）。



第 68 圖 氫氧化鈉之塊狀物（左）及扁丸狀物（右）。

¹ caustic soda. ² lye or soda lye.

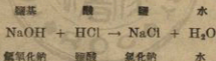
118. 氫氧化鈉為一種典型之鹽基 —— 有一組之物質，若氫氧化鈉 (NaOH)，氫氧化鉀 (KOH)，氫氧化鈣 (Ca(OH)₂) 等



第 69 圖 “濃鹼汁”
大部為氫氧化鈉。

均含有氫氧根 (OH)，而具若干共通之性質。其與指示劑¹之作用，即其一例：均能使紅色石蕊質紙²變藍色，使無色酚酞劑³變粉紅色。凡此諸物即所謂鹽基類⁴是也，其與酸類⁵反應，即成鹽

類⁶，鹽類既不具鹽基類之性質，亦無酸類之性質。例如，氫氧化鈉與鹽酸生成食鹽及水：



再，一切鹽基類於水溶液中皆具特殊之苦味或峻烈味，觸之滑膩如肥皂。

強烈之鹽基類，如氫氧化鈉及氫氧化鉀，稱為鹼類⁷。後此數章中當述及其他之鹽基類，如氫氧化銨 (氨水)，氫氧化鈣 (石灰水)，及氫氧化鎂 (苦土乳⁸)。

¹ indicator. ² litmus paper. ³ phenolphthalein. 酚鹽如分，酞鹽如塔。bas.s. ⁴ acids. ⁵ salts. ⁶ alkalies ⁷ milk of magnesia.

第十章 提要

氯化鈉於自然界中產量甚富，用以製造他種鈉化合物及氫化合物。

藉電解濃氯化鈉溶液可得氫氧化鈉，氯及氫。

金屬鈉由電解熔融之氫氧化鈉以製之。在化學上為極活潑之金屬。

氫氧化鈉為一種典型之鹽基，由一種金屬與一氫氧根所組成。

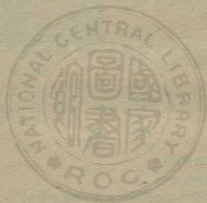
鹽基類可溶於水中，如氫氧化鈉，及氫氧化鉀，稱為鹼類。

問題

1. 發見金屬鈉者為何人？
2. 彼尚有其他何種發見？
3. 金屬鈉於 1807 年發見。何以此物不能較早發見？
4. 實驗室內保存金屬鈉應若何？
5. 實驗室內製取氫氧化鈉之法若何？試作反應之方程式。
6. 試舉述氫氧化鈉之數種重要用途。
7. 家用鹼液一罐，其主要成分為何¹？
8. 鹼液罐何以常須置廚房內洗滌盆之近旁¹。
9. 家常用鹼液時與人有何危險¹？
10. (a) 鹼液；(b) 苛性鈉；(c) 岩鹼，三物之組成各為何？
11. 自然界內何以不見存有金屬鈉？
12. 鈉何故認為一種金屬？

¹譯者按此三題不合國情，可刪。

13. 金屬鈉一塊，暴露空氣中，當起何變化？（切勿試之）。
14. 如何可令食鹽不結餅？
15. 一般均以最低廉之化合物用作製造一種元素之原料，對於鈉是否若是？
16. 熔融之氫氧化鈉一噸電解時，可得金屬鈉若干磅？
17. 欲製金屬鈉 115 克，應需氫氧化鈉若干克？
18. 將碳酸鈉 (Na_2CO_3) 212 克與消石灰（氫氧化鈣， $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ）共熱，可製成氫氧化鈉若干克？



第十一章

氯及氯化氫

氯之發見——實驗室製法——物理性——化學作爲——工業製法及用途。

氯水及次氯酸——次氯酸鹽——漂白粉——初生氯——防腐作用。

氯化氫之製取——性質——鹽酸——其用途——氯化物——氯化物之檢驗。

氯化氫之分析及合成。

119. 氯之發見——氯雖於 1774 年已由瑞典藥劑師社勒氏用今日實驗室常用之方法製得之，然直至德斐始給其名。其後法拉第¹(§ 151)復由冷卻及壓縮而液化之。然自 1915 年德人用此極刺戟而劇毒之氣體，對協約軍作驚人之攻襲後(第 70 圖)，氯始爲一般民衆所知悉。晚近大城市中，含微生物之給水，多用氯爲殺菌劑，施行消毒，俾合飲用。

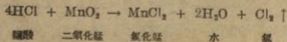
120. 實驗室製氯法——前章已述及製氯之一種工業方法。惟於實驗室內則由濃鹽酸用氧化劑處理以製之。此項氧化劑，使鹽酸氧化，令其中之氫變成水而產生氯。氧化劑常用二氧化錳(MnO_2)。此際錳與鹽酸中半數之氯化合；當混合物加

¹ Michael Faraday.



第 70 圖 氯氣發自前線喉內 而藉風力吹向敵陣，
所見者乃凝附之水分，圖為歐戰時由飛機上攝得。

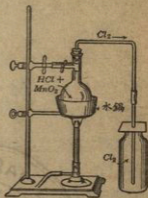
熱時，其餘之氣，則成氣體放出。此項實驗，務須於通風櫥內行之。下列反應，宜加熟記：



應知產物之一為氣體，即氯。此由指向上之箭號表之。

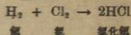
如不用鹽酸，以與二氧化錳作用，則用氯化鈉與硫酸之混合物亦可，由此混合物，即產生鹽酸。因氯頗易溶於水中，故此氣體以取代空氣法集取之，如第 71 圖所示。

121. 重要性質——氯為黃綠色之氣體，具極刺戟之臭。甚毒，即於低濃度之氣體中，居留少時，亦足生劇重之肺障礙。氯重於空氣約二倍半。於常溫時，施加六至七氣壓之壓力，即極易令其液化。液體氯今已成為一種商品，貯於堅固之鋼筒中發售。



第71圖 實驗室製氯。

122. 化學活潑性——氯為非常活潑之物質。在室溫時，能與許多元素相化合，生成種種氯化物，同時放出多量之熱。將新鮮研碎之錒(冷)及砷投入氯氣中即突發火焰。氫之燃口，如於空氣中燃點後，入氯氣中，仍能繼續燃燒：



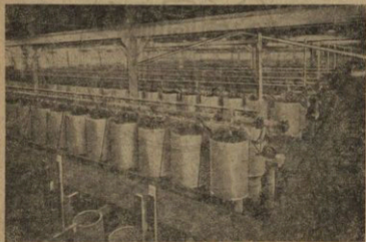
此項燃燒，事不常見，蓋反應中不包含氧也。其所起之反應，生熱及光者，乃氫與氯化合而成氯化氫也。如呼氣入瓶中，即可見鹽酸之白色煙霧。碳與氯之化合物——例如石蠟——多數能與氯起猛烈反應，致生火焰。反應之重要產物為遊離碳及鹽酸(第72圖)。故



第72圖
氫燃於氯中。

燃燒之定義，可謂爲凡劇烈發動之化學變化，致生光及多量之熱者是爲燃燒。

123. 氯之用途——氯氣有巨量（第78圖）專供製造他種化合物之用（見附錄工業一覽表）。例如二氯化硫，四氯化碳，三氯甲烷¹等皆氯化合物也。但亦用以製漂白劑及消毒劑，如次氯酸或其鹽類之稀溶液。於洗衣作或漂洗工場內往往可辨得氯之特臭。

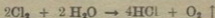


第78圖 數百伏新電池，用以自鹽水製氯，氫氧化鈉爲副產物之一。

124. 氯水及次氯酸——氯頗能溶於水中；在尋常情況下，水一體積能溶約三體積之氯氣。此項溶液，具有氯之色及臭，稱

¹ chloroform.

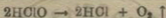
爲氯水¹。如置之日光中，即漸漸分解，而釋出氧。如



氯水製成時，揣度其當先生成鹽酸及另一種酸，即所謂次氯酸 (HClO) 者：



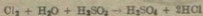
次氯酸不穩定，而易分裂釋出氧：



此物因具此氧化力，故爲工業上極有價值之物質。

次氯酸之徐徐分解，生成遊離氧，可由下列實驗知之：取一試管盛滿氯水，而置之日光中。即有一種氣體聚集於管頂（第74圖），吾人可證明其爲氧。

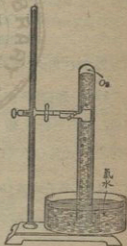
氯水之氧化作用，則可以氯水處理二氧化硫之溶液以證實之。亞硫酸溶液在未被處理之前，在有鹽酸存在時，遇氯化銻並不起沈澱；惟一經氯水氧化，則即生沈澱之白色沈澱，可知有硫酸存在矣：



硫化氫之水溶液，爲氯水所處理，即生硫之沈澱，此亦示起有氧化作用也：



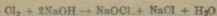
125. 次氯酸鹽——次氯酸之鹽類，即稱爲次氯酸鹽。此項化合物，可由次氯酸製成，惟尚有較簡便之生成方法。



第74圖
氯水爲日光所分解。

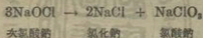
次氯酸鈉 (NaOCl) 由氯通入氫氧化鈉之冷稀溶液中而生成：

¹ chlorine water.



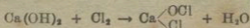
此中實際情形，即為由氯與水反應所生之次氯酸及鹽酸，同時與氫氧化鈉起反應。次氯酸鈉亦可於一無隔膜之狹小單電池中電解氯化鈉之溶液而製成。一極上釋出氯，他極上生成氫氧化鈉。此二物質復相接觸而生成次氯酸鈉。此二種製次氯酸鈉之方法中，應知係生成次氯酸鈉之稀溶液，內含不少之氯化鈉。惟氯化鈉之存在，對於次氯酸鈉之效用上，無所妨礙。

次氯酸鹽皆為不穩定之物質。因此，製取及使用時，均常為冷稀溶液。設經溫熱，或放置久時，即自行氧化成含氧較多之化合物，稱為氯酸鹽。例如次氯酸鈉溶液，加熱後即生氯化鈉及氯酸鈉 (NaClO_3):



氯酸鉀，前已用之；係由氯作用於溫熱之氫氧化鉀而製成。

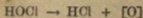
126. 漂白粉¹ ($\text{CaCl}(\text{OCl})$) 此物由氯作用於消石灰而製成。為白色粉末，頗不穩定，有強烈之次氯酸臭。純粹之次氯酸鈣，分子式為 $\text{Ca}(\text{OCl})_2$ 。漂白粉之作用，絕類氯化鈣與次氯酸鈣之混鹽²，分子式為 $\text{Ca} \begin{matrix} \text{OCl} \\ \text{Cl} \end{matrix}$ 或 $\text{CaCl}(\text{OCl})$:



漂白粉亦稱氯化石灰³，在工業上供作次氯酸之來源，以石灰之價甚廉也(參見附錄工業一覽表)。

¹ bleaching powder. ² mixed salt. ³ chloride of lime.

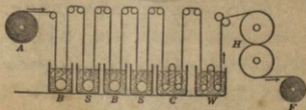
127. 漂白——次氯酸乃一種強有力之漂白劑；實爲此物及其鹽類最重要之用途。有色物料多數爲複雜之有機物質，可被氧化成無色之化合物。其氧化作用，藉次氯酸之稀溶液，至易告成。其中放出初生氧¹：



取顏色布一片，浸入氯水中，或以濕布懸於氯氣中，即可明此項之作用。乾燥之氯無氧化作用，以其不能生成次氯酸也。

漂白一事，在許多工業上均極重要。例如，棉布等織物，往往因天然之夾雜物而略帶黃色，須加以漂白，始行銷售。第75圖示漂白布疋之概略。棉布自機體(A)通過互相隔置之漂白液槽(B)及稀稀之硫酸槽(S)。如是則次氯酸僅生成於布之纖維間，亦其最顯功效之處也。其後經過亞硫酸鈉之溶液(C)，以消除所留存之次氯酸，以免織物之受其損害。最後將布疋於水中(W)洗滌，通過熱熨鐵(H)上熨平，而捲疊以備裝運。

工業上使用次氯酸漂白之方法，大率不出下列之三種方式：(1)令氯氣通入冷水中，以製成氯水，而直接用此溶液；(2)用由電解或自氯氣及一種鹼類製成之

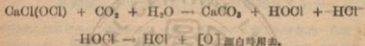


第75圖 工業漂白法之圖解。

¹ nascent oxygen. 尋常提度此項氧之活潑性，係由於其屬於原子態。今以 [] 表之。但亦有以爲此項氧之較大之活潑性，係由於元素被釋出之瞬間，有能放出之故。

次氯酸鈉；(3)用漂白粉於水中之懸液。第三法家常可以應用。織物漂白之後，須經過激洗滌多次，以去除藥品，否則日久衣物有徐被蝕損之虞。

次氯酸易自其鹽類中為他種酸類所取代。當次氯酸鹽為稀酸所處理時，得次氯酸之溶液，即具漂白劑之作用。工業上使用次氯酸時，即如上述，先用次氯酸鹽處理所欲漂之物料，而後用稀酸處理之，即成。家常用漂白粉時，則所需之酸，由空氣中之二氧化碳徐徐供給之。其方程式為：



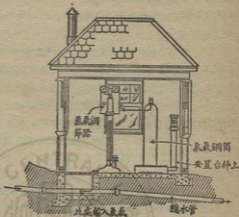
128. 消毒作用及防腐作用——疾病之起源及傳染，悉由於某種微細之植物，即所謂細菌¹。此項微生物大抵存於廢棄動植物堆積之所。次氯酸鹽易令此項有機物氧化而殺死其細菌。故此家常向用漂白粉為消毒劑。近年醫院及病室亦有用次氯酸鈉之溶液（由電解鹽溶液而製成）以洗滌地板及牆壁者。

外科術上用次氯酸為防腐劑，頗具價值。惟以其對於人體皮肉之感覺極敏，故祇宜取其極稀之溶液，且在某種特殊情形下用之。達琴溶液²用以洗滌創口功效甚著，其主要成分即為次氯酸鈉之溶液，含量自 0.45% 至 0.5%。其溶液須製成幾屬中性；設屬鹼性或酸性，則對於創口之腐蝕性太強矣。且用時如能設

¹ bacteria. ² Dakin's solution (英生物化學家 Henry Drysdale Dakin (1880—) 所創製)。

法安置患者，使溶液連續流入創口而洗出之，則功效最大。

飲水中所有之細菌，可由次氯酸殺滅之。尋常即於水中加以少量之次氯酸鹽溶液，或自裝有液體氯之鋼筒中通氯氣入給水（第76



第76圖 導氯入總水管以淨水之圖解。

圖)亦可。設非極污穢之水，則每百萬分中加一分之次氯酸，即足以使水完全潔淨無害。此種殺菌方法，今各大都會多採用之。

問 題

1. 氯係何時發見？為何人發見？
2. 在實驗室內用取代空氣法集取氯，試作圖解以表導管通入集氣瓶中之方式。
3. 試舉利用取代空氣以集氯之理由二種。
4. 最初將氯液化為何時？為何人？
5. 何以氯為氣體被液化者之第一種？
6. 氯為活潑性抑不活潑性之元素？試解釋之。
7. 試舉由氯離成燃燒之例二。
8. 工業上製氯之法，何以不用於實驗室中？
9. 液體氯之二種最大新用途為何？

10. 液體氮如何貯藏及運輸?
11. 氮之具有漂白劑之功用者何?
12. 實驗室製氮時,所用二種物質,其目的各為何?
13. 杜勒氏最初由加熱二氧化氮與鹽酸之混合物以製氮。彼以為氮乃一種氮化物,而如是被人誤認者四十年。能見及其所以然否? 試解釋之。
14. 設以一盛有氮之圓筒,置之盛氧之圓筒上,此二氣體當徐徐混和,經若干時後成一均勻之混合物。試解釋此項事實。
15. 試舉二例,以說明氮與遊離化合之氮之強烈親和力。
16. 試作氮與下列各物質化合之方程式: (a) 鈉; (b) 銅; (c) 錫; (d) 鐵; (e) 磷。
17. 用鹽,鹼酸,及二氧化氮以製氮時,其目的各何在?
18. 設於伏斯電池內電解食鹽溶液,主要在得氫氧化鈉,則氮為副產物;惟如由於需要氮而為之者,則氫氧化鈉為副產物。試解釋之。
19. 當將燃着之石蠟燭火,洗入瓶內,燭繼續燃燒,發特殊之紅色焰,生出黑色煙霧。假定石蠟之平均化學式為 $C_{27}H_{56}$; 則 (a) 試作此反應之方程式。 (b) 黑煙為何物? (c) 如何能檢出瓶中存有反應之他一產物?
20. 由二氧化氮 348 克及過量之鹽酸,可製成氮若干克?
21. 歐戰時美國政府在曼羅省愛奇華兵工廠¹ 每 24 小時製氮 100 噸。問每 24 小時內用純粹之食鹽若干噸? 假定其時之電解作用之效率為 100%。

鹽 酸

129. 硫酸與食鹽之作用——硫酸(H_2SO_4)一物,前經 (§46) 論述。此酸無疑為化學家所用最重要之物質。今試觀其加諸食鹽時起何現象。

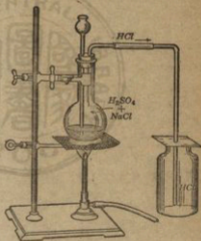
置氫氧化鈉一撮於試管中,而加入濃硫酸數滴。於必要時,略加溫熱,俟起作

¹ Edgewood Arsenal, Maryland, U. S. A.

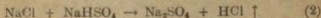
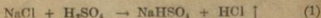
用。不久即見壁上發生氣泡，而升過酸液。同時亦嗅得一種銳烈刺喉之臭。此氣體本身無色。惟如向管口吹過呼氣，則有白色氣霧生成，以潤濕之藍色石蕊試紙臨近管口，即轉成紅色。此乃酸類之一種檢驗。如將沒有氨水之濾紙，以代石蕊紙，則見有極濃厚之白色煙霧。此皆氯化氫 (HCl) 氣體之特性也。

13. 氯化氫之製取——如欲進而研究氯化氫之性質，則可準備如第 77 圖之裝置。燒瓶內盛食鹽一握，自長頸漏斗中注入硫酸，漏斗頸近達瓶底。因此氣體 (HCl) 極易溶於水中，故不能於水面集取之。然以其重於空氣，故可以取代空氣法集取於開口瓶中。遇必要時可加熱，須極溫和。瓶中有無此氣存在，可由其刺鼻臭及呼氣經過瓶口而呈現之白煙以辨知之。

工業上製氯化氫之法，與上述者原理相同。硫酸 (H_2SO_4) 與氯化鈉 (NaCl) 反應時，酸中之氫與鹽中之氯化合而成氯化氫氣體 (HCl) 放出。瓶中所餘者為白色固體，稱為硫酸鈉 (Na_2SO_4)。此反應分兩步進行可表之如下：



第 77 圖 氯化氫發生器。

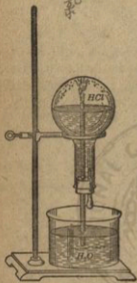


用硫酸，以其沸點溫度較高 ($338^\circ C.$)，而氯化氫則在常溫時為氣體也。其第二步，在實驗室內小規模不可為之，因其所需之溫度，足令玻璃熔軟也。

131. 氯化氫之實驗——此氣體之溶解量極大，可由下列

實驗確示之：

盛氣體於乾燒瓶而塞以二孔橡皮塞，一孔中插一含水之滴水管；一則插一直長之玻璃管，其在瓶內之一端拉成細口。裝置如第78圖所示。於是將滴水管之橡皮頭擠捏，使水數滴迫入燒瓶中。此數滴之水，能溶解大量之氣體，足令下方玻璃槽內之水，因大氣壓力而迫入瓶中，狀如噴泉。



第78圖

氯化氫溶解量極大之實驗。

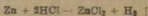
氯化氫於濕空氣中之所以有發煙特性，即其於水中有若是大之溶解量也。空氣中之水分溶解此氣體，而成溶液小滴，仍懸留留存空氣中，如白霧然。

132. 性質——氯化氫為無色氣體，重於空氣約四分之一倍，具有極刺

戟而銳烈之臭。極易溶於水中：於 15°C 。

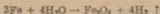
時水一毛立可溶此氣不少於450毛立。氯化氫不能燃燒，亦不助燃。乾燥之氣體，與多數金屬之反應在室溫時均甚緩。有須於高溫時始與起反應者。反應時，此化合物中之氫成氫氣釋出，而氯與金屬相化合（單取代作用）。

氯化氫與鋅反應，產物為氯化鋅（ ZnCl_2 ），乃白色之固體。反應之方程式為：



鋅 氯化氫 氯化鋅 氫

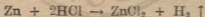
上之反應，與水氣及鐵生氫及氧化鐵之反應正相同。此一反應之方程式為：



鐵 水氣 氧化鐵 氫

133. 氫氯酸，即鹽酸——氯化氫之水溶液稱為氫氯酸。其性質與乾燥氣體絕異，故二者不混淆。氣體之水溶液可製成含氣體重量 40% 之多者。含氣體 80% 以上之溶液，稱為濃氫氯酸。工商業上稱為鹽酸¹。如用 3 或 4 倍體積之水稀釋之，即得稀氫氯酸，亦稱稀鹽酸。純粹氣體於蒸餾水中之濃溶液，是為“化學的純粹”(C. P.) 鹽酸。此乃無色之液體，密度每毛立約 1.2 克。

鹽酸為極活潑之物質。前已用以製二氧化碳 (§ 47)。與鋅能起猛烈反應，產生氫。實際鹽酸與汞，銀，銅，鉛以外之一切普通金屬，均能產生氯化金屬及氫。其與鋅反應之方程式為：



鋅 鹽酸 氯化鋅 氫

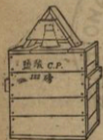
此反應與乾燥氯化氫之反應正相同，惟此一作用發生極速，且在常溫時即能進行。

134. 鹽酸為一種典型之酸——因鹽酸為實驗室內極普通而有用之酸，可將其特性綜述之。此項特性亦見於其他一切酸類中。

¹ hydrochloric acid or muriatic acid 普通中文化學上均稱鹽酸，而不用氫氯酸之名。

1. 稀鹽酸具有酸味。
2. 能令藍色石蕊質變紅，令粉紅色酚酞溶液變無色。
3. 若鋅，鐵，鎂等許多普通金屬均能取代其中之氫而釋出之，生成氯化物。
4. 鹽酸與氫氧化鈉溶液相混和，即生成食鹽於水中之中性溶液。

135. 鹽酸之用途——人體胃中常見有極少量之鹽酸，蓋為消化作用所必需者也。此酸於人體內，由與食料同時取得之鹽分生成。



第 79 圖

裝箱備運之大玻璃瓶。中用量亦不少。

濃鹽酸製量頗巨，以供工業上及實驗室之需。一般均盛於大玻璃瓶，而裝以木箱（第 79 圖），以資運輸。鉛匠，錫匠等亦往往用鹽酸以清潔所欲銲接之金屬面。味精製造

136. 氯化物——元素與氯化合時，所生之化合物，稱為氯化物。凡由鹽酸中和一種鹽基而生成之鹽類，不論其所用之鹽基為何，悉稱氯化物。至若金屬，如鋅等，與鹽酸反應，則成氯化金屬（如氯化鋅）。有時由元素與氯直接化合而生成氯化物，例如銻與氯即作若是之化合（§ 122）。

普通之氯化物，除銀，鉛，汞之氯化物（ AgCl ， PbCl_2 ， HgCl_2 ）外，

均易溶於水中。

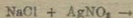
137. 氯化物之檢驗——化學實驗室中每須確認某一物質之存在。此其手續，稱為檢驗¹。例如，前此已有多次用石蕊試紙作為酸或鹽基之一種檢驗。由銀與硝酸製成之硝酸銀 (AgNO_3)，其溶液，為氯化物之一種檢驗，以其注入凡含有氯化物之溶液時，均生白色凝乳狀沈澱 (AgCl) 也。沈澱²乃溶液中起化學作用而生之不可溶性固體也。不能溶解於該溶液中。

將氯化鈉 (NaCl) 一撮，溶於水中，而加入硝酸銀溶液數滴，則立即生白色凝乳狀沈澱 (第 80 圖)，此即氯化銀是也。

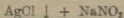
將此含有沈澱之液體，分為兩份，於一份中加以氨水，於他份中加硝酸。當見該沈澱溶於氨水中而不溶於硝酸中。又可見此白色沈澱如置日光中，即轉紫色。此法乃有氯化物存在之可靠證明也。

此項複分解 (§ 102 (4)) 之方程

式為：



氯化鈉 硝酸銀



氯化銀 硝酸鈉

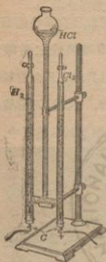


第 80 圖 注硝酸銀入氯化鈉中，澱出氯化銀。

[註] AgCl 後向下之箭號，即指氯化銀成沈澱而下沈也。

¹ test. ² precipitate.

此項檢驗至為敏銳，蓋即極微量之氯化物存在，亦能由此辨認之。



第 81 圖
鹽酸之電解。

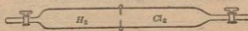
138. 氯化氫之分析——實驗室中如何製取氯化氫，已見前述 (§ 130)。茲將此化合物分析之，而由實驗證明氯化氫係由氫及氯所組成。其方法與分析水所用者 (§ 64) 相同。吾人稱之為電解。

將濃鹽酸置第 81 圖之器中，而通過電流於溶液。其陰性 (-) 炭極上生氫，而於陽性 (+) 炭極上生氯。初時二氣體積集時之速率不等，因氯有溶解入溶液中也。但經少時，液體即被飽和。於是兩氣體，氫及氯，即以同等體積集於管中矣。

此實驗中，即由氯化氫之水溶液獲得等體積之氫及氯。

139. 氯化氫之合成——吾人又可若於水然 (§ 65)，將上實驗反其道以行之，而由等體積之氫及氯相化合，以構成（合成）氯化氫。

先由電解，製取等體積氫及氯之混合物。於小瓶中滿貯濃鹽酸將近瓶頭而以電流通過溶液約 15 分鐘。於是將瓶之出口管與一堅牢之玻璃管（第 82 圖）接



第 82 圖 氯化氫合成管

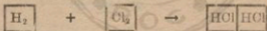
鑰接，此管兩端均裝有活栓。令氫及氯二氣體通入此直長之管，而後再通過氫氧
化鈉溶液，俾吸收過多之氯化氫。全部裝置均須用黑布遮蓋，以防受日光而起過
早之爆發。最好令氣體通過裝置，至少經 15 分鐘以上，於是關閉兩栓而停止電流。

如管內裝就白金絲，則此氫及氯之等體積混合物，可由電火花令其爆發。或
置於直射日光或鎂粉閃光中，則發爆更易。注意！該二氣體爆發迅速，但無聲音，
僅於管中有微弱之擊拍聲及光芒之一閃而已。

欲明所生成氯化氫氣體之體積，可將管之一端置入水銀皿中，而啟該端之活
栓。此時既無水銀升入管中，亦無氣體串泡逸出，是可知氯化氫之體積與氫及氯
之原體之和恰相等。

如於水下啟管之一端，當見有水被吸，突進入管。如將管中之水驗之，則知
其為鹽酸。

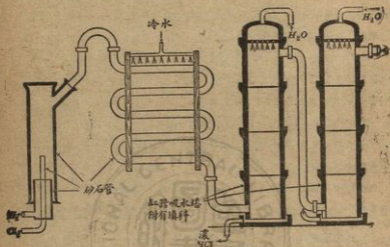
由此等實驗可知氫一體積與氯一體積相化合而成氯化氫
氣體二體積。



氫 1 體積 + 氯 1 體積 → 氯化氫 2 體積

此乃給呂薩克體積定律 (§ 66) 極有趣之一例也。

140. 鹽酸之工業合成法 —— 較近鹽酸有大規模由氫及
氯直接化合而製之者。此二氣體則為製苛性鈉中之副產物
(§ 112)，令該兩氣體於砂石磚室內之耐酸燈口中化合 (第 88
圖)。其產物即氯化氫，使溶入噴水中，成為鹽酸之溶液。



第 83 圖 氯氣之工業合成。

第十一章 提要

氯化鈉於自然界中產量甚富，用以製他種鈉及氯之化合物。

氯之製取：

1. (工業上)由電解氯化鈉。
2. (實驗室中)由鹽酸被二氧化錳氧化。

物理性：

1. 黃綠色有毒之氣體。
2. 特殊刺戟臭。
3. 略溶於水，成爲氯水。

4. 遠重於空氣。

5. 易於液化。

化學性：

1. 不可燃。

2. 能助他種物質，如氫及碳化氫等之燃燒。

3. 能與金屬相化合，成爲氯化物。

4. 帶濕時可供漂白，以其生成次氯酸，該酸乃一種氧化劑也。

5. 於明亮之日光中或藉電火花能與等體積之氫化合，而成氯化氫。

氯之用途：

1. 棉及紙粕之漂白。

2. 水之清淨。

3. 防腐劑及消毒劑。

4. 製含氯之化合物。

氯水含溶解之氯及氫氯酸與次氯酸。

次氯酸僅能存於溶液中；不穩定，易分裂成鹽酸及氧。爲一種強氧化劑。

次氯酸鈉由氯通入氫氧化鈉冷溶液，或電解氯化鈉而製成。

次氯酸鈉受溫熱，即產生氯酸鈉。

漂白粉或氯化石灰，由氯作用於消石灰而製成。其作用宛若一種混鹽 ($\text{CaCl}(\text{OCl})$)。

次氯酸鹽及次氯酸均為優越之漂白劑，工業上即作此用。

次氯酸為一種消毒劑或防腐劑，用以提淨飲水。氯化石灰用作消毒劑。達琴溶液為著有成效之新防腐劑，其功用即在於所含之次氯酸也。

氯化氫由濃硫酸與氯化鈉作用而製成。亦可由氯及氫合成製得。

性質：氯化氫為無色氣體，具刺戟臭。遇濕空氣即生煙霧，極易溶於水中，重於空氣四分之一倍。乾燥之氣體不活潑。

鹽酸(或氫氯酸)為氯化氫之水溶液。能與鋅等金屬反應，放出氫氣。

氯化氫之組成：氫一體積當與氯一體積化合而生成氯化氫二體積。

問 題

1. 氯化氫合成時，應特別注意者為何？
2. 氯化氫之水溶液，何以較乾燥氣體更為有用？
3. 製氯化氫時，供給氫者為何物質？供給氯者為何物質？
4. 金屬銅與鹽酸不起反應，惟氧化銅 (CuO) 則易溶於酸中。試作其方程式。
5. 用食鹽為原料，如何可製成 (a) 氯及 (b) 氯化氫？
6. 試作製氯化銅四種方法之方程式。

7. 一種無色之液體，如何可證明其為稀鹽酸？
8. 鹽酸於工業上可由合成法製之。何以實驗室內不以此法製取之？
9. 試舉不用以自鹽酸中釋出氮之金屬四種。就每種金屬各述其理由。
10. 試作鹽酸作用於 (a) 鉍；(b) 鋁；(c) 鐵；(d) 消石灰；(e) 苛性鈉之方

式。

11. 氯化氮與鹽酸將若何區別之？
12. 如將濃鹽酸加熱，所逸出者為何物？試述其理由。
13. 某溶液中含有一種氮化物，將若何證明之？
14. 鉛錫匠銲接金屬時，何以需用鹽酸？
15. 鹽酸何以不裝錫製箱中，以供運輸？
16. 濃鹽酸瓶敞開時，何以在空氣中發煙，且如呼氣吹過瓶口時則何以發煙

尤甚？

17. 氯化氮之合成可藉以解明何種化學定律？前曾有何種實驗，亦解明此一定律者？

18. 試比較下列每二種物質之密度：(a) 氮及氫；(b) 氮及氯化氮；(c) 氮及氯化氮。

19. 今有鹽酸一瓶，瓶外標以鹽酸字樣，如何可確定其為稀鹽酸或濃鹽酸？
20. 實驗室內裝氯化氮所用每一物質之理由各何在？

21. 試計算氯化氮之百分組成。

22. 氯化鈉 234 克使與硫酸起完全反應，試計算應需硫酸重若干？

23. 欲得氯化氮 146 克，應需氯化鈉若干克以與濃硫酸作用？

24. 硫酸 49 克，與過量之氯化鈉起完全反應，試求其所生氯化氮之克數。

25. 設將 24 厘中之氣體，溶於水中，以製成 30% 之溶液，其密度為每毛立 1.15 克，則當產生鹽酸若干毛立？

第十二章

酸類 鹽基類 鹽類

酸類概說——鹽基類概說——鹽基與酸之中和——酸類，鹽基類，鹽類之命名——中和與分析——鹽基及酸之克分子溶液及規定溶液。

141. 酸類概說——第十一章內吾人於鹽酸業經多所敘述。此特乃所謂酸類¹一大類物質之一例耳。一切酸類均含有氫。其稀水溶液內之氫，能為某數種金屬所遊離。此其化學作用為一種取代作用，蓋酸類中之氫為金屬所取代也。他如糖等之物質亦有含氫者，但不能為金屬所取代，故非酸類。凡酸類之水溶液，均具特殊之酸味，均能將一種天然染料，即所謂石蕊質，自藍色轉成紅色。較普通之酸類，除鹽酸及硫酸外，如硝酸用以製硝化甘油及硝化纖維素，醋酸（使醋酸味者），檸檬酸（為檸檬橙柑中所存酸類之一），酒石酸（見葡萄中），蘋果酸（見蘋果中），乳酸（見酸敗之乳中）皆是也。

酸類又有一特點，即其與所謂鹽基類之一類化合物能起急速之反應。茲請述鹽基類。

¹ acids.

142. 鹽基類概說——前見 (§ 45) 鈉與水反應時，即生成氫及一種化合物，稱為氫氧化鈉 (NaOH) 者。此化合物為白色固體可溶於水，為一種典型的鹽基 (§ 118)。有裝以錫罐出售，標以鹼汁¹ 或苛性鈉之名稱。用作強性清淨劑，以其能溶解油膩也。廚房或浴室內之出水管遇有滯塞，可傾入濃鹼汁溶液。近年美國氫氧化鈉之產量，每年約計 700,000 噸。以供多種化學工業之用，如製硬肥皂等。

可溶性之鹽基類，如氫氧化鈉 (NaOH) 及氫氧化鉀 (KOH) 特稱鹼類。均為強基。氫氧化鉀常稱以“鍋灰²”，灰汁³或苛性鉀⁴之商品名而出售。此外鹽基類，尚有氫氧化鈣 (Ca(OH)₂)，乃所謂“消石灰⁵”或石灰水⁶；氫氧化鎂 (Mg(OH)₂)，或稱“苦土乳⁷”，及氫氧化銨 (NH₄OH)，或稱“氨水⁸ (鹿角精⁹)”。鹽基類之水溶液均有特殊之苦味或焦灼味，觸之則覺其膩滑如肥皂，已見前述。能變紅色石蕊質為藍色，與酸類所起之變化相反。鹽基類均含有氧及氫，成一種原子集團，稱為氫氧基 (OH)。

143. 鹽基與酸之中和 —— 當一種鹽基與一種酸恰依準確之比例併和一起，則兩者之特性均失。可見其間已起有化學

¹譯者註：此種名稱，僅從原文直譯(原文名見 § 117)，實際吾國市售，尚無此定名。² potash. ³ potash lye. 以上二名稱參見上頁譯註。⁴ caustic potash.
⁵ slaked lime. ⁶ lime water. ⁷ milk of magnesium. ⁸ ammonia water.
⁹ spirit of hartshorn.

變化。該鹽基及酸，謂為彼此中和，而其經過，即稱為中和作用¹。欲確定中和某定量之鹽基，所用之酸何時適達確量，則可用石蕊質或他種指示劑²，如酚酞劑等。

設令 10 毛立之鹽酸，自滴管³ (第 84 圖) 滴入燒杯，而加一二滴石蕊質，其溶



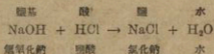
第 84 圖 酸與鹽基用滴管中和。

液即成鮮紅色。今自他一滴管，將氫氧化鈉之稀溶液，徐徐滴入，同時將溶液攪和。當有某定量之鹽基滴入後，溶液之色即驟然轉為藍色。此即表示所加鹽基之量略過多也。加數滴之酸，仍可回復紅色，再加數滴之鹽基，則又令溶液成藍色。當溶液在一滴之酸或鹽基，足以變更其顏色時，即酸及鹽基達準確比例之點也。此之謂極點⁴。此種實驗中，每用滴管，俾所用酸及鹽基之量，得以精準量測也。如將結果之溶液蒸發之，則可得白色小立方形固體，即是食鹽。

144. 製一鹽類——氫

氧化鈉與鹽酸反應，則生成氯化鈉(食鹽)及水。氯化鈉可

溶於水中，故僅可由蒸發取得之。此項重要反應之方程式如下：



¹ neutralization. ² indicator. 指示劑者乃於酸中呈一種顏色而於鹽基溶液中呈另一種顏色之物質。 ³ burette. ⁴ end point.

氯化鈉(食鹽)爲極大而極重要一類化合物之一例,此類化合物總稱爲鹽類¹。中和作用每產生一種鹽類及水。應知在鹽類中鹽基之金屬與酸之非氫部分互相化合。凡一種金屬取代酸中之氫而成之化合物,稱爲鹽類。

145. 鹽基類, 酸類, 及鹽類之命名²——化學家之於化學式, 僅以記寫, 而鮮口述。故於化合物之命名法, 實有密切注意之必要, 蓋一種化合物之名稱, 略有更易, 每變成性質極不相同之另一化合物。例如二氯化汞(HgCl_2)爲昇汞³, 非常之毒; 但一氯化汞(HgCl)則爲甘汞⁴, 乃普通之藥劑。

鹽基類命名時, 祇須將金屬之名列於氫氧二字之後而介以“化”字即得。例如氫氧化鈉(NaOH), 氫氧化鈣($\text{Ca}(\text{OH})_2$), 氫氧化鋁($\text{Al}(\text{OH})_3$)。

酸類命名時, 凡含二種元素之酸(二元酸⁵)與含三種元素之酸(三元酸⁶), 須有以辨別之。二元酸中, 氫以外僅有一元素; 此時祇須附氫字於他元素名之前, 而殿以酸字即得。例如氫氯酸(HCl)及氫硫酸(H_2S)。三元酸大多數并含氧元素, 往往有同樣三元素, 所成之酸不止一種者。其最通常一種之命名, 即從其特著元素之名, 而殿以酸字; 其含氧較常酸少一原子者, 則

¹ salts. ² 譯者註: 此節均參照我國化學命名原則編譯。 ³ corrosive sublimate. ⁴ calomel. ⁵ binary acid. ⁶ ternary acid.

依前名而冠以“亞”字即得。其少二原子者，依前名冠以“次”字。例如硫酸 (H_2SO_4)，及亞硫酸 (H_2SO_3)，次硫酸 (H_2SO_2)；硝酸 (HNO_3)，及亞硝酸 (HNO_2)，次硝酸 (HNO)；氯酸 ($HClO_4$)，亞氯酸 ($HClO_2$)，次氯酸 ($HClO$)。

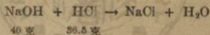
鹽類命名時，應細究其所由生成之酸。如酸為二元時，則其鹽之命名，即於二成分元素間介一“化”字可矣。例如氯化鈉 ($NaCl$)，氯化鋅 ($ZnCl_2$)，及硫化銅 (CuS)。如酸為三元時，而屬正常之一種，即最普通者，則其鹽之命名，即稱為某酸鹽，如三元酸而為亞酸，則其鹽亦冠以“亞”字；如為次酸，其鹽亦冠次字，讀下頁之表即可瞭然。

酸類名	式	鹽類名	式
氫氯酸(鹽酸)	HCl	氯化鈉	$NaCl$
氯酸	$HClO_3$	氯酸鉀	$KClO_3$
亞氯酸	$HClO_2$	亞氯酸鈉	$NaClO_2$
次氯酸	$HClO$	次氯酸鈉	$NaClO$
氫硫酸(硫化氫)	H_2S	硫化鋅	ZnS
硫酸	H_2SO_4	硫酸銅	$CuSO_4$
亞硫酸	H_2SO_3	亞硫酸鉀	K_2SO_3
次硫酸	H_2SO_2		
硝酸	HNO_3	硝酸鉀	KNO_3
亞硝酸	HNO_2	亞硝酸鈉	$NaNO_2$
次硝酸	HNO	次硝酸鈉	$Na_2N_2O_2$

硫酸及亞硫酸等之酸類，其中含有二個可取代之氫原子者，可有僅一個氫原子被金屬所取代之鹽類。此種鹽類有時稱為

酸性鹽¹。其命名時或即於鹽類之名前冠酸性二字，或於鹽類之金屬名前介一氫字。例如酸性硫酸鈉，或稱硫酸氫鈉(NaHSO_4)，酸性亞硫酸鈉或稱亞硫酸氫鈉(NaHSO_3)，酸性碳酸鈉或稱碳酸氫鈉(NaHCO_3)。

146. 中和於分析上之應用 —— 應用上記關於中和之論述，則凡一溶液中含有鹽基或酸若干，甚易測知之。假如已知一種鹽基性溶液之濃度，即每升溶液中氫氧化鈉之克數，則中和此鹽基性溶液之酸溶液中酸之克數，祇須量該溶液之體積，即立可測定之。返讀前 § 105，即可藉由下列方程式，知氫氧化鈉 40 克當與氯化氫 36.5 克相反應：



故如有含氫氧化鈉 40 克之氫氧化鈉溶液一升，及含氯化氫 36.5 克之鹽酸溶液一升，將二溶液相混和，則酸或鹽基，當均無過剩。此兩溶液自不必盡用以起中和反應；祇須各取其等體積（例如酸溶液 10 毛立，及鹽基溶液 10 毛立），二者亦能彼此中和。凡溶液 1000 毛立中含一種化合物一式量之克數，此種溶液稱為克分子溶液²。

設已有氫氧化鈉之克分子溶液，欲確定一種未知鹽酸溶液

¹ acid salts. ² molar solution.

之濃度。用滴管及一種指示劑，測定中和某定量之酸，需要克分子氫氧化鈉若干。如 25 毛立之氫氧化鈉適足中和 25 毛立之酸，則此鹽酸之濃度自即與鹽基相同，即亦為克分子溶液。如僅需 2.5 毛立之氫氧化鈉，以中和 25 毛立之酸，則此鹽酸之濃度必遠低於鹽基，實僅十分之一克分子。如 25 毛立之酸，需 50 毛立之氫氧化鈉，則可斷言各該溶液中酸之分子當二倍於鹽基，是即此酸為 2 克分子也。由此可知中和時所需鹽基或酸溶液之體積，隨各該溶液之濃度成反比例而異。此種測定未知酸或鹽基之濃度之方法，稱為滴定¹。

147. 規定溶液——苟一切酸類及鹽基類，盡如鹽酸及氫氧化鈉，則運用克分子溶液之意念，當無困難。惟有數種酸類如硫酸 (H_2SO_4) 等，一分子之酸可中和 2 分子之鹽基：



氫氧化鈉 硫酸 硫酸鈉 水

是則硫酸克分子溶液 10 毛立，中和時，需 2 倍 10 毛立即 20 毛立之氫氧化鈉克分子溶液。凡酸及鹽基溶液，能彼此以等體積互相中和，當屬便利。此則如用規定溶液²，即可得之。規定酸溶液者，即每立溶液（非溶劑）中，含 1 克之可取代氫；規定鹽基溶液者，即每立溶液中含 17 克之氫氧（OH）基。凡每分子含

¹ titration. ² normal solution.

一個可取代之氫原子之酸，及含一個氫氧基之鹽基，當知其規定溶液即等於克分子溶液。凡每分子有二氫原子之酸類，則其規定溶液必為每立中僅需其式量之半。如酸類中有三氫原子，則僅取其式量之三分之一可也。同樣氫氧化鈣 ($\text{Ca}(\text{OH})_2$) 之規定溶液，每立當含 $\frac{74}{2}$ 即 37 克 (假定能溶解如許之多)。

克分子溶液之簡號為 M ，規定溶液為 N 。十分之一規定溶液，稱為 $\frac{N}{10}$ 或 $0.1N$ ；2 克分子溶液為 $2N$ 。

第十二章 提要

酸類均含有氫，可為金屬所取代。其水溶液能令石蕊質轉紅色，尋常皆具酸味。

鹽基類為金屬或金屬根¹之氫氧化物。氫氧化鈉，及氫氧化鉀乃典型的鹽基，皆可由電解氫化物溶液而製之。其水溶液令石蕊質轉藍色，能中和酸類。

鹽類乃酸類之氫為金屬或金屬根所取代而產生之化合物。鹽基類為酸類所中和時，亦生鹽類及水。

鹽基之命名乃取金屬之名，冠以氫氧化三字即得。

酸類之命名：二元酸即將二元素並列而殿以酸字；較通常之三元酸，則取特著元素之名而殿以酸字。惟三元酸之含氧較

¹ metallic radical.

常酸少一原子者，冠以亞字；少二原子者，冠以次字。

鹽類之命名：二元鹽即於二元素名之間介一化字。由常酸所得之三元鹽，即稱某酸鹽；由亞酸所得者，冠以亞字，由次酸所得者，冠以次字。

克分子溶液，乃一化合物之溶液每立含一式量克數者。

酸類之規定溶液，乃溶液每立含可取代之氫 1 克。鹽基之規定溶液乃溶液每立含氫氧基 17 克。

問 題

- 試舉酸類之四種特點。
- 試舉六種酸類而各作其式。
- 試舉六種食物，並其均含有酸類者。
- 試舉家常用之鹽基三種。
- 鹼性反應之意義何在？
- 鹽基與酸之不同若何？
- 鹽基與酸中和時，每生成何種化合物？
- 試將下列各式命名而類別其為酸類、鹽基類或鹽類： H_2S ； $Zn(OH)_2$ ； HCl ； H_2CO_3 ； $NaNO_2$ ； $BaCl_2$ ； H_2SO_4 ； NH_4OH ； $Al(NO_3)_3$ ； H_3PO_4 ； KNO_3 。
- 試將下列諸類命名： $ZnCO_3$ ； $Cr(SO_4)_3$ ； BaS ； KNO_3 ； K_2SO_4 。
- 試將下列方程式作全，並平衡之，又於各式下列舉各物質之名稱：
 - $KOH + HCl \rightarrow$
 - $NaOH + H_2SO_4 \rightarrow$
 - $NaOH + HNO_3 \rightarrow$
 - $NaOH + H_3PO_4 \rightarrow$
 - $KOH + H_2CO_3 \rightarrow$
- 氯化物與鉍氧化物，其主要之區別為何？

12. 鹼類, 氫氧化物, 及鹽基三者間有何區別?
13. 如不酸飛入眼中, 應如何處之?
14. 何以有時加石灰水於“瓶哺”之嬰孩乳中?
15. 如偶有鹽基飛入眼中, 將何以處之?
16. 試擬三問題, 其答案皆為氫氧化鈉。
17. 實驗室內如何可製取化學純粹 (C. P.) 之食鹽?
18. 土壤之酸度如何檢驗之? 如知其為酸性, 則將若何處之?
19. 設有數種白色固體, 如何可證明其為酸類, 鹽基類, 抑或類?
20. 氫氧化鈉瓶之玻璃, 每與瓶牢結如膠合者然。試解釋之。
21. 試作下列各名稱之定義, 並各舉一例: (a) 酸性鹽; (b) 二元鹽; (c) 鹽
一; (d) 三元酸; (e) 規定鹽基溶液。



第十三章

離子及電子

電解質及非電解質——離子化——電解。

電子——鹽類之結構——離子及原子。

電解之電子說，酸類及鹽基類——中和。

離子反應——逆達完成之反應——不溶於水之物質——生成熱及穩定性。

148. 理論之必要——1883年亞累尼亞斯¹發表其離子說之前，化學家對於酸類，鹽基類及鹽類於水溶液內之作爲所獲之無數事實，從無綜合之理論足以解釋之。茲舉其較重要者如下：

1. 純粹之水不能通過電。
2. 乾燥之固體氯化鈉亦爲不導電體。
3. 由此二不導電體所成之溶液，卻爲極佳之導電體。

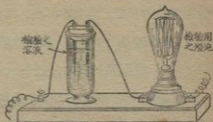
149. 溶液爲導電體——種種物質於水中之溶液，其導電流之能力，彼此相差甚遠。有絕不能導電者；有極易導電者。試一究此種差殊之原因。

藉與第 85 圖 A 略相類似之裝置，可約略探究各溶液之導電力。取二鉑絲與電道線相連接。其一線路上所裝之燈泡，作爲調節電流之抵抗器，亦以指示電

¹ Svante August Arrhenius.

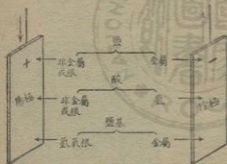
流之通過。如燈泡發亮，即溶液為良導體之證。

設用此裝置，以試蒸餾水，次及糖、食鹽、鹽酸、氫氧化鈉、醋酸、氫氧化鈣、酒精等諸溶液。當見如用純水或糖或酒精之溶液，則燈泡不亮。但鹽、硫酸、氫氧化鈉等之溶液，則使燈泡大明，而醋酸，氫氧化鈣，則僅令燈絲呈暗紅色之燃燒。



第 85 圖 A 明示溶液導電性之裝置

此時當見凡導電之溶液，其中有氣泡自電極發生；是即表示起有化學變化。酸類，鹽基類及鹽類之溶液，以其能導電，稱為



第 85 圖 B 電解質中離子活動之圖解

電解質¹；純水及糖、酒精等之溶液稱為非電解質²。凡電流通過一種電解質時，每附帶發生化學變化。此乃與金屬導體不同之點也。

150. 電解質之其

他特點——酸類，鹽基類及鹽類之溶液，除均為電解質外，尚有其也數種特點。例如若糖等之物質一克分子，溶於一立之水中時，足令凝固點自 0°C 降低至 -1.86°C ，而令沸點自 100°C 升高至 100.52°C 。如以氯化鈉或硫酸一克分子溶於一立之水中，

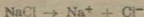
¹ electrolyte. ² non-electrolyte.

則凝固點當亦降低，沸點亦升高；惟其效應約二倍於糖。凡屬電解質，多作若是之性狀。故謂酸類，鹽基類及鹽類，可致沸點反常之升高，凝固點反常之降低。

前見凝固點之降低及沸點之升高，與一定量溶劑中所存有分子之數成正比例。故電解質所含溶解物質之粒子，似遠多於非電解質。吾人如作下列之假定，則此點可由而說明，即假定鹽類等物質之分子，溶於水中時，即拆散成二部分以上，此等部分自由遊行於溶液中，如分子然。

151. 離子化 —— 瑞典化學家亞累尼亞斯 (第 86 圖) 即據

此等事實而創立所謂離子說¹。亞氏假定鹽類溶於水中時，即拆散成鈉及氯之粒子，而各粒子均帶有一電荷；鈉帶一陽電荷，氯帶一陰電荷。此項作用稱為離子化²；至帶電之粒子，則法拉第³ (第 87 圖) 固已名之曰離子矣，意即漂泊流離之徒也。下方程式即以表其化學變化：



第 86 圖 亞累尼亞斯

(1859-1927) 首創離子化學說

注意：凡離子均附記 + 或 - 之記號於符號之後上角以

¹ theory of ions. ² ionization. ³ Michael Faraday (1791-1867)

表之。

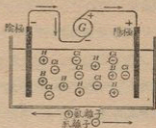
此項帶電之粒子，即離子，務勿與原子相混淆。離子乃原子之帶有電荷者。惟此電荷完全改變粒子之本性。鈉粒子不能浮沉於水溶液中，以鈉為極活潑之金屬，當立即與水起反應。然鈉離子則截然不同，不與水起反應。



第 87 圖 法拉第在實驗室內工作

152. 電解——今試運用此學說以解釋關於電解質之二點；即其能導電，及其同時為電流所分解（拆散）。設於燒杯中盛鹽液少許，浸二電極於溶液中，如第 88 圖。依上說，則溶液中除水以外（水之離子化程度極微），當含有氯化氫（ HCl ）分子，氫離子（ H^+ ），及氯離子（ Cl^- ），均遊行於水分子間。當電極與發電機（ G ）或蓄電池等電源相接時，其一極即帶陽電（ $+$ ）。

稱為陽極¹，而他一極則帶陰電(-)，稱為陰極²。

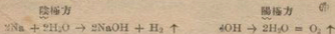


153. 電解之離子化說——陽離子(H⁺)與帶陰電之極(陰極)相接觸時，離子上之電荷即被中和，結果成尋常之氫原子。惟後此(\$231)

第 88 圖 鹽酸電解之圖解

當習知遊離氫之原子，每成對結合成分子(H₂)，遂可察見其氣泡。乃即氫逸入空氣中也。同時陰離子(Cl⁻)於陽極處放電，而氯遊離(其始大部溶於鹽酸中)。兩極處之離子放電後，溶液中即少去此等離子。此等離子去除後，即又有其他離子移向相當之電極以瓜代之。如是，當電路接通時，離子即起活動，同實際由彼輩載送電流。非電解質之不導電，即以其無離子也。

於此可見離子說對於若稀鹽酸等水溶液之電解，實與以極充分之解釋。有時因電極上所遊離出之原子，隨生隨與水起反應，致其作用入於複雜。若氫氧化鈉即其例也。陰極上生成之鈉原子，立與水起反應，復生成氫氧化鈉及氫。氫氧根離子除去電荷時，立即折散成水及氧。故兩極所生之氣體為氫及氧，而氫氧化鈉則繼續重生不絕。其方程式為：



154. 電子——當離子說唱論之初，關於電之本性，所知尚淺，於離子上電荷之本性，論述更渺。因溶液乃電中性，自非假

¹ = anode ² = cathode

定陰陽電荷必恆為等數不可，是即既不帶陽電，亦不帶陰電。逮較近物理學進展，對於電之本性，始與吾人以較清晰之觀念。

今吾人知電子¹實為最小之陰電量，可自一原子移轉至他原子上。電子之質量，約為最輕之原子（氫原子）之 $\frac{1}{1835}$ 。電子本身可單獨存在，惟常與物質相結合。物理學家如湯姆生²及密爾根³（第 89 圖）輩固已昭示吾人如何能得急速運動之電子流，甚且如何量測其質量及其電荷矣。

事實上依據近代之學說，可知萬物之本質為電，而每一原子有一帶陽電之核，四周圍繞足量之電子，使整個原子成為中性。準此，當一原子失去一個或多個電子，即成為帶陽電（+離子）；而當一原子取得一個或多個額外電子，即成為帶陰電（-離子）。



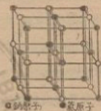
第 89 圖 密爾根(1868-)

美國物理學家。於 1923 年獲諾貝爾物理學獎金。對於電子曾作精密之實驗。現正在研究宇宙線³。

155. 鹽類之結構——鹽類之結晶，係由離子藉電的吸引

¹ electron ² J. J. Thomson. ³ Robert A. Millikan. ³ cosmic rays.

力，互相牢合而成，此點今似已頗肯定矣。例如固體氯化鈉，含有陽性之鈉離子及陰性之氯離子，互相吸引而彼此牢合成固體之狀態，猶一切陽性及陰性帶電粒子之恆相吸引然（第 90 圖）。當鹽溶於水中（其作用今尚未明瞭），離子即鬆懈其相吸作用，而自由運動。至此溶液即成一電解質，以其含有帶電物即陰陽離子也。將鹽熔融亦然。熔融之鹽類，確為優良之導電體。當電流通過熔融之鹽時，其離子即於兩極放電，適如水溶液中然。有數種重要之工業製造方法，即憑藉熔融鹽類之電解者也。



第 90 圖

食鹽結晶內之原子

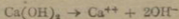
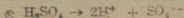
156. 離子與原子——氯化鈉依前述

由鈉離子及氯離子而成。惟須知此等離子與金屬鈉中之中性鈉原子或氯氣中之氯分子絕異。鈉離子為帶陽電之鈉原子；氯離子為帶陰電之氯原子。依較近之見解，元素之原子，本身含一微小之陽電核，而有使整個原子為電中性之足數電子（陰電），圍繞於四周。離子實乃取得或失去電子之原子。故如氯離子，乃氯原子加一個電子（ $\text{Cl} + e$ ）；鈉離子乃鈉原子減一個電子（ $\text{Na} - e$ ），在氯化鈉中，鈉離子帶陽電，以其原子已失去一單位之陰電也；氯離子帶陰電，以其原子已取得此量之陰電也。陰陽離子之總數，與食鹽結晶內相同。故此固體為電中性。

157. 電解之電子說——今日於電之本性所知者既多，則電解之作用，自亦較易了解。電流乃一股之電子，沿一種導體而流動。故兩電極（第 88 圖）者乃電子進出溶液之途徑。在陰極處，陽性之氫離子可獲得一個電子，而成爲中性之氫原子。在陽極處，陰性之氯離子可釋放其多餘之電子，而成爲中性之氯原子。電解之作用可視作一化合物之陰離子之去除電子，及陽離子之增加電子。離子必須能自由向電極運動，故非用熔融之鹽，即用溶液。

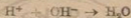
158. 酸類及鹽基類——吾人於酸類及鹽基類之主要特性，今可更爲明瞭矣。一種酸類溶於水中，即產生一氫離子(H^+)及他種陰離子，如鹽酸即生氯離子。凡屬酸類均生氫離子(H^+)，故酸類之定義，可作爲：凡溶於水中而生氫離子之物質，皆爲酸類。

凡屬鹽基類，均含有氫氧根。當溶於水中，均離解成一陽離子，常爲一種金屬，及陰性氫氧根離子(OH^-)。鹽基類之定義，可作爲：凡溶於水中而生氫氧根離子之物質，皆爲鹽基類。酸類之一切特點，實即氫離子之特性，而鹽基類之特點，亦即由於氫氧根離子。若爲二鹽基酸，例如硫酸，則每分子生二個氫離子；在鹽基，例如氫氧化鈣，則每分子生二個氫氧根離子

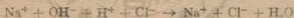


最近離子化說已加修改，以便說明溶劑之本性。例如於水溶液中，酸類生成一含水之氫離子($H_2O \cdot H^+$ 或 H_3O^+)，常稱爲氫離子¹。同樣，鹽基類可視爲能接受質子²(§ 160)之物質。因此酸類可視爲質子授與者³，而鹽基類爲質子承受者⁴。但本書內無庸採取此項用意，以其於吾人瞭解較簡單之化學反應上，似無裨益也。

159. 中和作用——前見(§ 144)當一種酸類與一種鹽基類併和時，即生成水及一種鹽類。就離子說言之，意即酸之氫離子與鹽基之氫氧根離子結合成水也：



此反應之所以發生，由於水分子之離解爲數甚渺之故。水分子之離解而成氫離子及氫氧離子，其趨勢極微。當以氫氧化鈉中和鹽酸時，即生成不離解之水分子。鈉離子及氯離子則不生影響；仍自由運動於溶液中：



惟其溶液爲電中性，以陰陽電荷之數相等也。此時情狀，恰如以氯化鈉溶於水中然。如將溶液蒸發，即漸次增濃。迨溶液成爲飽和後，其離子即開始互相結集，而析出固體結晶形之氯化鈉。

160. 離子反應——水溶液中之反應，其特點即在此等反應，幾盡屬立時發生者。其故即由於是項反應乃起於離子之間也。例如，酸類之中和鹽基，其作用之迅速，吾人無從量測其速度。總之，凡屬酸類、鹽基類及鹽類之稀溶液中所起之反應，實均可

¹ oxonium ion. ² proton. ³ proton donor ⁴ proton acceptor.

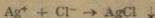
認係起於離子之間。吾人常可以舉列離子之方程式記出此項反應，於中和反應，上文已如是記之。

酸中之氫為金屬取代之作用，實即金屬原子上之電子轉移於氫離子上也；金屬原子因即轉變為金屬離子，而釋出遊離氫。此一反應可表之如下：



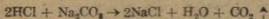
此項方程式中無須舉列酸之陰離子，以其不在反應範圍內也。

設將氯化鈉與硝酸鉀之溶液混和，則無作用發生。各個離子僅自由運動於溶液中。但如將氯化鈉與硝酸銀 (AgNO_3) 混和，則立得白色之沉澱 (AgCl)。此蓋因銀離子與氯離子化合而成不可溶性之固體氯化銀 (AgCl) 也。銀離子與氯離子依此逐漸化合，而氯化銀逐漸澱出，直至氯離子或銀離子告竭為止，反應即發達完成。



161. 進達完成之反應——據上述而觀，舉凡於水溶液進達完成之複分解反應 (§ 102)，可分成三大類：

(1) 如作用之產物中，有一為不溶於水之氣體，則當逸出，作用因得進達終了。稀鹽酸對於碳酸鈉之作用 (第 91 圖) 即其例也：



設將氯化鈉稀溶液與稀硫酸相混和，則並不得此結果，以氯化氫可溶於水中也。結果祇得各種離子之混合物。如用濃酸而將混合物加熱，則因此時氯化氫被逐出，遂起反應。

(2) 離子反應中如有一種不溶性固體生成，則反應亦進於完成。此例於前述氯化銀之沈澱作用時已論及之。 (§ 137) 硫酸鈉之生成(第 92 圖)，其又一例也：



第 91 圖 注鹽酸於碳酸鈉，
產生一種氣體。



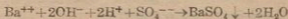
第 92 圖 注稀硫酸於氯化
鈉溶液，產生一種白色固體。

(3) 離子反應內如所能得之產物中，有一係難於離子化者，則反應亦可趨於完成。其最普通之例即為中和作用，前已述之矣 (§ 144)。

硫酸與氫氧化鈉間之反應，乃合(2)及(3)之一好例也。溶

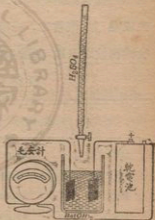
液之導電度設以電流計（安計）度數（第 93 圖）表之，則當中和作用完成時，將見其導電度減至幾等於零。

其間所起之反應可表之如下：



當加入充分之硫酸，使所有之 Ba^{++} 離子盡成 BaSO_4 而澱出時，毛安計即指於零。如加入過量之酸，則溶液之導電度又增高矣。

162. 不溶於水之物質——欲運用上述之原理，非先知何種物質為不溶或難溶於水者不可。關於氣體之例，後文當述之（§ 362）。今請述關於固體之溶解性之數項規例，學者宜熟識之。



第 93 圖 溶液之導電度
視繫離子之濃度而定。

溶解性之一般規例

1. 凡鈉、鉀、銨之化合物均可溶於水中。
2. 凡硝酸鹽、氯酸鹽、醋酸鹽均可溶於水中。
3. 凡氯化物均可溶，惟銀、汞（亞汞）、鉛之氯化物除外（鉛微溶）。

4. 凡硫酸鹽均可溶，惟鉍、鉛、鈣之硫酸鹽除外(鈣微溶)。
5. 凡碳酸鹽均不可溶，惟鈉、鉀、銨之碳酸鹽除外。
6. 凡氧化物及氫氧化物均不可溶，惟銨、鈉、鉀、鉍之氧化物及氫氧化物除外(氫氧化鈣微溶)。

163. 生成熱及穩定性——前見(§ 59)熱量可以卡量計之。今設有鈉 23 克與氯 35.5 克相化合，生成氯化鈉 58.5 克，此時可以測知有熱量約 97,800 卡放出。此量之熱，稱為氯化鈉之生成熱¹。概言之，一種化合物由其元素生成一克式量時所吸收或釋放之卡數，稱為生成熱。

數種化合物之生成熱

化合物	生成熱卡數	化合物	生成熱卡數
HCl	22,000	CO	29,000
HI	-6,100	CO ₂	97,300
H ₂ O	68,400	CS ₂	-19,000
HNO ₃	41,600	CuSO ₄	183,000
H ₂ SO ₄	193,600	NaCl	97,800
HCN	-24,800	Na ₂ SO ₄	328,300

由上表常見有時生成熱為負數，以減號表之。其意即在構成化合物時吸收熱也。又見凡具高生成熱之化合物，均極穩定，

¹ heat of formation.

而易由直接化合而生成。反之，具低數值之化合物均不穩定，其爲負數者更不穩定，甚或具爆炸性。當氫與氯相反應而生成氯化氫時，釋放多量之熱。此種典型之反應，稱爲放熱反應¹。惟當氫與碘相化合時，則吸熱；是即須連續供熱，始能令反應前進。此種反應稱爲吸熱反應²。

吾人須切記，生成熱者，僅爲吾人在某一情形內，豫料其應起若何事故，所加考慮之因素之一耳。

第十三章 提要

某數種化合物，其水溶液之能導電流，此種化合物稱爲電解質；其他物質之溶液不能導電流。稱之爲非電解質。酸類，鹽基類及鹽類均爲電解質。

離子說假定電解質之溶液中，分子均離解成帶電之粒子，即所謂離子。

電解包括陰陽離子各於其相當之電極上放電，結果起化學變化。

電子爲一種極小之陰電粒子(或單位電荷)。電子之質量，約爲一個氫原子質量之 $\frac{1}{1835}$ 。

鹽類結晶知由離子因電的吸引力，半合而成。

exothermic reaction. ² endothermic reaction.

元素之原子含一微小之陽電核，核之四周，圍繞使整個原子成爲中性之足數陰性電子。

離子乃獲得或喪失電子之原子（或原子團）。

酸類乃溶於水中而生氫離子之物質。

鹽基類乃溶於水中而生氫氧根離子之物質。

中和¹者僅乃一個氫離子與一個氫氧根離子化合成水之作用也。

離子反應祇發生於下列情形時：二相反電荷之離子互起作用，而產生一種不可溶性物質（固體或氣體）或難於離子化之物質者。

生成熱者，乃化合物由其元素生成一克式量時所吸收或釋放之熱量之卡數也。

問題

1. 何謂電解質？
2. 首倡離子化說者爲何人？
3. 何類之物質或溶液爲導電體？
4. 煤油是否爲導電體，在實驗室內將如何確定之？
5. 就電子說而言，所謂陰極者其意云何？陽極者云何？
6. 試將下列諸物質之溶液類分爲電解質或非電解質：磷酸；酒精；磷酸鈉；鹽；氫氧化鈉。
7. 一電解質中，其陽離子之數須與陰離子之數相等否？試解釋之。

¹譯者注：原文提要此段前面有一段，但因正文已改入後章（第十五章），此處不宜存留提安，故刪。

8. 電子何以有時稱為電之原子？
9. 鈉及氯之粒子在食鹽結晶，作何形狀？
10. 除水溶液中外，其他尚有何處存有遊離之離子？
11. (a) 酸類之特性憑依於何？ (b) 鹽基類之特性，憑依於何？
12. 試將下列文句抄錄而完成之：中和者，僅乃一個——離子與一個——離子——成——之作用也。
13. 二種物質有於溶液中互起反應者有不相反應者，試以離子說解釋之。
14. 試就下列諸名詞各作界說，並舉例說明：(a) 電極，(b) 電解質，(c) 電解，(d) 離子化，(e) 電子。
15. 溶液中之可逆反應依何三種方法而達完成？
- * * *
16. 何四項事實表示離子說之真實？
17. 食鹽結晶：(a) 溶於水中時，(b) 溶於水中時，其結晶內之離子起何變故？
18. 試明述鈉原子與鈉離子間之區別。
19. 氫氧化鈉及氫氧化鈣均為強鹽基。石灰水為氫氧化鈣之飽和溶液。石灰水例常加諸嬰孩乳品中。何以無以氫氧化鈉加諸嬰孩乳品中者？試就兩方並解釋之。
20. 設於第 93 圖所示之裝置中盛氫氧化鋇之溶液而徐徐加入硫酸之溶液，其安計度數漸降至零，其後又漸升高。試解釋之。
21. 下列諸事例中，何者當起反應，何者則否？其起反應及無反應之理由何在？試作每一反應之離子方程式：(a) 置鎂於鹽酸中；(b) 硝酸鉀與硫酸之溶液相混和；(c) 硝酸鉍與硫酸鉀之溶液相混和。
22. 試作離子方程式以表下列二事例當起之變故：(a) 氯化鈉與硝酸鉀之溶液相混和；(b) 氯化鈉與硝酸鉍之溶液相混和。試解釋其結果之不同。
23. 試作由於下列三種情形而達於完全之反應之方程式：(a) 一種氣體之逸出；(b) 一種不可溶性固體之生成；(c) 一種難於離子化產物之生成。
24. 試作檢驗硫酸鹽之離子方程式。設欲自一溶液中使所有之鎂鹽行滲出，何以當加過量之硫酸？

¹ 譯者註：原書問題 13 之題意，因正文已改入後章，不妥，故易今題。

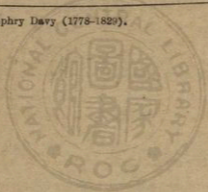
² 譯者註：原書此處尚有問題 25，但因其題意又屬涉及已改入後章之正文，故刪。

進究題材

德斐¹及其高足法拉第——德斐與法拉第對於化學之進展，功績孰大？（*Moore's History of Chemistry* 及 *Thorpe's Essays in Historical Chemistry*）。

電子及若何利用之——發見電子者爲誰何？無線電真空管內發生電子流者爲何物？（*Caldwell and Slosson's Science Remaking the World*, and *Russell's A. B. C. of Atom*, 二種均有中文譯本，前者書名「科學與世界改造」，後者名「原子說發凡」，均商務出版）。

¹ Sir Humphry Davy (1778-1829).



第十四章

原子之結構 原子價

原子結構之重要——原子之電子說——核——電子——層間——核，質子，中子。

原子價之電子說——金屬與非金屬。極性與非極性化合物。就電子說而言
化合。

164. 何故研究原子之結構——化學家希望藉研究原子之結構而求解決之問題孔多。其一即為原子價之問題。例如，鈉原子曷為而取代一個氫原子？而鈣何以取代二個，鋁取代三個？何以鐵有時與二個氫原子相當，有時則與三個相當？金屬原子與非金屬原子間究有何主要之區別？若氯等原子何以又遠較其他如氮等之原子為活潑？諸此皆化學上向欲就物質之電子說以求解決之若干基本問題也。茲請先將此學說作一極簡單之複述。

165. 原子之電子說——1897年以前，化學家公認原子為物質之終極成分而為不可分割之一學說。英國劍橋卡汾狄士實驗室¹ 湯姆生² (第94圖) 首舉此牢固之信念推翻之。彼制定

¹ Cavendish Laboratory ² Sir J. J. Thomson.

若干新穎而重要之學說如次：電子乃一陰電之原子；一切原子均含有此種電子；而一切電子無論其來自何物，盡屬相同。美國物理學家密爾根¹繼起奮進，而就電子之質量及電荷作極精密之量測。密氏求知電子之重量為最輕原子即氫之 $\frac{1}{1835}$ ，而電荷之總量與一價離子所荷者相同。



第 94 圖 湯姆生(1858)

英國之物理學家，長劍橋大學之卡份秋士實驗室多年。得諾貝爾物理學獎金。創定電子說。

166. 有核之原子——第二步之進展，則約在 1913 年。其時羅澤福特²（第 95 圖）指陳原子中有一陽性核，以中和陰性之電子。羅氏以運動迅速而荷電之氦原子襲擊氮、鈉、鋁及其他元素之原子，使其分裂時，發見此事。每次均得荷陽電之氦原子。彼遂斷定，一切原子之核心中必均存有一個或多個此種荷陽電之氦原子，彼稱之為質子。³

根據此一起點，各科學家——丹麥之物理學家蒲爾⁴——從而樹立極籠統但亦簡略之原子結構學說。大致如次：一切原子皆可認為由電子（陰電荷）及質子（陽電荷）所構成。因一切

¹ Robert A. Millikan. ² Lord Rutherford. ³ proton. ⁴ Niels Bohr

原子均為電中性，故每一原子之電子數亦與質子數相等。但 92 種互異之元素，其原子內電子及質子之數及排列，彼此各不相同。換言之，任一元素之原子，即在其電子及質子之數及排列，而與每一他元素不同也。原子之全部質量可認為幾盡集中於核心上。最簡單之原子，為氫原子。氫原子視為由一個作為核心之質子及一個以極大速度繞此核心運動之電子所構成（第 96 圖）。故此有核原子之圖形，宛如一種太陽系，具有一貫重之「太陽」式之核心，其周圍在較遠之距離外，有「行星」式之電子，圍繞迴轉。



第 95 圖

羅澤福特 (1871) 現任卡芬
秋士實驗室主理。1908 年
得諾貝爾化學獎金。於創
定有核原子多所致力。

其他一切之原子，其核內均含較多之質子，而外繞較多之電子。最重之元素，鈾圍繞核心之外，具存 92 個電子。核心所具之陽電荷適足中和此 92 個電子。



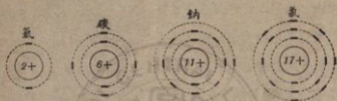
第 96 圖

氫原子之圖解

167. 電子之排列若何——關於原子內電子圍繞核心之排列及運動，有種種理論。

其中一極有成就之學說，即認為電子排列成

重疊層次或作層圈。¹ 其最先之二電子，作成一較近於核心之全層圈。其第二層圈須有八個電子始克完成，第三層圈又另具八個電子，第四層則有 18 個電子。此等層圈見第 97 圖所示各元素之電子圖形即明。



第 97 圖 氫碳鈉氯諸原子之圖解

按此圖即氫原子具有 2 電子，碳原子第一層圈內有 2 電子第二層圈內有 4 電子。鈉原子第一層圈內有 2 電子第二層內有 8 電子，第三層內有一電子。氯原子第一層圈內有 2 電子，第二層內 8，第三層內 7，總計 17 電子。此種電子之空間的排列，在紙上難以表出其三元（即立體的），故通常皆以圍繞核心之間中心環表其層圈。

168. 核心之結構若何——關於原子結構之全部問題，尚屬物理學家與化學家所極力奮進研究之事項。然其間有若干概念，似已差可確立。其一，原子中之所有一切質子，均在其核心中。其二，原子之重量主要繫於核心。其三，欲得一中性原子，

務須其核中質子之數與外層電子之數相等而後可。其四，因欲解釋原子之確切已知之重量，則其核心中除供中和電子之質子外，必尚有若干額外之質子。此際吾人又於電子說上增加另一概念：是即所謂中子。此項中子尙屬最近所發見，今認其爲質子與電子極密切之結合體。每一中子含一對極小之質子與電子，其大小較正常之氫原子小數百萬倍。總之，任何原子之核，認爲僅含有質子及中子。例如，鈉原子含有 11 質子及 12 個中子，遂得原子量 23（第 98 圖）。是即，原子量約等於原子核中質子與中子之和。



第 98 圖 氫，碳，鈉，氯諸原子核之圖解

169. 原子價之電子說——吾人應始終切記，任何理論之價值，繫於其應用方面。究有實效否？今如試就此種原子之電子圖形以解釋原子價。前見爲便利起見，可將電子作成圍繞核心之同中心層圈而排列。關於電子「衛星」之較新觀念，爲此項元微之電粒子，並不集中於頂點而分散成帶電雲。但以此項狀態不能以圖解表示，故仍用較舊之模型。

鈉原子前已表如第 97 圖所示，其中核心具有 11 單位之陽電(質子)，而 11 個電子排成具 2, 8 及 1 個電子之諸環。於此可見鈉原子在最外環內具有一個電子。設其先去此外層之電子，則鈉原子即荷一單位之陽電，遂得原子價為一。是即鈉離子為 Na^+ 。又如氯元素。其原子表如第 97 圖，其中核心荷 17 單位之陽電。此即需 17 個電子，假定其排列如次：內層圈 2 電子，次層圈 8 電子，外層圈 7 電子。於此可見其中外層圈需再多一電子，方始完成。當氯原子借得一電子，則荷一單位陰電。故吾人謂氯之原子價為一，而以氯離子表作 Cl^- 。

總之，原子之原子價，視其最外層圈內之電子而定。元素之原子價，即為其原子完成其最外層圈時所必需獲得或失去之電子之數。

例如有若干元素，如氦等，其外層圈已屬完成，如第 99 圖所示。氦既不必獲得，亦不必喪失。此等元素其原子價為零，故在化學上為惰性。

170. 就電子說而論金屬及非金屬——吾人尋常歸諸金屬之元素，如銀、銅、金等，為熱及電之良導體，又若硫等之非金屬為不良導體，因亦即為良好之絕緣體。凡此者乃一實驗之事實。



第 99 圖
氦原子之圖解

物理學家既以電流認作電子之一種流動，故吾人必將想像金屬

中當有若干鬆散或束縛不牢之電子存在，當其運動時，即產生電流。如一究金屬之電子圖形，則見其最外層圈內，僅有少數之電子（1, 2, 或 3），顯然易自原子中失去。故如鈉或鉀原子中，外層圈上僅有一個電子（第 100 圖）。此一電子與原子其餘部



第 100 圖

鉀原子之圖解

分，集結之鬆懈，雖一樓光線，已是令其脫散。此乃光電池功能之原理也。帶有電流之銅絲內，吾人儘可假想其銅原子最外層圈內之電子，對於導電作用，佔有重要之地位。尋常無線電收音機所用真空管內之鎢絲，該金屬藉電流而加熱，遂致其外層圈內之若干電子，震搖鬆懈，於是為陽電極

所吸引。

至於非金屬，則吾人意像其外層圈中之電子，與原子之其餘部分束縛較牢。此足以解釋若硫，玻璃，及瓷器等固體之絕緣性。非金屬之外層圈，每層近於完全祇缺一二電子（第 101 圖）。其趨向在取得此項必需之電子，因而成一陰離子。大抵凡元素能失去或取得僅一二電子者則其化學活潑性似較大。



第 101 圖

硫原子之圖解

總之，金屬原子中，其外層圈內電子之少，致除舍棄以與他原子外，無成一完全八集

體¹之可能。在非金屬之原子中，則其外層圈內電子之多，由金屬取得一個或數個電子，即能成全其八集體。在金屬與非金屬化合成化合物時，金屬可謂為「貸出」電子，而非金屬為「借入」電子。此時金屬即成為荷陽電，而非金屬則從而取得一陰電荷。是故，按照電子說，化合物中之離子，乃藉不同電荷之電的吸引力互相牽合者也。

於此可見最外層圈中電子之數，不僅藉以定原子之原子價，且亦左右該元素之化學作為。例如元素之是否活潑如鈉及鉀，抑不活潑如氮，是否能如金屬之導電，抑如硫之不導體，是否為金屬性，抑非金屬性，皆由此而定焉。

171. 極性及非極性化合物——鹽類當熔融或溶解時，多數能導電流。此等化合物最普通之溶劑為水。惟有數種鹽類，則溶於酒精等他種液體中，結果所得之溶液亦為電解質。由前數節，吾人已知鹽類之此種作為，可就離子說得一解釋。凡在液（熔）態或溶解時易於導電流之化合物，當係由離子構成。此等化合物每稱為極性化合物²。簡單之鹽類，多屬之。至若糖，甘油，脂肪，酒精等物質，本身或溶液均不導電者，每稱為非極性化合物³。在非極性化合物一類，應將氫分子（ H_2 ），氧分子（ O_2 ），二氧化碳（ CO_2 ）及其他許多簡單而重要之物質均歸入其內。

¹ octet. ² polar compound. ³ non-polar compound.

介乎極性化合物（如鹽）與非極性化合物（如糖）二對疊間，有較難斷定之物質甚多。例如氯化氫之水溶液（鹽酸），固為一種電解質，而液體氯化氫則否。且氯化氫於水以外許多溶劑中之溶液，亦均非電解質。純粹之濃硫酸為非電解質，其水溶液則又為極良之導電體。此項物質，於水溶液中，必起有離子化；當純粹時，則其作為較假非極性化合物。

172. 極性化合物中之原子價——依今日吾人對於極性化合物之結構之觀念，認為結晶形固體乃陰陽離子之一種整齊的配置，兩方離子之數，適合其全體成為電中性。金屬原子失去一個或多個電子而成為陽離子。非金屬原子（如氮）或非金屬原子之原子團（例如 SO_4 ），則因獲得電子而成為陰離子。前已見（§ 169）每一原子（或原子團）成為離子時所獲得或喪失電子之數，即為離子之原子價。茲舉數種普通離子之原子價如下表。

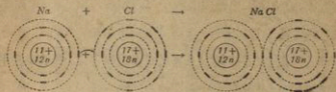
數種普通離子之原子價

陽 離 子			陰 離 子		
一 價	二 價	三 價	一 價	二 價	三 價
H^+	Ca^{++}	Al^{+++}	OH^-	SO_4^{--}	PO_4^{---}
Na^+	Ba^{++}	Fe^{+++}	Cl^-	CO_3^{--}	
K^+	Mg^{++}		Br^-	SO_3^{--}	
Ag^+	Cu^{++}		I^-	S^{--}	
	Zn^{++}		NO_3^-		
	Fe^{++}		OCl^-		

如是，則鈉與氯化合生成氯化鈉時，鈉原子即失去一電子而氯原子獲得一電子(NaCl)。惟當金屬鈣與氯相反應時，則每個鈣原子釋出二電子，而成帶二倍電之鈣離子；引取此二電子，勢需二個氯原子。故其化合物為二氯化鈣 CaCl_2 。當金屬鋅溶於硫酸中，鋅原子失去二電子而成鋅離子，此項電子轉移至二個氫離子上，使後者成為氫原子。將溶液蒸發，則每個帶二倍電之陽性鋅離子，吸引一個帶二倍電之硫酸根離子。所得之固體是為硫酸鋅 ZnSO_4 。

熟記離子之原子價，對於作鹽類之分子式，甚有裨益。苟同時記及凡各化合物皆屬電中性，則其中必有若干原子互相化合，不難知之矣。例如，硫酸根離子既帶二倍陰電，則於硫酸鈉中，勢須有二個陽離子與之結合，蓋如欲得電中性之分子，則總電荷之代數的和值，必須等於零也。同樣，硫酸鈣必為 CaSO_4 ($\text{Ca}^{++}\text{SO}_4^{-}$)，硫酸鋁必為 $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ ($2\text{Al}^{+++}3\text{SO}_4^{-}$)；舍此以外之結合，則非陰電荷過剩，即陽電荷過剩矣。

173. 就電子說而論化合——當氯與鈉相接觸時，鈉原子將其外層圈上之單一電子，給與氯原子。因此鈉即荷陽電，而氯既得此額外電子之後，遂荷陰電矣（第 102 圖）。吾人認為兩元素之所以能互相牢合，端在此種相異電荷間之吸引力。此種在外層圈上轉移或共享電子，底於穩定之作用，乃極性化合物所



第 102 圖 鈉與氯化合之電子圖解

特具者。

此外有極多之化合物，如非極性化合物等，其中原子似不若是之化合成分子者。例如，取氧分子(O_2)言之。此中似無從一原子向他原子轉移電子之情形，祇共享一對之電子而已。此種作用，每稱為共價連結¹。就右列圖解（第 103 圖），或較為明瞭，此中當見氧原子之外層圈上有六個電子，需再有二個電

第 103 圖
氧分子之電子圖解

子，始成最穩定之狀態。其二個氧原子密接之近，使共享有兩對之電子。如是令每一核心，其外層圈上得一八集體。

第十四章 提要

1/3

1 原子含有一小而密之核心，核心荷陽電，原子之質量，幾全部集於核中，核之四周有電子圍繞，電子占比較空曠之空間。

¹ covalent linkage

2. 核心上之陽電荷與陰電子之數相等，原子整個為電中性。

3. 核心上之電荷數字上等於元素之原子序；原子序近乎原子量之次序，但非盡然。

4. 電子為所能獲得之最小陰電荷量。

5. 原子之核由質子及中子構成。質子為氫原子之核。中子為質子與電子極密切之結合體。

6. 電子可以排成數重之「層圈」，作圖解的表之：第一層為 2，第二層為 8，第三層為 8，第四層為 18。

如最外層圈完全者，其元素為惰性，如氦或氬。如最外層圈不完全者，則其元素能起化學作用。

金屬之原子，其最外層圈上電子較少(1, 2, 或 3)。此等原子在化學作用時有失去電子之傾向。

非金屬之原子，其最外層圈上電子較多(5, 6, 或 7)，在化學作用時有獲得電子之傾向。

原子之價，乃原子起化合作用時獲得或失去電子之數。凡失去電子之原子，謂為具有陽性原子價。而獲得電子之原子，為具有陰性原子價。

離子者乃帶有電荷之原子或原子團(根)。

離子之原子價，即為每一原子(或原子團)成為離子時獲得

或失去電子之數。

金屬原子由失去一個或多個電子而成爲陽(+)離子。

非金屬原子或非金屬原子團由獲得電子而成爲陰(-)離子。

極性化合物在熔融態或溶解時能導電，係由離子所構成。

非極性化合物本身及溶解時均不導電。

問 題

1. 試舉對於吾人原子結構之知識，最初作重要貢獻者之三科學家姓名。每一貢獻約略如何？
2. 原子中電子數較其質子之數多爲若何？何故？
3. 原子之重量由何而定？
4. 原子之核由何者構成？
5. 電子與質子於 (a)電荷上；(b)重量上；(c)在原子內之部位上，區別者若何？
6. 質子之重量較中子之重量爲若何？
7. 試將下列各名稱各作定義：電子，質子，中子。
8. 構成 (a)第一全層圈；(b)第二；(c)第三，各有若干電子。
9. 原子之完成其外層圈，一般依何二法？
10. 原子結構內，何者定其原子價？
11. 試舉易於放出電子之元素三種，及渴求借入此項電子者三種。
12. 試舉有完全外層圈之元素四種。此等元素顯異之特性爲何？
13. 試就電子說解釋荷陽電物體之意義。荷陰電物體之意義。
14. 原子結構學說如何解釋化合作用？
15. 質子與中子於 (a)電荷上；(b)“組成”上有何區別？
16. 以元素鎂爲例，試就道爾學說說明原子結構何以與太陽系相似。

17. 極活潑之元素，其最外層圍上電子之確數為若干？
18. 氫及銻均為一價。但一為顯明之非金屬，一則為活潑之金屬。試就原子結構學說以解釋之。
19. 氫之原子價為何？由此如何以解釋其化學上的惰性。
20. 試就電子以解釋金屬絲內電流之流動。
21. 試比較電流經過真空管及經過銅絲之流動情形。
22. 試按照滿爾學說作圖解以表 (a) 銀；(b) 氫；(c) 氧；(d) 氮；(e) 鈉諸元素之原子結構。
23. 試作原子結構圖解之方程式以表鈉與氯化合而製成食鹽時之情形。
24. 抄錄下列字句而完成之：元素之原子價，即為其原子完成其——層價時所必需——或——之——之數。
25. 抄錄下列字句，而填出空處之字：原子中之所有一切質子，均在其——中。原子之重量鑒於其——及——之數。欲得一中性原子，務須其核中——與外層——同樣多少而後可。原子中之所有一切中子皆在其——中。

第十章至十四章複習問題

1. 試評述製氫氧化鈉之二法。
2. 試作電子，質子，中子，原子價，極性化合物之定義。
3. 試作氮與 (a) 水；(b) 氫；(c) 銻；(d) 銅；(e) 鎢之反應之方程式。
4. 製取下列諸氣體時，每一氣體應如何收集之：(a) 氧；(b) 氫；(c) 氮；(d) 氯化氫？何故？
5. 試作下列諸反應之方程式：(a) 鈉與水之作用；(b) 氯化銻與碳酸鈉；(c) 氫氧化鈉與硫酸。
6. 試就 (a) 常溫時之活潑性；(b) 密度；(c) 顏色；(d) 溶解度；(e) 對於氫之親和力以比較氮與氧。
7. 試作下列諸反應之方程式：(a) 氯化氫之製造；(b) 由氯化氫之水溶液製氫；(c) 硝酸銀與氯化氫之水溶液之作用。
8. 設有一種無色液體，料其為鹽酸，如何可由化學的檢驗法證明其為鹽酸？
9. 離子化作用對於電解有何關係？有不經電解之離子化否？有不經離子化之電解否？
10. 試作下列各反應之離子方程式：



並述各反應何以均能類於完成。

11. 試作敘述某物質之電解一段文字，其中正確應用下列諸名詞：電解質；陽極；陰極；陽離子；電解；電極；陰離子；電子。

12. 按照原子結構之學說，(a)質子總數須等於電子總數否？(b)所有電子在何處？(c)元素之化學“性質”由何而來？

13. 就原子結構學說之觀點，何者定 (a)元素之原子價？(b)元素之原子之重量？(c)元素之為金屬或非金屬？

14. 在 (a)食鹽等之極性化合物，及 (b)二氧化碳等非極性化合物中，所謂“分子”一名詞，其意義有何不同？

15. 就分子之數而論，等克分子濃度之一切溶液，其等體積中應展若何？等規定度之一切酸類及鹽基類溶液，其等體積中，按照中和力，應展若何？

16. 設於 U 管中電解該酸之溶液，經十分鐘後，將其內容物攪和之，其溶液仍屬中性；惟如依法將氯化鈉之溶液電解十分鐘而後和其內容物，則溶液為鹼基性。試解釋之。

17. (a)氫分子，氫原子，氫離子，其間主要區別如何？(b)何種可利用之設備可將氫分子變為氫原子？(c)試作其方程式。(d)使氫離子變成氫原子（終且變成氫分子）可用何二種方法？(e)試作方程式以分別表每一方法。

18. 設有一溶液，含氫氧化鈉 4 克，與一含有氯化氫 40 克之溶液相混和，而將結果所得液體蒸發至乾，(a)其餘滓當為何物？(b)其重量為幾何？

19. 實驗室中之濃鹽酸，比重為 1.20，含純 HCl 38%。試計算 (a)其規定度；(b)其克分子濃度。

20. 以氫氧化鋇之 0.2 克分子溶液中中和由氯化氫 11.2 立溶於水中所生成之鹽酸，應需體積幾何？

第十五章

硫及硫化物

硫之產地——採取——性質——同素異形物——化學作為——硫於橡皮製造中之用途。

硫化氫之產地——製取——性質——分析上用途。二硫化硫。

174. 硫之重要及其產地——元素硫之為人所知，由來甚早。用硫與硝石(KNO_3)及木炭(C)相混以作黑火藥¹，為時已久。樹木上噴灑之灰硫藥²中，亦含有硫。硫又以製二氧化硫，以供漂白，消毒及清涼之需。據較近之實驗，知鐵路枕木，可令其吸收熔硫，俾收防腐及耐酸之效。其最重要之用途，殆為硫酸之製造；硫酸於他種化學物品製造上，佔有重大而切要之地位。

遊離狀態之硫（即形成元素本身者），其大礦牀產於西西里³，塔克薩斯⁴，及路易西那⁵。常見於噴泉周圍及火山附近，乃至非火山區域。硫化合物亦有大礦牀，如金屬硫化物，有：黃鐵礦即愚人金⁶(FeS_2)，方鉛礦(PbS)，及閃鋅礦(ZnS)；又硫酸鹽亦

¹ black gunpowder. ² Lime-sulfur mixtures. ³ Sicily. ⁴ Texas.

⁵ Louisiana ⁶ fool's gold

然，如石膏($\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$)。我國硫化金屬礦河北、遼寧、河南、山西、浙江皆有之。

175. 工業採取——在美國硫礦牀在地面下 500—1500 英尺者。以其四圍有黏土流砂及岩石，非尋常掘隧道之方法所能開採。美國化學家弗拉希¹費十年之苦心，規劃一最巧妙而有效之方法，以取得此種之硫。其方法之大要為：鑿一孔穴，達硫礦牀之底。於此孔穴內插入六英寸之鐵管，管內復貫有較小之管二，兩相套合(見書首插圖)。次於壓力下(每方英寸 100 磅)將水加熱至遠高於其沸點之溫度(170°C .)，而強灌入六英寸之管中。此項熱水令硫熔融，而使地底之硫層，一變而為熔硫之地下湖。於是將壓縮之熱空氣(約每方英寸 500 磅)壓入最小之管中，與熔硫及熱水成為泡沫。因熱水及壓縮空氣之壓力，迫此泡沫，經中間之管上昇，放入木槽中；木槽之大小，約 150 × 250 英尺，高 60 英尺。如此可使大量之硫熔融，而湧出地面。產品至為純粹(99.5% 以上)。迨固結之後，將大塊擊碎，運裝車運出，以供種種之使用，不再精製。有時一整大塊，有硫十四萬噸之多。

176. 硫之性質——硫為淡黃色而質脆之固體，重於水約二倍。不溶於水，亦無特顯之味或臭。加熱至 114°C .，即熔融

¹ Herman Frasch.

成稻草色液體。溫度升高，液體即漸變暗，且漸呈膠黏性。至達約 235°C ，則變成黑色，而稠厚至不能在器中流動。此後更



第 104 圖 斜方形硫結晶

此項實驗，設以較大規模而加相當注意以爲之，則當可生成形狀較完整之結晶體，如第 104 圖所示。此項結晶，一般皆有八邊（八面體），屬於斜方晶系。故此種硫稱爲斜方形硫。天產之自然硫，爲斜方晶。硫條及硫華大部即爲此種極小之結晶。

如先將硫熔融而後令其徐徐冷卻，則可得另一種之結晶形硫。此於空蒸發皿中爲之，頗爲適宜。當熔硫起始固結時，表面即生成薄皮。設將此皮戳二孔，而由一孔傾出其下之液體硫，即見有硫之針形結晶（第 105 圖），滿布皿之內面。

此等結晶成於液態硫中者，乃單斜晶或柱狀晶¹之一種。

爲長而透明之淡黃色針形物，其橫截面變爲長方形，而於尖端處略呈斜欹。溫度在 96°C 以上，及其熔點以下，此種形式之硫，永可保持；如令其冷卻，則色徐徐變暗。此蓋以其變成斜方晶

加熱，則又復清薄，而沸於 445°C 。（§ 9）。固體之硫，爲熱及電之極良絕緣體。

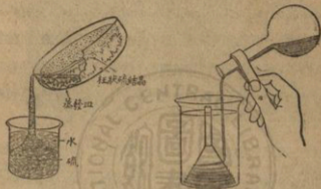
177. 三種之硫

如將尋常之硫條少許溶於少量之二硫化碳（ CS_2 一種易燃液體）中，而以溶液傾入結晶皿中，則溶劑徐徐蒸發，而餘剩小結晶體形之硫。

¹ prismatic crystal.

硫之粒子也。

今將尋常之硫條置小燒瓶中加熱，至幾及沸騰，而後以此熱硫成細塊傾入冷水燒杯中，如第 105 圖所示。杯中宜置一漏斗，將硫道成傾注。於是即易取出漏斗及用於其上之圓結硫。此時之硫，不復鬆脆，而狀若樹膠矣。



第 105 圖 製取硫結晶

第 106 圖 製彈性硫

此種由熔硫於冷水中驟冷而得之麵條狀物，稱為彈性硫¹。以其無結晶形，故又稱無定形硫。此種之硫不穩定，由其經數年後，即變成斜方晶硫，可以知之。硫之結晶形體，可溶於二硫化碳；無定形體則不然。

元素之硫尚有其他之形體多種，此處無須詳論之。

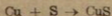
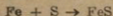
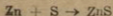
178 同素異形體——一種元素之各種不同形體，如頃所述之硫，稱為同素異形體²，或簡稱同素體。惟決不可以為此等變體中，硫原子本身有何不同。此種形體之互異，或由於硫分子

¹ plastic sulfur. ² allotropic forms.

中原子結合之數目不同而然。無論如何，不同形體之硫所含能量亦不同。此或由於其電子及原子之排列有異。就硫而言，吾人固猶未知每種不同形體之分子中，究有若干之硫原子。惟硫原子有生成大分子之傾向，則已知之，蓋氣態之硫，含有具八原子之分子也。其他元素如氧、磷、碳等亦具有同素體。就氧之同素體而言，其形體之所以不同，已知其由於一種每分子有二原子(O₂)，而他一種(臭氧)則有三原子(O₃)，所含能量較尋常之一種為多故也。

179 硫之化學作為——硫之諸種形體，其化學作為彼此均甚相類似。硫燃於空氣中，生刺激性之氣體，即二氧化硫(SO₂)。多數金屬如與硫共熱，即與之直接化合，而生成金屬硫化物。

硫與鋅、鐵、銅間之反應，亦吾人最早所研究之化學反應也。其間生成各種硫化物。此等反應之方程式如下：



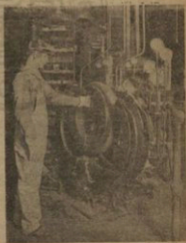
180 硫於製造橡皮上之用途——橡樹(第 107 圖)大抵產於熱帶，生有一種乳狀之液汁，稱為乳液¹。此汁加以醋酸，即可製成生橡皮(§ 371)。此時稱之為彈性樹膠²，主體為一種氫

¹ latex. ² caoutchouc.



第 107 圖 自橡樹採集乳液

與硫之化合物。柔軟而具彈性，惟以其於空氣中漸次氧化而成鬆脆之物質，故不適於多種用途。因此每與 10% 之硫及某數種金屬化合物相混，而後隔離空氣加熱至約 150°C 。如此可使成為較堅強，更富彈性而遠較耐久矣。此法稱為加硫¹，得一種商品，即為橡皮²（第 108 圖）。



第 108 圖 汽車車胎之加硫

¹ vulcanize. ² rubber.

硬橡皮亦稱硬硫橡皮，由彈性樹膠與 30 至 50% 之硫相混，而後熱至較製柔軟之加硫橡皮時之溫度更高 30 度而製成。硬橡皮用以製鈕扣及自來水筆桿等物件。亦為電機械上之可貴絕緣原料。

較近人造橡皮（第 109 圖）之製成已確知可能。人造品與天產品幾全相同。合成法從二碳化鈣着手，二碳化鈣則取自煤及石灰石。此二碳化鈣用以製乙炔（ C_2H_2 ）氣，乙炔氣又行聚合¹；即令乙炔分子與分子間藉一種觸媒而互相聯結也。最後將此物料（一乙烯代乙炔²）用鹽酸處理而生成氯丁二烯³（ C_4H_5Cl ）。新製之氯丁二烯為稀薄清澄之液體，惟不穩定，旋即



第 109 圖 人造橡皮（杜白倫）製之長皮管

¹ polymerize ² monovinylacetate ³ chloropr n

自行變成彈性固體，此即今日市售商品名杜白倫¹者是也。據稱此物對於溶劑及其他化學藥品作用之抵抗力，遠勝於尋常之加硫橡皮。然其價值尚不能與天產橡皮相競爭。結果各大橡皮製造廠仍有賴於熱帶廣大之橡樹園以維持所需橡皮之供給。

181 回製橡皮——破損車胎之陳舊橡皮，大都可加以回製。即將車胎軋成小塊，而入蒸汽套圓筒（脫硫器）中，與苛性鈉溶液共熱，以毀壞其棉纖維。此混合物在每方英寸125磅之蒸汽壓下熱約20小時後，洗滌而乾燥之。最後將此粗製之舊料，經過一粗蒸汽加熱之轆轤，以除去各種雜質。餘留約原料70%之回製橡皮，又適於使用。

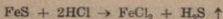
硫 化 物

182 硫化氫之所在——此乃吾人於含硫動物質腐敗時，嗅得之氣體(H_2S)。如不良之蛋，即常見之例。數處硫泉內亦溶有此氣，又見於火山噴氣中。

183 硫化氫之實驗室製法——當氫徐徐通過熔硫之上時，二者即化合而生成硫化氫。祇須數分鐘之後，用浸濕醋酸鉛($Pb(C_2H_3O_2)_2$)溶液之紙條，能驗知其即僅微量之氣體。紙條漸變暗黑，蓋生成黑色之硫化鉛(PbS)也。

¹ DuProne

實驗室內製硫化氫常用之法，則由稀鹽酸或硫酸作用於硫化鐵(FeS)：



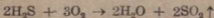
如僅需少量之氣體，則用第 110 圖之裝置頗為便利。此乃一大試管，內盛硫化鐵數塊及稀鹽酸。其氣體經彎玻璃管導出。惟如需大量之氣體，則以啓普發生器為佳，其作用為自動的（第 37 圖）。此氣有毒，故凡用此氣之實驗，均於換氣利暢之鑿廚內或

露天行之。

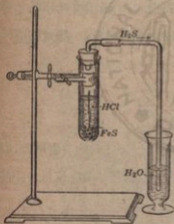
184. 硫化氫之性質——此氣無色，微重於空氣。具極不快溴。頗易溶於水中。故於實驗室內，用其溶液較便。純粹者具毒性作用，雖為多量之空氣沖淡，亦足令人起頭痛惡心；幸有厭惡之臭，足以辨知其存在。

此氣易於燃燒，舉藍色火焰。

生成水及二氧化硫：

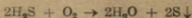


設於瓶內燃燒，氧之供給不足以與硫及氫並起化合。此時祇有氫燃燒而析出硫：



第 110 圖

實驗室用硫化氫發生器



硫化氫不甚穩定。以冷瓷皿持臨硫化氫火焰中即可知之(第 111 圖)。皿上當見有黃色斑點,即由於硫凝着於皿面。蓋其本身火焰內部之氣體,被熱所分解而為成分元素也。

此氣之水溶液,為極弱之酸,稱為氫硫酸。其對於石蕊質紙之效應,與碳酸(H_2CO_3)相彷彿。氫硫酸為一種鹽基所中和,即生一種鹽類。此鹽稱為硫化物,可由蒸發溶液而得。

185. 硫化氫為一毒物——此氣體對於一切生物具有劇烈之毒作用,世人類多不知。溝渠內之空氣常含多量之硫化氫,

足能致命。其毒作用由於其自血液中紅血球內取去氧。有數處石油礦,如美國之塔克薩斯,亦有硫化氫存在,該地之人已慣於其臭,致不復辨覺,故尤為危險。家常則煤氣中含有此氣,每能由嗅覺,或其對於植物之作用,對於銀器之變黑等而察知之。

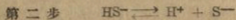
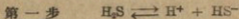
186 弱酸類及弱鹽基類——有多種酸類之水溶液,其導電性,較分子濃度相同之氯化氫或氯化鈉之溶液為弱。此等酸類於鋅及其他金屬之作用亦至緩,就種種情形觀之,一若其溶解之分子,僅一小部分能產生氫離子者。此等酸類,因此稱為弱酸



第 111 圖

燃燒硫化氫時析出硫

類。按離子說而言，其溶液當含有許多不離解之分子，所離解者僅佔總分子數之一極小部分。可以方程式表此可逆作用：



同樣，鹽基類亦有僅稍稍離解者，如氫氧化銨等，稱為弱鹽基。故須知凡比較各種酸類及鹽基類之強弱，即比較其於稀溶液中離解之相對程度是也。欲比較二種酸類稀溶液之性質，務須取分子濃度相同之溶液，俾其每種溶液一定體積中分子之數相等。在此種等分子溶液中，其酸類之強弱，當與氫離子之數成正比例。

鹽酸及硝酸均為強酸。於稀溶液中完全離解。硫酸亦為一種強酸。醋酸及亞硫酸為弱酸，硫化氫及碳酸，為極弱之酸類。氫氧化鈉、鉀、鈣為強鹽基；氫氧化銨之為弱鹽基，大致由於溶解之氨於溶液中大部作 NH_3 存在故也 (§ 266)。

187. 硫化氫於實驗室內之用途 —— 硫化氫能與金屬溶液起作用，故於分析化學上，用途甚多。所生成之金屬硫化物，各具特異之顏色，可作該金屬存在之簡便檢驗。

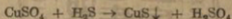
例如，試取三種溶液以供實驗：(1) 於試管內溶醋酸鉛 ($\text{Pb}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$) 少許於水中。(2) 溶白砒 (As_2O_3) 一小片於數滴鹽酸中而後加水。(3) 溶少量之錫鹽(吐酒石)於水中。於是依次逐滴硫化氫氣泡少許入各溶液中。於第一試管中得黑色之沈澱 (PbS)，第二試管中得黃色沈澱 (As_2S_3)，第三試管中得橙黃色沈澱 (Sb_2S_3)。

於此可見某數種不可溶於水或稀酸中之金屬硫化物，可由通硫化氫入各該金屬鹽之水溶液中以製取之。

茲試就藍溶液實驗之，其中有數種遇石蕊實呈酸性反應。製成硫酸銅 (CuSO_4)、硫酸鐵 (FeSO_4)、及硫酸鉀 (K_2SO_4) 之稀溶液，而各通入硫化氫之氣泡少許。當於銅溶液中得黑色沈澱，於他二溶液中則無沈澱。如於他二溶液中加氨水數滴，則鐵溶液中得黑色之沈澱，而鉀溶液中又無所得。

由此實驗知硫化銅 (CuS) 可於酸性溶液中澱出，硫化鐵 (FeS) 可於鹼性溶液中澱出，而硫化鉀則酸性鹼性溶液中均不起沈澱。

此可供作分離銅、鐵、鉀三者之方法。其反應藉下列方程式可以瞭然：



在硫酸鐵，則屬一種所謂可逆反應 (§ 186)，以雙箭表之：

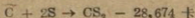


硫化鐵可為反應內所生成之稀硫酸所作用。惟如加以氨，則將此酸中和，因得生出硫化鐵。此種反應隨情況之略加改變，而定向一方或他方進行。

若銀鉛等數種金屬，則能與硫化氫直接反應，生成金屬硫化物。家常銀器之轉黑，大抵即由於因煤氣管之微漏，或煤之燃燒。燃煤氣雖謂除盡此氣，惟尋常每含有微量。

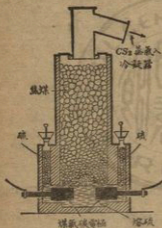
188 二硫化碳 (CS_2)。——前已見 (§ 177) 此物乃一種可貴之溶劑，以其能溶硫、橡皮及其他數種不溶於水中之物質。此

物由碳與硫製成：



此意即該反應中每用一克原子量，需供給 28,674 卡之熱也。

故二硫化碳稱爲一種吸熱化合物。實際此反應確需極高之溫度，工業上常用電爐（第 112 圖）。爐中大部盛以焦煤，硫則自漏



第 112 圖 製二硫化碳之爐

斗中加入。電極近於爐底。所生之熱，使硫氣化。硫氣與熱碳化合合成二硫化碳。

二硫化碳爲無色而質重之液體，沸點 46°C。純粹之液體，謂有芳香，惟略起分解，即發極惡劣之臭。極易着火。其蒸氣與空氣相混，有爆發性，故凡用二硫化碳時，切勿接近火焰。

二硫化碳之價值，除爲溶劑

之外，對於殺滅蟻類及四他害蟲，頗爲適用。亦有用以殺草狗及鼠類。在人造絲（§ 435）及四氯化碳之製造中，均應用之。

第十五章 提要

硫有成遊離狀態產出者。亦有成硫化物及硫酸鹽者。

在美國路易西那，塔克薩斯用過熱之水使硫於地下熔融而迫昇地面。

商品之硫，有爲硫華，有爲硫條或硫塊。

硫之同素異形體有斜方晶、柱狀晶、及無定形三種。

斜方晶體爲穩定之一種，熔點 114°C ，沸點 445°C 。重於水約二倍，不溶於水而溶於二硫化碳。

硫燃於空氣中，生成二氧化硫。硫能與許多元素直接化合，生成硫化物。

硫用於製造火藥、灰硫噴藥、二硫化碳、二氧化硫、硫酸、及加硫橡皮；又用於木材防腐。

硫化氫於自然界中，由含硫之有機物腐敗而生成；亦產於火山噴氣及硫泉之水中。

實驗室內，由稀鹽酸或硫酸與硫化鐵作用，以製取硫化氫。

硫化氫之性質：無色之氣體，具特異之惡臭，頗易溶於水中，重於空氣。於多量之空氣中燃燒，即成水及二氧化硫，惟於有限空氣中，則生水及硫。

其水溶液稱爲氫硫酸；爲一種弱酸，與大多數金屬鹽溶液生成硫化物。於化學分析上用以分離金屬。

弱酸及弱鹽基均僅稍稍起離子化。

問題

1. 試舉產遊離硫之大礦區三處。
2. 試舉自然界中出產豐富之硫化合物三種。
3. 試以註釋之圖解，以說明弗拉希方法之主要點。
4. 試述元素硫之三種用途。
5. 於實驗室內欲證明一種黃色粉末為硫，試述應若何進行。
6. 硫之同素異形體所共具之性質為何？
7. 試將硫與氧從若干方面比較之。
8. 試作同素異形之定義，並舉述前此已習見諸元素，其具有同素異形體者。
9. 欲得一物質之完好結晶，有何三種方法？試以硫為例。
10. 試將硫化氫之物理性列成一表。
11. 硫化氫於水中之溶液為一種弱酸。試解釋之。其名為何？
12. 在都市空氣中，銀之生鏽及鉛白油漆之轉弱均極迅速。試解釋之。
13. 療病之溫泉，有所謂“硫”水者為何物？
14. 試舉五種金屬硫化物及其相當之氧化物之名稱及式。
15. 試作下列反應之方程式：
 - (a) 硝酸鉛($Pb(NO_3)_2$)與硫化氫；
 - (b) 硝酸銀($AgNO_3$)與硫化氫；
 - (c) 氯化鋅($ZnCl_2$)與硫化鈉；
 - (d) 氯化銅($CuCl_2$)與硫化氫。
16. 若干大硫礦床，如美國塔克薩斯礦，僅位於地下 1000 英尺之處。何以不用探採法採取之？
17. 弗拉希方法之成功，懸賴於硫之何種性質？
18. 試舉硫之同素異形體之名稱。何種結晶體含較多之化學潛能？何種於室溫時較不穩定？
19. 設有原料硫、鹽酸、及硫，如何可進而製取硫化氫？
20. 實驗室內，用何法以認知硫化物？
21. 試作硫化銀之三種不同製法之方程式。
22. 當硫化氫進入硫酸鋅溶液中，其反應為可逆的。當用何法使之完成？

23. 如令硫化氫之水溶液於瓶中放置有時，硫即澱下。試解釋之。
24. 由 100 克硫化鐵可得硫化氫若干克？
25. 用稀硫酸與硫化鐵作用，於標準情況下，欲生硫化氫 100 立，應需硫化鐵若干克？

進 究 題 材

橡皮——最初利用橡皮爲何時？近二十年間何以成爲若是之重要？橡皮如何可合成製得之？種植之橡樹，與天然橡樹，有何不同？(Slosson's *Creative Chemistry*, 化學之創造。Tilden's *Chemical Discovery and Invention, Chemistry in Industry* Vol. I.)

硫之史料——在西西里提硫之法若何？西西里及意大利之控制硫之市場者數百年。在約 1904 年其地位由何而變動？試舉用硫爲原料之六大工業，以耗用硫量多寡爲序。(Sulfur, *An Essential to Industry and Agriculture*, Texas Gulf Sulfur Co., 75 E. 45th St., New York.)

第十六章

硫之氧化物及其酸類

二氧化硫——製取及性質。亞硫酸——其用途——亞硫酸鹽類及酸性亞硫酸鹽類。

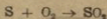
三氧化硫——製取及性質。硫酸之製造——濃稀硫酸之性質——硫酸鹽類—— SO_2 離子之檢驗。
酸及鹽基之縮水物。

189 硫酸，一基本化學藥品——1843 年德國大化學家李比希¹ 稱一國工商業之繁榮可由其硫酸之消耗量以衡定之。此言之確鑿，在今日與百年以前均屬無可置疑。有人估計，僅就美國一國，每年產硫酸之價值約七千五百萬美元。所以需此巨量者，蓋以其乃一重要之化學藥品，對於吾人所用之一切物品之製造上，幾盡有硫酸以種種之方式參預其間。貯積者甚少，故每隨需要而製造之。此酸之市場，因此可認為一國經濟繁榮之晴雨計。因其製造時主要之物質為二氧化硫，故本章以此化合物為始。

¹ Justus Liebig.

二氧化硫及亞硫酸

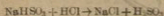
190. 二氧化硫之製取——前見 (§ 30) 硫燃於空氣中，生成一種氧化物，稱為二氧化硫 (SO_2)。此氣具窒息力，通常稱為‘硫黃臭’。其方程式如下：



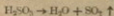
工業上則將硫置迴轉鼓中燃燒之。另一製法則將黃鐵礦 (FeS_2) 或閃鋅礦 (ZnS) 等之金屬硫化物 於空氣中強熱或煅燒之。當生金屬氧化物及二氧化硫：



於實驗室內欲製不含氮及過量空氣之二氧化硫，可將鹽酸徐徐滴於酸性亞硫酸鈉之結晶上即得 (第 113 圖)：



酸性亞硫酸鈉 亞硫酸



此反應僅為一種分解作用，其中一種產物亞硫酸 (H_2SO_3) 不穩定，而分解為水及二氧化硫，如第二方程式所示。

191. 二氧化硫之性質——

此氣為無色而帶特殊敏銳之味

及臭。重於空氣二倍餘¹，為已知氣體中最易液化之一。液化

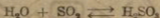


第 113 圖 二氧化硫之製取

¹ SO_2 之分子量為 64；空氣 22.4 立重 29 克。

氣體在常壓下沸於 -8°C 。於常溫時，其液體可保存於堅牢之玻璃或金屬圓筒中，以其壓力僅三四氣壓也。此氣體甚易溶於水中（於 15°C 時約 40 體積溶於水 1 體積中），不起燃燒，且亦不助燃。

192. 亞硫酸——二氧化硫不僅可溶於水，且與水起化合，生成一種酸，稱為亞硫酸 (H_2SO_3)。當其水溶液加熱，酸即分解而為水及二氧化硫。故其反應為可逆：

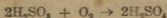


亞硫酸為極不穩定之化合物，不能脫離所溶解之水而存在。實際，所以認其有存在之重要原因，蓋可製成此酸之鹽類耳。如其酸溶液為氫氧化鈉中和而蒸發時，即得相當於 Na_2SO_3 式之物質。當如下方程式所示：



氫氧化鈉 亞硫酸 亞硫酸鈉 水

亞硫酸不能保持久長，徐自空氣中吸收氧而變成硫酸。此變化可由下方程式表之：



亞硫酸 氧 硫酸

以其易與他化合物中之氧相化合，故為一種強有力之還元劑。

〔例〕高錳酸鉀($KMnO_4$)為極佳之氧化劑。將其結晶溶於水中，即得深紫色之溶液。今以此有色液體傾入亞硫酸溶液。結果顏色立即消除，蓋亞硫酸已自高錳酸鹽中奪取一部分之氧，而餘無色化合物硫酸鉀及硫酸錳於溶液中。

193 二氧化硫之用途——含水分之氣體

(即亞硫酸)用以漂白紙粕、草蓁、絲、毛等。

此等物料皆不宜用氯漂白，以其易致堅硬鬆脆之故。

然其漂白效能，逾時即失，故用二

氧化硫漂白之物料，歷時仍翻黃。二氧化硫

能還元有色物質，即規奪其中之氧，而使其變

為無色之化合物。但空氣仍能令其起再氧化作用而回復其色。



第 114 圖

用二氧化硫漂白花色

為無色之化合物。但空氣仍能令其起再氧化作用而回復其色。

此項性質，可由下述實驗表明之。取帶溼之有色花朵，置近燃硫之處，而併罩入玻璃鐘內(第 114 圖)。少時，花即成白色矣。

乾果及罐藏之玉蜀黍及櫻桃等食品，有時即用亞硫酸漂白。

此酸亦具防腐性，故能防止糖、甜果汁及各種糖果蜜餞等之發

酵。然其能否用作食物保藏劑，則尚屬疑問。其於植物生命，

確有危害，由焙礦廠及有此種氣體散放之化學工廠鄰近植物之凋萎

可以見之。

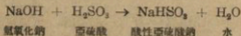
二氧化硫常用於無冰冷凍器。此氣體先為電動壓縮器所液

化，然後令其膨脹而蒸發。此項膨脹及蒸發須吸收熱力，遂保

持冷凍器之冷卻。

但二氧化硫最重要之用途厥惟硫酸之製造。

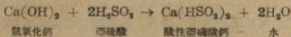
194. 亞硫酸鹽及酸性亞硫酸鹽——亞硫酸為鹽基中和時，所生之鹽類稱為亞硫酸鹽。如將過量之二氧化硫通入鹽基之溶液，即生成酸性亞硫酸鹽(NaHSO_3)。例如：



酸性亞硫酸鹽中有一個氫原子未被取代，在亞硫酸鹽中則所有氫原子盡被取代。製取酸性鹽，或由僅半分足量之鹽基處理其酸以中和之，或加過量之酸於中性鹽均可。

如碳酸(H_2CO_3)、氫硫酸(H_2S)、亞硫酸(H_2SO_3)及硫酸(H_2SO_4)等酸類，每分子中均具有二個可取代之氫原子。故概稱為二鹽基酸類¹。鹽酸及硝酸(HNO_3)，每分子均祇有一個可取代之氫原子，故為一鹽基酸類²。磷酸(H_3PO_4)為三鹽基酸類³。

195. 亞硫酸鹽及酸性亞硫酸鹽之用途——氫氧化鈣($\text{Ca}(\text{OH})_2$)或消石灰之溶液中，如以二氧化硫連續通過之，俾為過量之亞硫酸所處理，其產物為酸性亞硫酸鈣($\text{Ca}(\text{HSO}_3)_2$)。反應如下：



製較低廉之紙時，將木材切成碎片，而與酸性亞硫酸鈣之溶液共煮。將木材中膠狀物質(木纖維)溶出，而餘純粹之纖維素，方

¹ dibasic acids. ² monobasic acids. ³ tribasic acids.

爲製紙所需之原料。

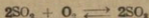
亞硫酸鈉 (Na_2SO_3) 每以與白色結晶之草酸相混和，用以漂白草帽。此等物質乾燥時不生作用，惟加水時則兩者均溶解而離子間起反應。

三氧化硫及硫酸

196. 硫酸之重要——硫酸今有被稱爲化學品之王者，蓋今日之工業，鮮有不直接或間接仰賴於硫酸者也。其用途何以若是之廣？究作何用？其自硫製造之情形若何？

吾人於置答此項問題之前，宜先一考三氧化硫，以其在硫酸製造上佔一重要之階段也。

197. 三氧化硫之製取——二氧化硫加熱時，可使與氧略起化合而成三氧化硫 (SO_3)。惟此反應非常緩慢。如用氫與氧化合時所用之觸媒 (§ 50)，即細鉑粉，則可令其急速化合。反應爲可逆的，如下：



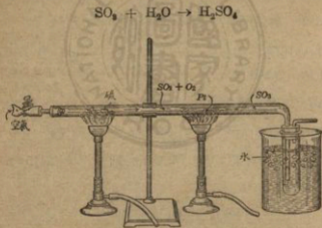
在約 400°C . 時，二種氣體幾全相化合。惟過此溫度以上，則起逆作用。

用第 115 圖之裝置，可以解明此項反應。先置鉑石棉¹若干於硬玻璃管中。

將清淨之石棉，浸入較濃之四氯化鉑溶液中，而後於本生燈燃之。細鉑粉即佈置石棉中。

將硫燃燒，而藉吸氣設備，令二氧化硫與空氣之混合物通過珀石棉之塞團 P。該塞團微加溫熱。所得之三氧化物，導入大試管內，置管於碎冰及鹽之寒劑中，可以冷凝之。

198. 三氧化硫之性質——三氧化硫為無色之液體，於約 15°C. 時固結，約 46°C. 時沸騰。有二種同素異形體 (§ 178)。一即上所述之液體，一則為白色結晶形固體，此固體不經熔融而起昇華(氣化)。三氧化硫易與水化合，生成硫酸。如將三氧化硫投入水中，即溶解而生多量之熱。



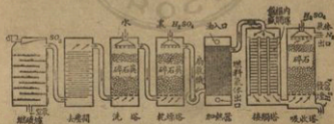
第 115 圖 製三氧化硫

199 硫酸之製造——今日製造硫酸之法有二種，稱為觸媒法¹及鉛室法²。二法中，第一步彼此相同，即燃硫或煅燒金屬

¹ contact process. ² chamber process.

硫化物，以得二氧化硫。其主要之困難點在第二步，即由二氧化硫變成三氧化硫。此處即利用一種觸媒以控制之，二法間主要之異點亦在此。觸媒法中，用保持在一定溫度之氧化鉬或鉑為觸媒。鉛室法中，則其化學變化甚為複雜：二氧化硫用水汽、氮氧化物及空氣而變成硫酸。其器械之佈置，務使氮氧化物不能逸去而得循環使用。

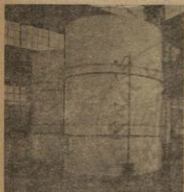
觸媒法(第 116 圖)中所用觸媒，為氧化鉬，或如上邊實驗 (§ 197)，用細鉛粉。工業上製造時，二氧化硫與空氣之混合物，應小心除去塵埃及其他雜質；蓋氣體中設不將此等雜質除去，則殆不久即失去觸媒之效能¹。其溫度亦須小心調節，保持 400°C. (第 117 圖)。如降至此溫度之下，則反應過緩；如升過此點以上，又將起逆反應。最後，三氧化硫多收於濃硫酸中(不用水)，以其入於水中，有成煙霧而適過逸出之傾向，不能吸取也(第 118 圖)。結晶所得之酸，需為發煙硫酸²。大致即為三氧化硫於濃硫酸中之溶液。當發煙硫酸用水稀釋，三氧化硫即與水相化合而生成硫酸。



第 116 圖 觸媒法製硫酸之圖解

¹ 譯者按：如用氧化鉬之為觸媒，其效力遠勝於鉛，且對於所有危害鉛粉之雜質，絕無影響，故可免洗去塵埃之手續。由此種改善，其管理既簡捷多多，而成本亦可減低不少，誠最近硫酸工業上之一大進步也。
² fuming sulfuric acid or "oleum".

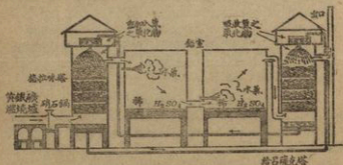
鉛室法(第 119 圖)中用氮氧化物為觸媒。二氧化硫藉二氧化氮(NO_2 褐色氣體)而氧化成三氧化硫。二氧化氮,被還元成一氧化氮(NO)。此一氧化氮又自空氣中取得氧而復成該高級之氮氧化物。故此一氧化氮更番為空氣所氧化,為二氧化硫所還元,其作用恰成氧之運送器。反應發生於大鉛室中。其間噴水汽入鉛室中,以助運其作用,同時供給三氧化硫變成硫酸所需之水分。



第 117 圖 接觸塔



第 118 圖 吸收塔



第 119 圖 鉛室法製硫酸之圖解

實際上，自硫或黃鐵礦燃燒中所生之氣體，通過一塔（格拉味塔¹），此塔所以使氣體冷卻，而給與氮氧化物也。自最後一間之鉛室所放出之氣體，又通過另一塔（給呂薩克塔²）。在此塔中，氮氧化物為濃硫酸所吸收。此酸再送至第一塔之頂端，至此被水稀釋，而放出氮氧化物。

鉛室中所集得之酸，僅為約 60% 之純粹硫酸（ H_2SO_4 ）。鉛室法為較舊之製法，惟於製不甚濃厚之硫酸時，沿用仍廣。至欲製濃硫酸，則以觸媒法為優。觸媒法對於鉛室法之處，即在能直接製成任何濃度之極純粹之酸，而無須昂貴之增濃手續也。

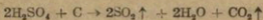
200. 濃硫酸之性質——純粹之硫酸，為無色油狀之液體，重於水約二倍。商業上有稱之為礬油³者，以舊時係由蒸餾硫酸亞鐵之結晶製得之，而此項結晶向被稱為綠礬⁴（ $FeSO_4 \cdot 7H_2O$ ）。其沸點甚高（ $338^\circ C$ ）。為腐蝕性極強之物質，沾着皮膚，即致劇烈之灼傷。能與水以任何比例相混，發出大量之熱。濃硫酸對於水有極大之吸收力，故每用以乾燥多種氣體。

與此種嗜水性密切關聯者，即為此酸之脫水作用⁵。硫酸能自若糖（§ 12）等含有氫氧二元素之多種物質，依成為水之比例，取除此二元素。

欲明硫酸對於紙（大部為纖維素（ $C_6H_{10}O_5$ ））之作用，可用玻璃棒蘸稀硫酸而寫字於白紙上。待至離木生燈焰上稍高之處小心烘乾之。當見寫字之部分轉成黃色而發焦（第 120 圖），蓋因稀酸蒸去水分而變為濃酸也。

熱濃硫酸為一種氧化劑。許多物質均可使其還元成二氧化硫及水。例如，置炭於其中煮沸，則炭被氧化：

¹ Glover tower. ² Gay-Lussac tower. ³ oil of vitriol. ⁴ green vitriol. ⁵ dehydrating action.



設用銀、銅、汞等金屬，則均變成硫酸鹽，而釋出二氧化硫。鐵

則易為稀硫酸所侵蝕，而不為濃硫酸所侵蝕。故濃硫酸可裝入鐵製箱桶中，以備運輸。

201. 與鹽類之作用

——濃硫酸沸點頗高，故用以製較揮發（即較易氣化）之酸類，若鹽酸硝酸等。例



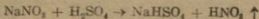
第 120 圖 紙為硫酸所灼焦

如製鹽酸時，用最低廉之氯化物，即食鹽：



氯化氫在室溫時為氣體。在上方程式中，常見硫酸氫鈉(NaHSO_4)為產物之一。惟如取二倍多之鹽，而將鹽與酸熱至較高之溫度，則得二倍多之鹽酸。此於工業上由大規模為之。其方程式已見 § 130。

製硝酸時用最低廉之硝酸鹽，即硝酸鈉(NaNO_3):



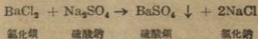
硝酸於 86°C . 時即揮發。如將硝酸鈉之量加倍，而熱至較高溫度，則硝酸起分解即分成較簡之物質。故所生硝酸之質量，並不加倍。

202 稀硫酸——將硫酸稀釋時，應特別注意，因發生大量之熱也。此中似是硫酸（或稱硫酸氫較妥），遷讓其氫離子

(H^+) 與水，因而產生一水化氫離子（有時稱為氫離子 H_3O^+ ）及一酸性硫酸根離子（ HSO_4^- ）。應將濃酸以細線注入水中，勿將水注入酸中。稀酸能與鋅、鐵、鋁等金屬反應，生遊離氫及金屬之硫酸鹽。可為鹽基類所中和而生成鹽類。稀硫酸無嗜水性，非氧化劑，亦顯然不能供如製鹽酸等之用途。凡此諸點，皆與濃酸不同；此項區別應熟識之。

203 硫酸鹽——硫酸之鹽類，不含氫者稱為硫酸鹽。其每分子中仍有一氫原子者，稱為酸性硫酸鹽。許多金屬之硫酸鹽，均極重要，且均屬常用者。例如燒石膏¹，為一部分含水之硫酸鈣（ $2CaSO_4 \cdot H_2O$ ）；瀉鹽為含水硫酸鎂（ $MgSO_4 \cdot 7H_2O$ ）。此等鹽類大抵為結晶形固體，可溶於水。至如鉍、錶、鉛之硫酸鹽，則為不可溶性。銀及鈣之硫酸鹽僅稍稍可溶。

硫酸鹽之檢驗，即檢驗離子 SO_4^{2-} ，加可溶性鉍鹽（如氯化鉍）於所欲驗之溶液中即可。如有白色沈澱生成，不溶於鹽酸中者，是即有硫酸鹽存在：



204 硫酸之用途——濃硫酸於實驗室及工業上，均用作乾燥劑。染料之製造，及供作爆炸藥之多數有機化合物生成時，

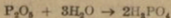
¹ plaster of Paris

均需鉅量之濃硫酸。以其沸點之高，故於實驗室內又用以自他種鹽類製取各該種之酸。稀酸用於蓄電池及電鍍；亦用以洗淨許多金屬之表面。肥料工業上需量尤大。今日已為最低廉之化學藥品之一（每噸約美金十元）。硫酸之用途，既若是之繁且廣，故硫酸直可謂為現代工業之磐石。（見附錄工業一覽表）。

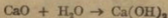
205. 酸及鹽基之縮水物——硫之二種氧化物(SO₂及SO₃)與水反應，分別生成亞硫酸及硫酸。凡氧化物之與水化合而生成酸者，每稱為酸之縮水物或酸酐¹。又有一例，即為二氧化碳，與水反應而生成碳酸(H₂CO₃)。碳酸亦如亞硫酸，不穩定，加熱即復成酸酐。故其反應為可逆：



又有一種酸酐，為燃磷於空氣中而得之白色氧化物。此物與熱水化合，生成磷酸，穩定而不易被變為酸酐，與硫酸相似。



非金屬之氧化物，均為酸酐。反之，金屬之氧化物，與水化合，即成鹽基。例如氧化鈣與水反應，生成氫氧化鈣：



非金屬之氧化物與金屬之氧化物，作為上有此種異點，因稱前者為酸性氧化物，後者為鹽基性氧化物，以區別之。

¹ acid anhydride.

第十六章 提要

二氧化硫之製取：

- (1) 燃硫或煅燒硫化物；
- (2) 鹽酸與酸性亞硫酸鹽作用。

二氧化硫為無色窒息性之氣體，重於空氣二倍餘。極易溶於水中。

用作殺菌劑、防腐劑、及漂白劑。亦用於某種無冰冷凍器。其主要之用途，則為製造硫之酸類。

亞硫酸為二氧化硫之水溶液，不穩定。為一種還元劑。具漂白及防腐性。可生成二種鹽類，亞硫酸鹽及酸性亞硫酸鹽。

凡每分子有二個可取代氫原子之酸，稱為二鹽基酸。

三氧化硫由二氧化硫藉一種熱觸媒與氧化合而成。與水化合則生成硫酸。

硫酸之製法：(1) 觸媒法，其中二氧化硫藉一種觸媒而被氧化。(2) 鉛室法，其中氧化作用藉氮氧化物而發生。

濃硫酸具極強之吸水作用。熱時為氧化劑。以其沸點之高，故熱時可自他種鹽類製成各該種酸類。

稀硫酸能與多種金屬起反應，生氫。可生成二種鹽類——硫酸鹽及酸性硫酸鹽。硫酸鹽除鋇、鏷、鉛外，均為可溶性。

及鈣之硫酸鹽僅能稍稍溶解。

硫酸之用途幾徧及一切工業。

非金屬之氧化物如 SO_2 , SO_3 , CO_2 , P_2O_5 與水反應而生成酸類。稱爲酸酐或酸性氧化物。

金屬之氧化物如 CaO , 與水反應而生成鹽基類。稱爲鹽基性氧化物。

問題

1. 試詳述製二氧化碳之三種不同方法。並各作方程式以表之。
2. 燃燒於空氣中，何以不生純粹之二氧化碳？
3. 試舉二氧化碳之三種重要用途，並述每種用途上利用其何種性質。
4. 試舉用以製硫酸之原料之名稱，並列其式。
5. 對於何種程度之酸，觸摸法對於鉛室法？
6. 沸騰之硫酸，如沾着皮膚，足致劇烈灼傷，試述其二種原因。
7. 硫酸之爲強酸，是否由於其高沸點？解釋之。
8. 亞硫酸及硫酸，何者爲較穩定之酸？其實驗上之證據爲何？
9. 漂白草帽以何法爲最簡易？
10. 製硝酸時何以用濃硫酸？
11. 製氯化氫及磷化氫之反應，何以皆能達於完成？
12. 濃硫酸對於乾燥某數種氣體，何以若是之有效？
13. 糖及木材與濃硫酸相接觸時，即起焦化，將如何解釋之？
14. 用稀硫酸寫字於紙，將如何解釋之？
15. 設將水傾入濃硫酸（切勿嘗試）當生何現象？
16. 濃硫酸之用於製發揮發之酸類，恃其何種性質？
17. 二氧化碳之用於電冷凍器，恃其何種性質？
18. 藉何種化學的檢驗法，可以區別氯化氫與二氧化碳？

19. 試就氯及二氧化硫之漂白作用比較之。何類物料必不可用氯漂白，而可用二氧化硫漂白之？
20. 草帽及新聞紙久暴於日光中即轉黃色。試解釋之。
21. 試解釋何以亞硫酸(H_2SO_3)具有還元劑之作用，而硫酸(H_2SO_4)具有氧化劑之作用。
22. 由熱濃硫酸與銅作用以製二氧化硫，何以可解明濃硫酸之氧化作用？
23. 商品硫酸並不盡屬無色。將如何解釋其色之由來？
24. 有硫酸一瓶，欲確定其為濃為稀，當用何法？
25. 化學天秤小櫃內，有時置一盛濃硫酸之燒杯。何故？放置日久，當見其杯內之液面增高。何故？
26. 試推算硫酸之百分組成。
27. 煅燒 60% 純度之硫化鋅 100 仟克，可製成硫酸（密度 1.84 克/立方厘米及 98% 純度）若干仟克？
28. 煅燒（燃燒）黃鐵礦（ FeS_2 ）60 克，可製得二氧化硫若干克？
29. 欲製含 4% 水之硫酸一噸（2000 磅），應需硫若干？
30. 含無水氯化鋇 26 克之溶液，如為充分之硫酸所處理，當洗滌出硫酸鋇（ $BaSO_4$ ）重若干？

進 究 題 材

工業上之觸媒作用——製硫酸時，觸媒法勝於鉛室法之優點究何在？何以此法未能全取鉛室法而代之？其他尚有何種製造，手續上需用觸媒者？用作觸媒之物質為何數種？（參閱 *Duncan's Chemistry of Commerce, Chemistry in Industry Vol. 2*）。

第十七章

碳及其二種氧化物

碳及其同素異形體：金剛石、石墨、炭及煤——碳之化學作用。 碳原子之結構。

二氧化碳——燃燒及腐敗時之生成——空氣中之存在——檢驗——為植物所需要。 酸類與碳酸鹽作用之製取法——實驗——性質——液體及固體——工業上用途。

一氧化碳——由煤火，由還元作用，由碳酸鹽而生成——性質及用途。

二氧化碳及一氧化碳之組成。

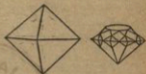
206. 碳之同素異形體——炭¹、石墨²、金剛石³三種物質，欲確信其僅乃一元素之不同形體，誠屬費思考之事也。然其物理性之相差雖遠，實則盡為元素之碳也。就其於氧中均能燃燒而放出二氧化碳為惟一之產物，可以實驗證明之。適如確然，碳有二種之結晶形體，即金剛石及石墨，與數種無定形體⁴或非晶形體，如炭及燈煤⁵。此等形體彼此得互相轉變。將炭加熱至極高之溫度，而不與空氣接觸，可令變成石墨。即金剛石亦得由人工製成少許。

¹ charcoal. ² graphite. ³ diamond. ⁴ amorphous form,

⁵ lampblack.

207. 金剛石——南非洲、南美洲、南洋羣島等某種區域之砂礫中產有金剛石。取自天產時，絕不類所謂寶石。粗觀之，無異於尋常粗礫之石，幾不透明而略具結晶之外形耳。須經琢磨，使得無數不同之面以反射光線，即所謂“光芒閃耀，燦爛奪目”，然後始成為金剛鑽寶石

(第 121 圖)。



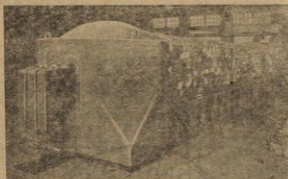
金剛石為已知物質中之最堅硬者。祇能以他金剛石或金剛石粉以琢磨之。金剛石有作棕色乃至黑色者；此等品質，用以切割玻璃，作金剛石鑽及岩石鑽之琢磨鋒口。

第 121 圖 金剛石，粗塊及琢成品

208. 石墨——結晶形碳之又一形體，是為石墨。自然界產量雖頗多，然今亦有自硬煤以大規模製造之。硬煤為一種不純粹之碳，經隔絕空氣而熱至極高之溫度，即變而為石墨。此項高溫於所謂電抗爐¹中得之。於長煤層間通過強有力之電流。煤為不良導電體，故藉其對於電流之抵抗，產生大量之熱，使全部昇至應需之溫度。此項電流對於此種電爐內所起之化學變化不生關係，徒生應需之熱而已(第 122 圖)。

石墨乃一種閃爍之黑色物質，盡為粉細之結晶形光滑鱗片。質軟而膩滑，故於製造減摩料，甚廣用之。如與水相混和，則成

¹ electric resistance furnace.

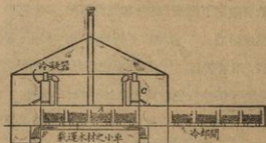


第 129 圖 製石墨之電坩堝

所謂水滑料之溶液，與油相混則成油滑料。又用以製火爐塗飾料及油漆。坩堝亦常有製自石墨者，以其可於極高之溫度不熔解也。石墨有稱之為黑鉛¹者。尋常所謂“鉛筆”，實不含鉛，乃混以黏土之石墨耳。鉛筆之軟硬，由增減黏土之量而定。

209. 非晶形碳——碳之非晶形或無定形體，其製法有多種。純粹之無定形碳，可由加熱蔗糖而得，蔗糖為碳、氫、氧之化合物。加熱時，氫及氧即成水逸出，而餘剩無定形之碳。木炭²係另一種無定形碳，惟含有少量之雜質，即為灰分。其製法即將木材隔絕空氣而熱之，此法稱為破壞蒸餾或稱乾餾³。此際某數種揮發物，如木精及醋酸等，均發散而出。舊法製炭，此

¹ plumbago or black lead. ² wood charcoal. ³ destructive distillation.



第 123 圖 製木炭之設備

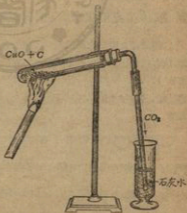
等物質均聽其逸棄，新式之設置（第 123 圖）則均加冷凝而取用之。焦煤¹又係一種大體為無定形碳之普通物質。其由煤之生成，與木炭之自木材生成絕相類似。焦煤及木炭均用作燃料，及冶金術上之還元劑。

由碳還元氧化銅可作此項用途之例。將黑色氧化銅與木炭共熱於硬玻璃試管中（第 124 圖），而導其所放出之氣體入石灰水中。所起白色沈澱，即示有二氧化碳。金屬則留於管中：



譯者註：木炭（尤以由椰子殼製成之炭）可設法製成極度多孔性之炭，能吸收大量之氣體，故軍用毒氣面具內，用量甚鉅，特稱為活性炭²。

其他之無定形碳尚多，茲略舉數種。燈煤由數種之油



第 124 圖 氧化銅為碳所還元

¹ coke. ² activated charcoal.

於空氣供給有限之下燃燒，集取其煙灰即得。炭黑粉¹由天然煤氣同法燃燒而成。二者均為不純粹之碳。製造印刷墨，油漆及汽車胎時，用量甚巨。由獸骨隔絕空氣加熱而得之炭，稱為獸炭²或骨炭³，溶液脫色時廣用之；例如糖之精製。由是可知焦煤、木炭、及骨炭係分別由煤、木材、及骨乾餾而產生者也。

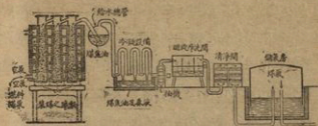
210. 煤——無定形碳中最重要之一種，是為煤。吾人今日燃燒之煤，固一度為活植物。因地殼內某種地質的變遷，致久埋於砂層之下，而承受重壓及強熱。結果植物質即起一部分之分解，生無定形碳之主要產物。無煙煤（硬煤）含約 90% 之碳，幾全係非化合狀態者。煙煤⁵（軟煤）含碳略少；其大部與氫、氧、氮、硫相化合。煤有直接用作燃料，亦有用以製造焦煤。

譯者註：煤為我國最重要之礦產，產地遍及各省。無煙煤以河南山西為最富，煙煤則推河北遼寧山東為最。估計全國儲量，無煙煤有 43,593 兆噸，煙煤及其他 174,033 兆噸⁶。近年產量，無煙煤約計每年三百萬噸，煙煤二千萬噸，連並種之煤，共計年產約二千五百餘萬噸。煤礦之開採，新式者均藉機器，且有月電力機者。

產生煤氣之設置（第 125 圖）大致分下列各部：鐵甕⁷或窯⁸，軟煤於此中加熱；其次為一組之塔及摩洗間⁹，氣體通過此中，以除去重厚之焦油狀物料（煤焦油¹⁰）、氨氣、及硫化氫；

¹ carbon black. ² animal charcoal. ³ bone black. ⁴ anthracite coal. ⁵ bituminous coal. ⁶ 據地質調查所第二次中國礦業紀要（1928）。

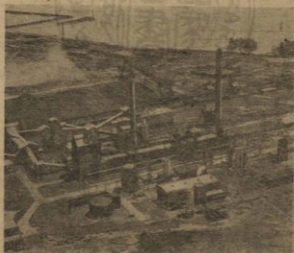
⁷ iron retort. ⁸ oven. ⁹ scrubber. ¹⁰ coal-tar.



第 125 圖 製煤氣及其副產物之設備之圖解

儲氣房¹，以收集提淨之煤氣者。焦煤則留於甌內。煤焦油及氨，以及煤氣及焦煤，均於工業上具有甚大之價值(第 126 圖)。

211 碳之化學作為——碳之各種形體，均不能與鹽基類



第 126 圖 副產煤氣工廠

¹ gas holder.

或酸類起反應。不溶於尋常之溶劑中，惟熔融之鐵能溶解若干之碳。在常溫時各種形體之碳均不活潑⁹。惟在高溫則均能燃燒，生成二氧化碳，或當氧氣供給有限時，生一氧化碳。在高溫時，碳且有還元劑之作用，故可自許多金屬之氧化物中取除氧元素。自礦石提取金屬之方法，大致即本是理。

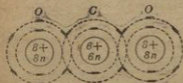
212. 碳原子之結構——碳原子之電子圖形（第 127 圖）

示核心內有 6 個質子之陽電荷，圍繞以 6 個電子。二個電子在內層圈上，四個在外層圈上。因此可料知碳原子或則失去 4 電子而作用如一金屬，或則獲得 4 電子而作用如一非金屬。總之，可謂碳之原子價為正 4 或負 4，視與其反應之元素而定。此種元素，其作為若一金屬或若非金屬者，稱為兩性的¹。



第 127 圖 碳原子之電子圖解

二氧化碳(CO_2)為一非極性化合物。其電子結構如第 128 圖所示。於此當見每一氧原子與碳原子共享 2 電子。



第 128 圖 二氧化碳分子之電子圖解

其意即碳原子本身與 2 個氧原子共享 4 電子。在非極性化合物，元素之原子價等

¹ amphoteria.

於共享電子之數。

碳原子之可作用若一金屬或若一非金屬，以及該原子之有與他原子共享電子之顯著傾向，此即所以碳化合物之能有無量數也。但碳原子從不成爲碳離子 (C^{++++})。事實上此等化合物之研究，至爲重要，勢須在化學上另闢一專門之部份，是即所謂有機化學也。

二 氧 化 碳

213. 二氧化碳之生成——設將木炭(碳)燃於氧中 (§ 35)，其產物爲一種氣體，稱爲二氧化碳。吾人日常所見煤炭、焦煤、木柴等，凡主要成分爲碳之燃料，燃燒時，無不有此作用。至若木材落葉之腐敗，以及動物體內食物之緩緩氧化，則均屬以大規模產生此項氣體也。

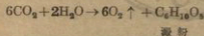
動物生活要素之一即爲其所食食物之此項緩和氧化也。此項氧化作用，亦放出熱量，使保持身體溫暖。氧化之發生，藉所吸得空氣中之氧。其產物——二氧化碳及水蒸氣——即於每次呼吸時呼出。

214 存於空氣中——空氣中常存有二氧化碳，惟爲量必不大耳。鄉野之間，存量約佔萬分之四，人衆密集之室，則約佔百分之一。天然水及泥土中亦有存在。若干火山區域，每有此

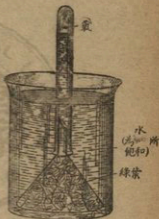
可將紙片燃點，當其燃着時，投入乾燥之瓶中。於是傾入石灰水少許，蓋破片而搖盪之。

又可取一乾燥瓶，倒置燭火之上，而用石灰水證明燃燒之產物內有二氧化碳存在。

216 植物需要二氧化碳——二氧化碳之產生既若是之多且不絕，初視之當以為大氣中必將為此氣所充塞。實際則如將 野間清潔空氣分析，其所含二氧化碳之量，從無超過萬分之三或四者。此蓋因植物大都營與動物相反之作用，自空氣中吸取二氧化碳而放出氧也。日光下一切綠色植物，均能將二氧化碳及水變成為糖及澱粉：



氧之釋出，至易見之。取新鮮綠葉置大玻璃杯之水內，水中已先為二氧化碳所飽和，如第 130 圖，於是將瓶置日光下。當見有氣泡生於葉際，漸次膨大，而後脫離上昇水面。此氣可集於試管而以燃着之木片驗之。是為氧。



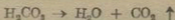
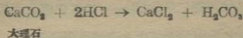
第 130 圖

植物之吸收二氧化碳而釋出氧

讀另章（第十九章）當知空氣中所存少量之二氧化碳殊少變動。此點至為重要，蓋與一切動植物之生活均有密切之關係也。

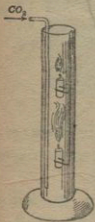
217 實驗室內純粹二氧化碳之製取——燃炭於氧中，固

可製得純粹之二氧化碳。惟其與未用去之氧殊難分離。實驗室內常由酸類與大理石作用以製之。大理石乃一種化合物，稱為碳酸鈣，由鈣、碳、氧三元素所構成：



如將鹽酸等之稀酸，與一種碳酸鹽相接觸，即猛烈濺泡¹。如是至大理石或酸二者中有一告罄為止。此種濺泡與沸騰略似，惟沸騰時所生之蒸氣，常與其所由來之液體為同一物質耳。

如欲收集此項化學作用中所生之氣體，可利用製氫之裝置（第 36 圖）。將大理石小塊置於中，由長頸漏斗注入稀鹽酸。作用立即發生，所生氣體，可依務法在水槽上收集於瓶內。



第 181 圖

二氧化碳熄滅燭火

218 二氧化碳之實驗——欲研究此氣

之性質，可作下列諸實驗：

(1) 取點着之小燭，伸入盛有此氣之瓶內（第 181 圖），燭火立滅。此示其具有何種性質？

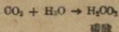
(2) 將玻璃棒浸入石灰水，少時取出，其下端當懸有清澀之一滴。如以之伸入盛有此氣之瓶內，則立即呈渾濁或乳濁狀。此乃二氧化碳之一種檢驗法。

(3) 取點着之小燭伸入廣口燒杯內，而後自瓶中傾此氣於燭上。燭火即滅。由此可知此氣體與空氣之相對密度為如何？

(4) 以所貯石灰質之一種染料溶液當滴，注入水中，

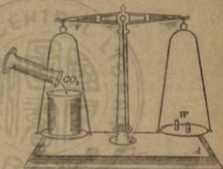
¹ effervescence.

使呈有色。自發生瓶通入此氣約數分鐘。不久當見石蕊質轉成紅色，是乃有酸類存在之證。二氧化碳稍稍溶於水中，其所成之溶液，即如頃所見者，為一種酸。以此之故，通俗每稱此氣曰“碳酸氣”。



219. 二氧化碳之性質——由上述之實驗，知二氧化碳為無色無臭之氣體。以其重於空氣一倍半強，故可自一器傾入他器，宛如水然（第 132 圖）。

二氧化碳略能溶於水中。其溶解度因壓力加高而大增，反之因壓力降低而減小，與一切氣體相同。製碳酸水¹（俗稱之汽水、荷蘭水、或蘇打水²皆是）及啤酒等多種飲料，即利用此點。此等飲料即於高壓下通入二氧化碳，因而溶入多量之氣體。盛液之瓶，仍在高壓下封固。迨後去塞，氣體即逸出而生常見之濺泡現象（第 133 圖）。



第 132 圖 二氧化碳重於空氣

此等飲料即於高壓下通入二氧化碳，因而溶入多量之氣體。盛液之瓶，仍在高壓下封固。迨後去塞，氣體即逸出而生常見之濺泡現象（第 133 圖）。

二氧化碳最特殊之化學性，即其惰性，亦即化學的不活躍性。既不能燃，又不助燃。易與水化合而成碳酸。碳酸又易

¹ carbonic acid gas. ² carbonated water. ³ soda water.

與所謂鹽基類之物質相反應，生成稱為碳酸鹽之化合物。消石灰為一種鹽基類，化學上稱為氫氧化鈣。石灰水與二氧化碳反應而生成之白色沈澱，是為碳酸鈣。此項碳酸鈣與尋常之大理石完全為同一化合物，特稱為“沈澱白堊¹”。

220. 液態及固態之二氧化碳——如於常溫時以充分之壓力施之二氧化碳氣體，即可凝成液體。此液體裝於堅固之鋼筒中，作為商品出售。當液體二氧化碳自此種筒中流出時，其一部分即起急速之蒸發，而耗去多量之熱，致其餘部分凝成雪狀固體。



第 134 圖 製“乾冰”



第 133 圖 啤酒
酒中放出二氧化碳

取二氧化碳一筒，橫平放置，如第 134 圖。其出口處包裝堅牢之帆布袋，而將活栓大開。經數分鐘後，即見袋中積有雪狀固體。此種固體，具有極速能撲朔之性質。如隨其放置，則立消失不見，蓋其變成氣體至速。取少許置水上，不久即起蒸發，惟此時自水中取出熱量，致水凝固。

如將此固體置燒杯內而和以

¹ precipitated chalk.

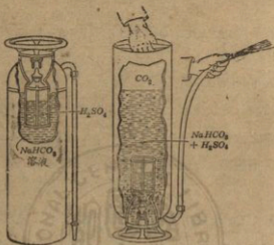
凝¹，所成之混合物，足令一試管之水銀凝固。凝之功效，在急速將熱自試管移至固體也。

〔注意〕取移固體二氧化碳，切忌用手指持取，以其有令皮膚感受寒風之刺痛，情形與灼傷無殊。

吾人可藉固體二氧化碳以得低至 -78°C . 之溫度。故有時用以供冷藏，稱為乾冰。如運輸魚類及遞送冰淇淋等皆用之。較之尋常之冰有二優點：即既遠冷於冰，而又不溶入液體中。能變成一層絕緣之乾燥氣體包圍於所冷藏之物品四周。故有此名。

221 工業上之用途 二氧化碳有許多常見之用途。其用於製碳酸飲料，前已述及。藥房中之蘇打水，原為焙碱²之溶液與少許果酸相混和而製成，今則由二氧化碳筒與水管相連接以製之，其連接之情狀，適使龍頭捩開時，即得二氧化碳之溶液。滅火器中有一種（第 135 圖）其功效係利用二氧化碳者。器內滿貯一種碳酸鹽之溶液，尋常用酸性碳酸鈉（焙碱）。頂部有一小瓶，內盛硫酸。如將滅火器倒轉，酸即與碳酸鹽相接觸，而產生二氧化碳。所生氣體，迫使溶體自皮帶射出，而其自身亦噴出。二氧化碳既重而不可燃燒，即降集於火焰上，使與空氣中之氧，一部隔絕。因得助水之灌滅火焰。此種滅火器效力至大，惟攜取略嫌笨重耳。

¹ ether. ² baking soda.



第 135 圖 二氧化碳滅火器

電力工廠中每設置鋼筒一聯，內盛液體二氧化碳，其佈置方法使失火之時，氣體能自動放出。盛同樣液體之小鋼瓶，於撲滅汽車上汽油等之失火，甚為有用（第 136 圖）。

222 二氧化碳泡沫——二氧化碳滅火器之一弊點，即其氣體彌散至速。今有一方法，將二氧化碳氣體籠於黏韌而經久之泡沫中。此項泡沫能浮於燒着之油上，或黏附於燃燒物面上。其法即稱為泡沫劑法¹，對於撲滅石油火災及其他之失火火勢未盛時，均已著有特效。其中二氧化碳即由酸性碳酸鈉（焙鹼）與硫酸鋁（明礬）之溶液間起作用而發生。泡沫劑則由甘草根

¹ foamite method.



第 136 圖 用小鋼瓶內之液體二氧化碳，以撲滅汽車失火。

中提得 而與酸性碳酸鈉溶液相混和。其目的在防止氣體之逸出。結果即成數寸厚之一層泡沫，浮於燃着之液體上，而杜絕氧氣之闖入（第 137 圖右）。苟用自噴射器之水灌救石油火災。則水取代油之位置，油輕於水，因使火焰反而蔓延如第 137 圖左所示。

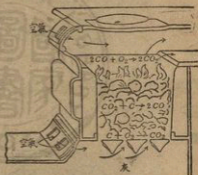


第 137 圖 泡沫劑生成一層之二氧化碳

一 氧 化 碳

223. 煤火中生成一氧化碳——此氣體為碳之一種氧化物，所含之氧較少於二氧化碳，其性質亦絕異。當炭或含碳之物質燃於有限空氣或氧氣中，其意即稍隔絕空氣之自由流通，即生一氧化碳。惟當其與空氣接觸而燃點時，則舉特殊之藍色火焰，而生成二氧化碳。煤竈中

之煤火之燃燒，乃此事之極有意味之例（第138圖）。爐格上之熱煤，與下方送進之空氣中之氧接觸，即燃成二氧化碳。惟此二氧化碳經過上層灼紅之煤，其間空氣供給稍加隔絕，即被還元



第 138 圖 煤火中碳之氧化物之生成

成一氧化碳。當燻燒煤層之頂，空氣之入路暢通，一氧化碳又復舉藍色焰而再燃成二氧化碳。如此所生之一氧化碳俗稱“煤氣”，凡用無烟（硬）煤者，莫不知之。

224. 實驗室製法——實驗室內將二氧化碳通過盛炭之管，可以製成一氧化碳。炭須燒至紅熱，放出之氣體，須通過苛性鈉溶液。此所以吸收餘剩未起分解之二氧化碳。最後所得之

氣體；即一氧化碳，可依常法於水上集取之。

有一較此簡易之法，即用溫熱之濃硫酸與蟻酸¹作用。硫酸令蟻酸起分解，成水及一氧化碳。其裝置如第 139 圖。

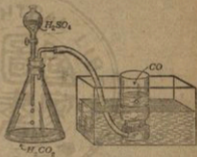


蟻酸

硫酸用以與所生成之水相化合，而促進反應者也。

225. 一氧化碳之性質 —— 一氧化碳亦為無色之氣體，如二

氧化碳然。幾無臭，稍輕於空氣，頗難溶於水中。又為難於液化之氣體之一種。其最明顯之化學性，即為燃於空氣或氧中，舉藍色之火焰，生成二氧化碳。此物亦具還元劑之作用，能自金屬氧化



第 139 圖 實驗室內製 氧化碳

物，如氧化銅氧化鐵等內取除氧。讀本書第三十二章，當見工業上即用此氣於鼓風爐中使鐵礦還元。

一氧化碳之還元作用，藉下列實驗，即可瞭然。於燒瓶 A (第 140 圖) 中製成氣體。B 瓶中盛少許之水供洗氣之用。硬吸管 C 中，置有已加熱之黑色氧化銅。金屬氧化物當被此氣體還元成紅色金屬銅，而一氧化碳則氧化成二氧化碳。二氧化碳之存在，就 D 瓶之石灰水中起乳濁，可以知之。如有未經變化之一氧化碳通過，則可於水面上集於 E 瓶中，而燒除之。

此實驗之結果可簡述如下：

¹ formic acid. (亦稱甲酸)



第 140 圖 氧化銅為一氧化碳所還元

226. 一氧化碳為致命之毒物——空氣中如含此氣將達百分之 0.5, 即足令人起劇烈之頭痛, 含量更多, 則於數分鐘內, 可以致命。冬季於關閉之小車間內修理汽車之人, 每有中毒之事件發生。蓋自氣油引擎洩出之廢氣中, 含有一氧化碳也。故小車間之門, 當汽車引擎發動時, 不應關閉。又室內用煤爐取暖者, 有時因不加適當之通風換氣, 致爐內所生一氧化碳, 散入室內。每由而中毒致病, 或竟斃命。燃點之煤氣, 尤以通常所稱之水煤氣, 均含有一氧化碳, 最為危險, 以其本身幾無臭味, 混入空氣後, 無從辨知也。幸燃煤氣中往往含有其他具特臭之物質, 足為存有此有毒物質之警示。礦穴爆炸時, 常亦生成一氧化碳; 鳥類對於此項毒物, 感覺特敏, 故援救者往往攜帶金絲雀, 藉以知臨境之安危。近年發明一種特殊面具 (第 141 圖),



第 141 圖 A

兵士所戴之毒氣面具



第 141 圖 B

毒氣面具連結法之圖解

內含有“霍潑卡”¹（錳及銅兩種氧化物之混合物）一層，以供礦工用以防不測。救護時，宜即用氧 98% 與二氧化碳 7% 之混合物施之患者（第 142 圖）。

一氧化碳之有毒，以其能與血液中之紅血球化合，而阻其自空氣中吸收氧也。人之生命既惟紅血球之吸取氧氣是賴，則一氧化碳不啻促成一種「內窒息」²，結果致病，有時且斃命。

¹ hopealite. ² internal suffocation.



第 142 圖 A 救溺死者之救護



第 142 圖 B 使用氧 93% 與二氧化碳 7% 之混合物之圖解

226a.¹ 二氧化碳及一氧化碳之組成——化合成二氧化碳之碳及氧之重量，曾有極精密之測定。經多次實驗之結果，知碳與氧重量之比為 1 : 2.66。

一氧化碳亦經極謹慎之研究，知其碳與氧之重量比為

¹ 譯者按：原書於本章首有此一節標題，而索引中亦見之。此處卻無本節文字，疑是遺漏，特從舊版補列如上。

1:1.33, 於此可見 2.66 適為 1.33 之二倍; 是即二氧化碳中與碳化合之氧之重量, 適為一氧化碳中與碳化合者之二倍。此其關係明顯簡單, 可以二氧化物及一氧化物之名稱別之。

第十七章 提要

碳有三種同素異形體: 金剛石、石墨及炭。

碳在常溫時不活潑, 惟高溫時則起燃燒。能與金屬及非金屬起化合。但不與酸類(除熱 HNO_3 或熱 H_2SO_4 外)或鹽基類起反應。為一種重要之還元劑。

二氧化碳由碳或碳化合物燃燒或腐敗而成。

製取之法:

- (1) 燃炭於空氣或氧氣中;
- (2) 酸類作用於碳酸鹽。

性質: 為無色之氣體, 微可溶於水, 有窒息作用, 但無毒。較空氣約重 1.5 倍。易於液化。將液體蒸發, 可得固體之二氧化碳。

檢驗: 不起燃燒; 於石灰水中起乳濁。與水化合成碳酸, 碳酸能與鹽基類起反應。

用於製碳酸飲料; 數種滅火器; 及製冰機, 又以作“乾冰”。

一氧化碳之生成:

- (1) 碳或碳化合物燃於有限之空氣中；
- (2) 將二氧化碳還元；
- (3) 溫熱硫酸與蟻酸作用。

性質：為無色氣體，幾無臭，稍輕於空氣，不溶於水。極毒。燃時舉藍色焰，生成二氧化碳。其還元劑之作用，能自燒熱之銅或鐵等金屬氧化物中奪取氧。

碳之氧化物之組成： 碳與氧之重量。

在二氧化碳中為 1 : 2.66；

在一氧化物中為 1 : 1.33。

碳之二種氧化物中氧之重量為 2 比 1。

問 題

1. 試舉碳之無定形體之名稱。
2. 吾人稱“鉛筆”，何以常引人誤會？
3. 石墨之所以適用於作 (a) 油漆；(b) 減摩料；(c) 大爐塗飾料，各利用其何種性質？
4. 碳之最有用之形體為何物？解釋之。碳之最貴重之形體為何物？
5. 二氧化碳存於空氣中之量，至多僅萬分之二。其意此物為不重要乎？解釋之。
6. 二氧化碳於大氣中之量如何能保持其幾近於恆定？
7. 試作二氧化碳之用途表，並就各項用途述其所憑賴之一種性質（或多種性質）。
8. 二氧化碳用以滅火，所恃之三種性質為何？
9. 汽水之瓶塞起！時，即起濺泡。如何證明其氣泡為二氧化碳？
10. 二氧化碳通過熱錳粉時，即生成氧化錳。其另一產物為何？

11. 酒精燃燒時生成二氧化碳。藉此可知酒精之組成否？
12. 在美國每年因一氧化碳而毒死之人有 3000 人。試解釋何以能毒死。若何可以防免之？
13. 試作一氧化碳之用途表，並就各項用途述其所憑賴之一種性質（或多種性質）。
14. 二種煤燃氣，一含一氧化碳 6%，一含 33%，何者較毒？何故？
15. 將硬煤加入煤火中，即有藍色火焰曳於火面。試解釋之。
- * * *
16. 檢驗碳酸鹽之法若何？
17. 古埃及王杜特·阿克·西門之墓陵開闢時，見有炭已歷三千年之久。此可表示碳之何種性質？
18. 抄錄下列字句並填出缺漏之字：碳之三種同素異形體為____、____及____。三者具有不同之物理____，但燃燒於充分之氧中，則皆生____。
19. 製造石墨時電爐內電流之功能為何？
20. 於電爐內製石墨時，極不純粹之煤，變而為 100% 純粹之石墨。此際煤之礦物雜質均成何物？
21. 由何種化學檢驗法，可以判別二氧化矽粉及炭粉？
22. 一種酸加入一種物料內而發生濺泡，此事可否即證明有二氧化碳存在？
23. 壓力加倍對於二氧化碳於水中之溶解度將有何影響？
24. 濺泡與沸騰如何可區別之？
25. 清石灰水一碟，置空氣中稍久，液面即生成薄層之白翳。試解釋之。
26. 二氧化碳之應用於冷藏，恃其何種性質？
27. 試將二氧化碳及一氧化碳之性質及用途，列成表格，以為對照。
28. 一氧化碳與氫，可用何種化學檢驗法區別之？
29. 所謂水煤氣，大致為氫與一氧化碳之混合物。何以水煤氣於取熱之功用上較佳於發光之功用？
30. 試舉前此已讀得之二種還元劑。
- * * *
31. 由碳酸鈣與過量之鹽酸作用，欲產生 88 克之二氧化碳，需碳酸鈣若干克？

32. 欲還元 40 克之氧化銅爲金屬銅，需炭若干克？
33. 燃燒含碳 80% 之焦煤 120 斤克，當生成二氧化碳若干體積（標準溫度）？
34. 欲令含碳 90% 之煤一噸完全燃燒，需氧若干噸？

進 究 題 材

家用取熱器具——試各自觀察家內廚房中之爐竈。繪一圖解，而指明每處所起之化學反應。家內房間之取暖法若何？試作全部略圖。有無一氧化碳逸入室內之虞？熱空氣火爐中火箱之襯裏如有毀損，結果將如何？

斐爾特海軍上將對於一氧化碳之經驗——何物產生此氣體？彼若何察覺之？彼之危險若何？(National Geographic Magazine, Oct. 1935).



第十八章

分子量及原子量

氣體之一致性——亞佛加特羅學說——其結論——氫分子有二原子——僅涉及氣體體積之問題——分子量——克分子體積——氣體體積之問題。

原子量之重要——由直接比較，由分子量，由化合量而測定原子量。原子價。度隆及柏希定律。同位元素。求化合物之式。

227. 秤衡原子——分子及原子爲物太小，無法直接秤衡，故應先測定其對於氧原子之比較重量。最初覺此事太不可能，惟經根據各種氣體之性質，而作極精密之推理，當可得其比較重量之近似值。此項重量實爲化學上之一部門即所謂分析化學之基礎也。

近年物理學家之從事原子結構研究者，對於一原子之絕對重量已能作極精密之測定。例如，由種種不同之方法，確定氫原子之重量爲 1.66×10^{-24} 克。惜關於此項工作之方法，不能詳述於此。

228. 氣體之一致性——由精密之實驗，知一切氣體在壓力下其作爲盡相似。例如某定量之氣體，如溫度不變，其體積

與壓力成反比例而變遷。此即波義耳定律¹也。實驗上，又證明一切氣體關於溫度之效應，作為亦盡相似。故如某定量之氣體，如壓力不變，其體積與絕對溫度²成正比例而變遷，即查理定律³也⁴。

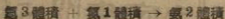
讀第六章由水氣之體積合成知



讀第十一章又見



細究由氫與氮直接化合製氮之作用，得下列之結果：



第 143 圖

亞佛加特羅 (1776—1856)
意大利杜林⁶之物理學教授

此等實驗的事實，皆足以解明給呂薩克定律：化學變化中所用或所生各氣體之體積，每可以小整數之比率表之。

229. 亞佛加特羅之解釋——意大利之名學者亞佛加特羅⁵ (第 143 圖)，因此等關於氣體作為上一致性之著例，於 1811 年得下列之解釋

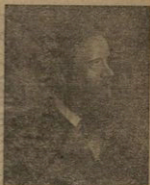
¹ Boyle's law. ² 絕對溫度 = 攝氏溫度 + 273°. ³ Law of Charles.

⁴ 此處教師可舉本書附錄所述之氣體定律一閱之。 ⁵ Amedeo Avogadro.

⁶ Turin.

亞氏假定等體積之氣體，在同樣之溫度及壓力情況下，含同數之分子。換言之，即：設溫度及壓力之情況相同，則 1 毛立之氫，所含分子之多少，適與 1 毛立之氧、氮、氯、氯化氫或其他任何氣體所含者相等。

此一有名之假說，初未被化學家所公認，直至另一意大利教授卡尼柴洛¹（第 144 圖）於 1858 年（亞氏死後二年）始說明此說之偉大有用。今則已認為化學上之一基本原理。



第 144 圖

卡尼柴洛 (1826—1910)

北意大利亞力山大²之化學教授

230. 由此項原理所得之結論——吾人當立加注意，此理論未嘗述及氣體 1 毛立中真實之分子數。惟可藉以得一簡單之方法，由比較氣體之密度，即每單位體積之重量，以比較氣體分子之重量。此點列表示之，當更瞭然：

氣	體	密度 (每立支數)	分子之比較重量
氫		0.09	1
氧		1.43	16
氮		1.25	14
氯	化 氫	1.64	18.2

¹ Stanislao Cannizzaro. ² Alessandria

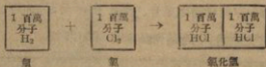
表中密度僅取約值 又以氫作為比較之標準，即以 0.09 除每一密度。因此可見第三行，即為各分子以氫分子為標準之比較重量。

231 氫分子含有二原子——由亞氏原理又得另一甚有趣味之結論，即氫每分子至少含有二原子。試觀其所以然。由氯化氫之合成實驗 (§ 139) 中，示



依亞氏之說，則必假定此時氫分子之數，與氯分子之數相同，而氯化氫之分子，為該數之二倍。設有一百萬氫分子；則必有一百萬氯分子及二百萬氯化氫分子。此等氯化氫之分子，每分子必至少含一氫原子。故綜計自一百萬氫分子中，得二百萬氫原子。此實驗表示氫每分子至少含二氫原子(H_2)。

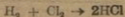
如以數個正方形，以代相等之體積，則此項關係，尤易想像而得(第 145 圖)：



第 145 圖 表等體積之氫與氯化合之圖解

由同樣之推理，可知氯分子亦至少含二原子。

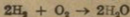
以下列方程式表此等事實：



此意即含 2 原子之氫一分子，加含 2 原子之氧一分子，生氯化氫 2 分子，各含氫 1 原子及氯 1 原子。

[註] 應知任何偶數，均可取以代二；惟因未見有氫分子分成二部分以上之反應，故可決其分子中必僅有二原子。

就水氣之合成 (§ 65)，見 2 體積之氫與 1 體積之氧化合而成 2 體積之水氣：



故由同樣之推理，可斷定氧分子含二原子 (O_2)；又研究氮之合成，可決知氮分子亦含二原子 (N_2)：



232. 關於氣體體積之問題——關於氣體互相反應之方程式，以分子體記之，有種種實際之利便，一即可得一極簡單之方法，以推算其間各氣體之體積也。

[例] 設欲求需氧 1 立所可燃燒之一氧化碳之體積。

先作方程式



等數之氣體分子，既占同等之體積（亞氏原理），則此方程式可讀作：



故氧 (O_2) 1 立，需一氧化碳 2 立，而生成二氧化碳 (CO_2) 2 立。

凡屬氣體，於方程式中各式前之係數，即表該物質之比較體積。

問 題

1. 二氧化碳為紅熱炭所還元之方程式如下：



而一氧化碳燃燒之方程式為



(a) 10 立之二氧化碳還元時，當生成一氧化碳若干體積？ (b) (a) 間中所生成之一氧化碳，燃燒時應需若干體積？

2. 50 毛立之氫燃於氯中時，生成氯化氫若干毛立？

3. 乙炔完全燃燒時，其化學作用由下方程式表之：



(a) 20 立之乙炔燃燒時，需氧若干立？ (b) 生成二氧化碳若干立？

4. 在極高溫度時，可由氮與氧依下方程式直接化合而生成一氧化氮(NO)：



欲生成一氧化氮 10 立方尺應需空氣若干立方尺？ (假定空氣中五分之一為氧)。

5. 酒精($\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$) 蒸氣完全燃於氧氣中時，依下方程式生成二氧化碳及水蒸氣：



(a) 20 立之酒精蒸氣，燃燒時需氧若干立？ (b) 此作用中當生成二氧化碳若干立？

233. 分子量之標準——適見氧分子含有二原子(O_2)。又前述 (§ 77) 化學家一致取氧之原子量 16.000 為原子量之標準。於是氧之分子量，當恰為 32.000；是為分子量之標準。又記及設已知某氣態物質之式，則立可由其原子之重量相加，而推算出其分子量。例如，氯化氫之式為 HCl，故其分子量為 1.008 + 35.46，即 36.468；乙炔之式為 C_2H_2 ，其分子量為 $2 \times 12.000 + 2 \times 1.008$ ，即 26.016。

234. 克分子體積¹——化學家用一種氣體，恆取其以分子

¹ gram-molecular volume.

量爲單位之克數，因稱此重量爲克分子重量¹。故如 32 克爲氧之克分子重量。

32 克之氧在標準情況下佔有體積若干？一立之氧，重約 1.43 克（第 146 圖），是則在標準情況下須 $\frac{32}{1.43}$ 或 22.4 立之氧，始重 32 克。任何氣體，以其密度除其分子量，恆得約 22.4 立。故如：

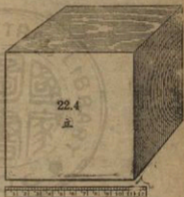
H₂ 2 克占 22.4 立

CO₂ 44 克占 22.4 立

HCl 36.5 克占 22.4 立

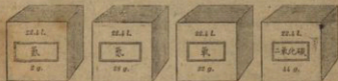
NH₃ 17 克占 22.4 立

故可斷言：凡氣體一克分子重量，均佔有 22.4 立之體積（標準溫壓）。



第 146 圖 氣體之克分子體積
（約爲 11 英寸之立方體）

此 22.4 立之氣體體積（第 147 圖），對於化學家在實驗室內至爲重要，蓋可藉以得簡捷之



第 147 圖 任何氣體占 22.4 立之克分子重量

¹ gram-molecular, or molar, weight.

方法，以計算凡可以氣態秤衡之物質之分子量也。祇須由某定體積在標準情況下之重量，以推算 22.4 立應重若干克。故又可斷言：凡氣體（在 0°C. 及 760 毫米壓力），22.4 立之重量克數，等於該氣體之分子量。

[例] 二氧化碳每立重約 1.98 克；故其 22.4 立當重 22.4×1.98 ，即約 44 克。於是二氧化碳之分子量約為 44。

又氮每立重約 1.25 克；故其 22.4 立當重 22.4×1.25 ，即約 28 克。於是氮之分子量約為 28。

問題

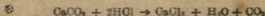
1. 二氧化碳 20 立之重量為幾何？
2. 設沼氣一立，於標準情況下重 0.716 克，問沼氣之分子量為何？
3. 某種氯化氫在氣態時之密度於標準情況下為每立 1.27 克。其分子量為何？
4. 設一氧化碳之分子式為 CO。試推算其於標準情況下之密度（每立克數）。
5. 設一氧化二氮之分子量為 44，問此氣體之密度（每立克數）約值為何？
6. 由附錄中所列之氣體密度表，試推算下列各氣體之分子量：(a) 乙炔；(b) 氫；(c) 一氧化碳；(d) 硫化氫；(e) 二氧化硫。
7. 氮之密度在標準情況下為每立 0.178 克，其原子量為 4.00。問一個氮分子，含有若干原子？
8. 試計算下列各氣體一立之重量（標準溫壓）：(a) 氮(NH₃)；(b) 二氧化硫 SO₂；(c) 丙烷(C₃H₈)。
9. 試將下列諸氣體，依其密度增加之次序排列之：CO；NH₃；SO₂；CH₄；Cl₂；CO₂；O₂。
10. 設有一種氣體，其 150 毫立於 18°C. 及 752 毫米時重 1.50 克，試求其分子量（參閱附錄氣體定律）。

235. 關於重量與體積之問題——問題有並涉及化學反應

中所用或所生固體或液體物質之重量與氣體之體積者。利用克分子體積甚易解答之。

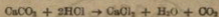
[例] 大理石 2 仟克為鹽酸所作用，可得標準情況下之二氧化碳若干立？試依僅涉及重量之問題所用之常法進行。

(1) 作完全之方程式：



(2) 將真實之重量及體積，記於各式之上：

$$2000 \text{ 克} \qquad \qquad \qquad x \text{ 立}$$



(3) 將式量及克分子體積記於下：

$$2000 \text{ 克} \qquad \qquad \qquad x \text{ 立}$$



$$100 \text{ 克} \qquad \qquad \qquad 22.4 \text{ 立}$$

(4) 作分數方程式：

$$\frac{2000}{100} = \frac{x}{22.4}$$

(5) 解： $100x = 2000 \times 22.4$

$$x = \frac{2000 \times 22.4}{100} = 448 \text{ 立} \quad [\text{答數}]$$

[校核] 2000 克為 100 之二十倍，故其答數當料其為約 440 立。

236. 關於重量與體積之又一例題——在標準情況下 10.0

立之氫能還元若干克之磁性氧化鐵(Fe_3O_4)?

$$x \text{ 克} \qquad 10 \text{ 立}$$



$$(168 + 64) \quad (4 \times 22.4)$$

$$232 \text{ 克} \qquad 89.6 \text{ 立}$$

$$\frac{x}{232} = \frac{10}{89.6}$$

$$x = \frac{10 \times 232}{89.6} = 25.9 \text{ 克} \quad [\text{答數}]$$

[校核] 10 立約為 89.6 立之 $\frac{1}{9}$ ，故當料其 x 約為 25 克。

[註] 在固體及液體，可照常記其式量；惟如為氣體，則記其立數，即分子數乘 22.4。

問 題

1. 欲生二氧化碳 10 立，應需純粹石灰石(CaCO_3) 若干克？
2. 如用稀硫酸與鋅作用，欲生氫 100 立（於 0°C . 及 760 毫米時量計），則應需鋅重量若干？
3. 如用稀鹽酸，則欲生同體積之氫，應需鋅重量若干？
4. 電解 15 克之水，可得氫體積若干（在標準情況下量計）？
5. 欲還元 100 克之氧化銅(CuO)，需氫體積若干（在標準情況下量計）？
6. 用鋅 10 克或鎂 10 克自鹽酸中釋出氫，何者所得體積較大？較大幾何？
7. 一氫氣發生器內盛有鹽酸及過量之鋅，在標準情況下產生 11.2 立之氫。此外不復見有何反應之產物。何故？同時產生其他何種物質？其重量為幾何？
8. 欲生在標準狀況下 44.8 毛立之二氧化碳，應需燒去純炭重若干？
9. 滅火器中酸性碳酸鈉 1 仟克，可發生二氧化碳體積若干（在標準情況下量計）？其方程式為

$$2\text{NaHCO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow 2\text{CO}_2 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O} + \text{Na}_2\text{SO}_4$$
10. 欲用鋅自硫酸中取代而得在 15°C . 及 745 毫米時 10 立之氫，應需鋅重若干（參閱附錄氣體定律）。

原 子 量¹

237. 原子量何以重要——前見 (§ 103) 化學式在化學方程

¹ 本章此一部分較為繁雜，不妨展緩講授。

式內有量的意義，對於工業上非常重要。元素原子量之精確測定，實為整個定量化學分析之基礎。水一分子之何以表以 H_2O ，硫酸一分子之表以 H_2SO_4 ，乙炔氣一分子之表以 C_2H_2 ，前此尚未舉示實驗的證據，以解釋其所以然。茲當討論者，第一為元素之原子量若何由實驗測定之，第二為如何利用此等原子量以求化合物之式。

238. 藉直接比較以求原子量——亞佛加特羅原理之另一重要結果，即與吾人以計算原子之比較重量——即原子量——之直接方法。前見氧分子重於氫分子約 16 倍，又知氧分子及氫分子均各有二原子。故吾人還可稱氧原子重於氫原子約 16 倍。氧之原子量既作為 16，而作為標準，故氫之原子量為 1.008。

同樣，可推算氮之原子量為 14，氯為 35.5。最初由獲得 22.4 立之重量而測知其分子量。繼知此等分子各含二原子，則取所測得分子量之半，即得原子量。惜此法僅能適用於凡可得氣態之元素。

239. 原子量與化合量——分析氯化氫，當知氯 35.46 克與氫 1.008 克相化合。此 35.46 之數值，化學家稱為氯之化合量¹或當量²。元素之化合量或當量云者，乃該元素與 1.008 克

¹ combining weight. ² equivalent weight.

之氫化合或取代之重量也。於此立可見：此處化合量實與氯之原子量相等，該原子量，前已由比較元素的氣體氯與氫之密度而測定。實則此處化合量必為其原子量，蓋氯化氫(HCl)一分子，僅由氫一原子與氯一原子相化合而成者也。此法較比較密度之法更為精準。

特元素之化合量有並不等於其原子量者。分析水(§ 67)可知氫重量 1.008 分與氧 8 分相化合，故氧之化合量為 8，即其原子量之半。此蓋因氧一原子(16)與氫二原子(2.016)相化合之故。事實上元素之原子量，一般皆等於其化合量，或為化合量之倍數。就氧而言，其倍數為 2。此時當見此項倍數即為元素之原子價。

試就一種元素不與氫化合，而僅取代之者言之。即如鈉，其化合量可測定如下：設置金屬鈉於水中，即生成氫及氫氧化鈉。此項實驗，如以定量為之，則當見 23.00 克之鈉，取代 1.008 克之氫。故鈉之化合量為 23.00。

240. 化合量之測定——此處每易發生問題，凡不與氫化合或取代之元素，其化合量究若何測定之？分析黑色氧化銅，知係 31.8 克之銅與 8.00 克之氧相化合。是即氧之化合量(8.00 克)與銅 31.8 克化合也；因此深信銅與氫化合時，當有 31.8 克之銅與 1.008 克之氫相化合。故銅之化合量為 31.8。

大凡不與氫化合或取代之元素，其化合（或反應）量，可求其與別一化合量已知之元素化合之重量，以測定之。

241 原子量之精確測定——元素之化合量，或反應量，可於實驗室內極精密測定之。測原子量之方法，前已述求氣體之密度一法（§ 238）。惟此法殊難得其準確。求元素之精確原子量，祇須十分精細測其化合量或反應量，而後以某一小整數乘之，適使其結果與約值相符合。化學家因多種理由，覺以氧之原子量恰作 16.00，最為利便，如是使氫之原子量成爲 1.008。



第 148 圖 禮查(1868-1928)

前美國哈佛大學化學教授。

對於原子量之研究工作，

曾獲得諾貝爾獎金。

是則此等原子量之數值，當均藉藉於化合物之精密分析。此項實驗工作必須極端謹慎而非常之精確。首就原子量作有系統的研究之化學家，柏濟力烏斯其一也。柏氏之法，經其後之化學家大加修改，而今日所公認之原子量，實乃經德濟平勞之實驗之結果。禮查¹（第 148 圖）乃近代關於此方面研究之先進化學家。

242. 由實驗求原子價——讀上文，既知元素之原子量，或其化合量相同，或為其倍數。乘化合量以得原子量之因數，是為原子價。例如，鋅之化合量為 32.7，其原子量為 65.4。

¹ Theodore William Richards.

鋅之原子價即為二。又鋁之化合量為 9.00，其原子量為 27.0，故其原子價為三。換言之，

$$\text{原子量} = \text{化合量} \times \text{原子價}$$

反之，如已有元素之化合量而欲得其原子量，所須知者即為其原子價。

243. 度隆及柏第定律¹——此二法國化學家發見固體元素之原子量乘以比熱²，一般皆等於 6.4。

$$\text{原子量} \times \text{比熱} = 6.4 \text{ (約值)}$$

此僅為一極粗略之定律，惟吾人藉此以比熱除 6.4，可得原子量之約值。於是如以正確之化合量除此原子量之約值，即得約略之原子價。惟吾人知原子價為整數。故取其最近似之整數作為真確之原子價。最後以此真確之原子價乘正確之化合量，其積數即為原子量矣。

244. 元素為混合物。同位元素——上所論者全屬假定一元素之一切原子均相類似。惟此點今已知其不然矣。依今日之學說，元素多數係數種不同之原子所組成，惟所謂不同者，僅在原子之比較質量。故吾人所有此等元素之原子量，實為平均數。某一元素之各不同種類，稱為同位元素³或同位素。此等

¹ Dulong and Petit's law. ² specific heat. 物質之比熱，等於該物 1 克昇高溫度攝氏 1 度時所需之卡數。水 1 克昇高溫度 1°C，所需熱量為 1 卡。
³ isotope.

同位素，於一切化學反應上均相同，故對於實用上，元素之作為宛然一致。

同位元素存在之證據，首由研究放射性物質 (§ 561) 而得，其後物理學家恩斯吞¹ (第 149 圖) 發明比較各個原子之質量之方法，因而發見許多普通元素之同位元素。例如氯之原子量為 35.46，見其為原子量 35 及 37 二種同位元素之混合物。

下表舉列數種元素及其依照恩斯吞所得之同位元素：



第 149 圖 恩斯吞在卡份狄士實驗室內
用其質量分光照相器工作情形

¹ Francis William Aston (1877—) .

元 素	原 子 量	同 位 元 素 之 最 少 數	同 位 元 素 之 原 子 量 (依 強 弱 之 次 序)
氫	6.94	2	7, 6
碳	10.8	2	11, 10
氮	20.2	2	20, 22
氧	35.46	2	35, 37
溴	79.92	2	79, 81

由上表可見各個同位元素之原子量均甚近整數。

實則遠在 1815 年柏勞特¹即已借言一切化學元素均係由氫原子團所構成。今日吾人則認爲一切元素之原子均由電子、質子、及中子所構成。電子之重量既極微渺，可略而不計，則原子之重量必來自質子及中子。惟質子爲氫原子之核心，而中子之重量與氫原子同。故今已重復回至與柏勞特學說極相似之途徑矣。

245. 確定化合物之式——欲求原子量之精準數值，須具極精嫻之技術及堅忍之精神。在大多數之吾人，所重要者，則爲學習使用原子量。

原子量之一極重要之用途，即在求化合物之式，試就確定水，硫酸及乙炔等之式以解明之。

水。其百分組成求得如次：氫 11.19%，氧 88.81%。由實驗又求得其分子量近於 18。於是解之如下：

	百分組成		原子量		原子比
氫.....	11.19	÷	1	=	11.2
氧.....	88.81	÷	16	=	5.56

¹ Prout.

以原子量除百分率（重量），所得之商，即為每種原子之比數。假定分子中有一個氧原子，則同時必有 2 個氫原子。換言之，即以第三行中最小之商數除各商數也。即如 $11.2 \div 5.55 = 2$ 。是故，水之最簡式為 H_2O 。由此得分子量 $2 + 16$ 即 18，與所舉實驗的數值相當。

硫酸。 設百分組成爲：氫 2.04%，硫 32.65%，氧 65.31%。

	百分組成		原子量		原子比
氫.....	2.04	÷	1	=	2.04
硫.....	32.65	÷	32	=	1.02
氧.....	65.31	÷	16	=	4.08

此等商數顯與分子中各元素原子之數爲同一之比率。即計有氫 2 原子 ($2.04 \div 1.02$)，硫 1 原子 ($1.02 \div 1.02$)，及氧 4 原子 ($4.08 \div 1.02$) 也；而硫酸之最簡式爲 H_2SO_4 。此處其分子量甚難測得，故即取認此最簡式。

乙炔。 設乙炔之克分子量爲 26.02¹，而含 92.31% 之碳，其餘爲氫。欲求乙炔之式，可解之如下：

	百分組成		原子量		原子比
碳.....	92.3	÷	12	=	7.7
氫.....	7.7	÷	1	=	7.7

最簡式當爲 CH。惟如是則 CH 之分子量，當爲 13。因此，欲與實驗值 26.02 相符，其式勢必加倍。故乙炔之式爲 C_2H_2 。

¹ 乙炔之密度爲每立 1.163 克，故 22.4 立重 26.02 克。

問題

1. 鈉之化合物含 32.69% 其比熱為 0.094。試推算其近似原子量。
2. 某氣體含氮 30.4%，及氧 69.6%。問可用以表其組成之最簡式為何？
3. 分析某化合物，知係：氮 0.84%；碳 10.05%；氫 89.11%。問表其組成之最簡式為何？
4. 某種磷化合物，以重量計，含：磷 52.18%；氮 13.04%；氧 34.78%。問其最簡式為何？
5. 一種礦石分析結果如下：鈣 84.82%；氧 15.17%。試確定其最簡式。
6. 一種銅礦之組成為：銅 79.45%；硫 20.32%。問其最簡式為何？
7. 分析某一物質，知係碳 80% 及氫 20%。其分子量求得為 39。問其式為何？
8. 分析某一氣體，知其組成如下：碳 73.8%；氮 8.7%；氫 17.5%。其分子量求得為 100.4。試求此化合物之式。
9. 某氣體 1 立於標準情況下重 0.72 克。由碳 75% 及氮 25% 所組成。試計算其分子量及其式。
10. 某化合物求得其含碳 52.3% 及氮 7.7%，而知其蒸氣 1.10 克在標準情況下占有 314 毫升。問其式為何？
11. 分析氮氣體，知其 82.4% 為氮，其餘為氫。試推算氮之化合物。
12. 為測定問題 3 中所用之化合物之分子量，作一實驗，知該物質 0.25 克所生之氣體，在 20°C. 及 740 毫米下於水面上集取時，得 53.0 毫升之氣體。試計算該物質之克分子量，並依此修改問題 3 之答案。
13. 由實驗知某化合物之蒸氣 500 毫升重 2.33 克。該化合物含碳 72%，氮 12%，氧 16%。試確定其式。
14. 將問題 4 中之化合物加熱至 150°C.，見其所生之氣體 185 毫升重 0.247 克。(a) 其克分子量為何？(b) 該化合物之式為何？

第十八章 提要

一切氣體之一致性：

某量之氣體，如溫度不變，其體積與壓力成反比例（波義耳定律）。

某量氣體，如壓力不變，其體積與絕對溫度成正比例（查理定律）。

絕對溫度 = 攝氏溫度 + 273°。

化學反應中所用及所生氣體之體積，每可以小整數之比率表出之（給呂薩克定律）。

亞佛加特羅原理：等體積之氣體，在同樣之溫度及壓力情況下含同數之分子。

由此原理之結論，可斷定氫、氧、氮、氣諸分子均各含二個原子。

氣體之比較體積，由方程式中氣體分子之係數表之。

物質之分子量，為其分子與氧分子之重量 32 比較而得之重量數值。

任何氣體之克分子重量，占 22.4 立之體積。

克分子重量 = 氣體在標準情況下 22.4 立之重量克數。

元素之原子量及表其原子之比較重量之數值。以氧之原子量(16)作為標準。

元素之化合量或當量，乃該元素與氫 1 克（較精確為 1.008 克）化合或取代之重量。

原子量或等於化合量，或為其倍數。

原子量 = 化合量 × 原子價。

原子量 × 比熱 = 6.4 (約值)。

同位元素乃同一元素其原子量略異而化學作為相似之諸異體。

由百分組成求分子式：以每元素之原子量除其百分率；其商即為每種原子之比數。參照分子量，以求其當用最簡式之幾倍。

問題

1. 試作 (a) 分子量及 (b) 原子量二名詞之定義。
2. 原子之重量何以不表作若干克？
3. 所謂氯之原子量為 35.5，其分子量為 71，試精確說明其意義為何。
4. 原子量與化合量之區別為何？
5. 何者之例中原子量等於分子量？
6. 原子量與分子量之區別為何？
7. 何者之例中原子量等於化合量？
8. 化合量有時係指當量。試解釋此處之所謂“當量”。
9. 何以取氧原子作為原子量之標準，而不取氫原子？
10. 精確之原子量表何以須時加訂正？
11. 尋求構成氯等元素之同位元素，何以感受困難？
12. 本書內謂“原子量 = 化合量 × 原子價”。試用鋁為例，解釋其何以為確實。
13. 化學家測定元素之化合量，何以能較氣體之分子量為精確？
14. 亞佛加特羅原理如何作為測定 (a) 分子量及 (b) 原子量之根據？

15. 氧 8 克與氫 1.008 克相化合；鈉 23 克取代同重量之氫；鈣 12 克取代同重量之氫，此皆實驗之事實。(a) 此等數值對於各元素表其何事？(b) 其對於此等元素之原子量有何關係？

進 究 題 材

原子量之精確測定——最近關於原子量測定之方法，涉及許多實驗上之注意；然其基礎的化學事實，則極簡單。參閱摩塞¹對於氫及氧之研究 (Smithsonian Contributions, No. 980)，及禮查對於鋁及銀之研究 (Carnegie Publication, No. 69)。

第一章至第十八章總複習題

1. 給呂薩克定律中對於溫度及壓力作何假定？
2. 試作下列名詞之定義，並舉例明之：(a) 懸媒；(b) 懸散；(c) 同位元素；(d) 電解；(e) 核心。
3. 硫化氫比之一氧化碳為危險性較少之毒物，試解釋之。
4. 碳之各種異形體如何可證明其實皆為碳？
5. 試約述大氣中氮與氧之分子比較。
6. 由水之分解如何可說明其中氫與氧之比較體積？
7. 試區別(a) 氫離子，氫原子與氫分子；(b) 氫離子，氫原子，與氫分子。
8. 試作下列各物質之式：(a) 氯化鎂；(b) 次氯酸鈣；(c) 酸性磷酸鈣；(d) 氫酸鉍；(e) 酸性碳酸鉀。
9. 試就下列反應，用分子式作完全之方程式：(a) (熱) 鋅與水(蒸氣)；(b) 氯化鋅與硫酸；(c) 鎂與鹽酸；(d) 氫氧化鈉與硫酸；(e) 氯化鋁與硫酸鈣。
10. 如何可“自”成鹽或一種酸？如何可“自”鎂製成一種鹽基？酸與鹽基相遇時起何事故？試作以上所起諸反應之方程式。

M. 試簡述科學方法之步驟。

¹ Edward W. Morley (1833-1923).

12. 試說明一完備之水循環何以可例解自然界中二氧化碳及氧之循環。
13. (a)試作酸、鹽基、鹽之定義；(b)試作方程式以表製造此等物質每類一種之方法。
14. 一切元素皆可使之呈現三種物理狀態否？一切化合物皆可否？解釋之。
15. 使吾人認氮分子含有二原子之事實及理論為何？
16. 試述使吾人認氧分子含有二原子之事實及理論。
17. 如無定形磷及斜方形磷兩者均成粉狀混合一起，如何可設法分離之？
18. 不穩定酸與弱酸間之區別為何？碳酸既為不穩定酸又為弱酸。試解釋之。
19. 普利斯特利於 1774 年發見氧。彼如何告成此事？彼明瞭其工作之意義否？試解釋之。
20. 就物質之電子說之觀點而言，金屬與非金屬間之區別為何？
21. 動物在一氧化碳及二氧化碳氣體中均足斃命。二者致死之原因相同否？試解釋之。
22. 試作方程式以表二氧化碳由下列各物之生成：(a)硫；(b)硫酸；(c)黃鐵礦；(d)一種亞硫酸鹽。
23. 二氧化碳通過一種鹽基之溶液時，生成何物？試列其方程式。
24. 由何種化學檢驗可以鑑定 (a)氯化鈉；(b)亞硫酸鈉；(c)硫酸鈉？
25. 試作硫酸作用於酸性碳酸鈉之方程式。由此項方程式評定何以二氧化碳滅火機中用酸性碳酸鈉而不用碳酸鹽。
26. 試作熱濃硫酸與下列各物反應之方程式：(a)銅；(b)銀；(c)鐵。
27. 試就迄今已讀得之各種物劑作成一表：(a)漂白劑；(b)氧化劑；(c)還元劑。
28. 試就原子結構學說解釋：(a)鈉與氯化合時起何事故；(b)氮、氧、及氫之分子何以均為一原子的。
29. (a)波義耳定律之發見，適在 1660 年；(b)物質不滅定律約在 1780 年；(c)能不滅定律適至 1842 年。試解釋此項時期之意義。
30. 試將 SO_2 , NaHSO_4 , HBr , PbO , Ca(OH)_2 , P_2O_5 , H_3PO_4 , NH_4OH , MnO_2 , CO_2 諸化合物按照下列品目類分之：(a)酸類；(b)鹽基類；(c)中性鹽；(d)酸性鹽；(e)酸酐；(f)氧化物。

31. 今有二硫化碳燃於空氣中，生成二氧化碳一立。問產生二氧化碳若干立？
32. 設有磷化氫二立，於充足之空氣中燃燒，當生成二氧化硫若干立？此處應用何定律？
33. 製取氧 134.4 立（標準溫壓），應需氫酸鉀重若干？
34. 欲令 160 克之一氧化銅(CuO)還元成金屬銅，應需乾燥之氫（標準溫壓）若干體積？
35. 試將下列各式之氣體，依照密度之漸次排列之：(a) NH_3 ；(b) CO ；(c) CH_4 ；(d) He ；(e) NO 。
36. 氫一立在標準情況下重 1.78 克。其原子量為 39.9。問一個氫分子中含原子若干？
37. 假定空氣 22.4 立重約 29 克。試由硫化氫之式推算其分子量，並將其密度與空氣之密度比較之。
38. 某種氣體化合物半立重 1.13 克。分析此化合物，知其含碳 23.8%，氫 5.9%，及氮 70.3%。試計算其分子量及其式。
39. 由實驗知某氣體（標準溫壓）250 毫立重 0.49 克。此氣體含碳 27.8% 及氧 72.7%。試確定其真實之式。
40. 欲由觸媒法製含 H_2SO_4 16% 之濃硫酸（比重 1.84）一立，應需硫重若干？

第十九章

氮及大氣¹

氮之重要——由空氣及分解化合物以製氮——性質。空氣乃一種混合物——液化——氮之工業用途。

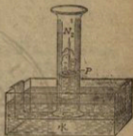
空氣中之稀有氣體——氮之用途。成層圈。空氣之組成——二氧化碳在自然界中之任務——惡劣空氣中之雜質——新鮮空氣及空氣調節。

246. 氮之重要——空氣中約五分之一為氮，已見前述（第四章）；餘者為何物？曰，餘者之氣體，幾盡屬氮。某數種礦物中，亦略有氮存在，與他元素化合，如硝石即是。氮化合物為人生之要素。一切有生命物質及其腐敗後之一切產物中，皆存之。再如吾人食物之寶貴成分為蛋白質，其中含多量之化合氮。土壤及肥料之供作植物之食料，亦全視其所含之氮量而定其功用。較近各種爆發藥物，如火藥棉，硝酸甘油，炸藥等，均為不穩定之氮化合物。又若氮及硝酸等之氮化合物，尤於一國之工業佔極重要之地位。氮之化合物之重要既如上述，故當另章詳論之（第二十及二十一章）；今茲所論者，僅及氮元素之本身及空氣耳。

¹ 以下十八章不必全讀。視各校當地之需要及興趣選擇可也。

247. 自空氣製氮——猶記 (§ 33) 拉瓦錫發見空氣中含有氧，而令與水銀相化合以去除之。惟如取磷燃燒，則氧之去除，遠較迅速。

取黃磷(小心措乾)一塊，置瓷坩堝中而承於木塞上，將木塞浮於水槽內之水面。用熱鐵絲燒灼之，同時取玻璃筒急速罩上燃燒之固體，如第 150 圖所示。磷燃於筒內有限之空氣中，生濃厚之白烟，即五氧化磷(P_2O_5)，與燃於純氧中相同。於是將筒放置少時，令其冷卻，而使含有磷之氧化物極細固體粒子之烟，可溶於水中。此時當見水昇入筒中約及五分之一，取空氣中與磷化合之氧之地位而代之。設以點着之燭火伸入筒內氣體中，即立見熄滅。此餘剩之氣體，蓋不能維持燃燒者也。



第 150 圖

磷於空氣中，餘剩氮。

此不活潑氣體，拉瓦錫名之為 azote，意其不能維持生命也。嗣以其存於硝石¹中，遂名曰 nitrogen。

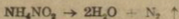
吾國譯稱淡氣或氮，則取其化合性之淡然，兼指沖淡空氣中之氧之意。動物不能於氮中生存，非以其有何毒性也，祇因動物必需遊離之氧耳。其於氮中之窒息悶死，與溺死於水中正相等。

248. 實驗室中製取純氮——1894 年以前，化學家均以為自空氣中除去所有之氧及常有存在之少量二氧化碳，即可製得純粹之氮。但累利²及拉姆賽³二人發見此種氮中含有約百分

¹ niter, 為 salt-peter 之別名。 ² Sir William Ramsay. ³ Lord Rayleigh (1842—1919), 英國物理學家。

之一之雜質。是乃所謂“稀有氣體”，即氫、氦、氖、氬、氙也。

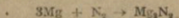
實驗室中製取純氮，最簡便之法，將一種氮之化合物，即亞硝酸銨， NH_4NO_2 ，加熱可矣。此物分解成氮及水：



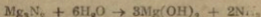
然因亞硝酸銨為不穩定之固體，故每用亞硝酸鈉與氯化銨之混合物以代之。

工業用氮之主要來源為液體空氣。令此液體蒸發，即因氮較氧易於揮發（即沸點較低），逸出較速，而餘存幾純粹之氧。此二產物（氧及氮）於工業上均有價值。

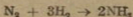
249. 物理性及化學性——氮無色、味、臭，如氧及氫然。惟其他性質則與後二者絕異。例如不起燃燒，亦不助燃。實際其惟一顯而易見之特性，即為不易參加化學反應。然有數種元素，如熱至適當溫度，氮固未嘗不能與之化合，特較緩耳。例如與紅熱之鎂化合，生成鎂與氮之化合物，稱為氮化鎂：



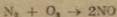
氮化鎂為水所作用時，則釋出氮：



然尚有一較直接之方法，即用一種適當之觸媒。因而氮可與氫在稍高之溫度時即起化合而成氨氣：



如令電火花通過氮與氧之混合物，則氮當與氧化合而成氮之數種氧化物：



此二反應進行雖甚困難，然近年在工業上已佔有重要地位，蓋可藉以令空氣中之遊離氮一變而為氮之化合物也。氮之化合物，又為植物生活之要素，故其自空氣中氮之製造，成為近代化學上異常重要之問題。

250. 何以認空氣為混合物——前已論及 (§ 18) 混合物與化合物間之區別，茲當一述空氣中之氧及氮，並非化學的化合。空氣實乃此二氣體及極少量之其他數種氣體之混合物耳。明示空氣為混合物而非化合物之證據，實甚繁多。

(1) 第一點，純粹之氮及氧可以混合而成“人造空氣”，幾與尋常之空氣全同。二者混合時，既不發熱亦無化學反應之其他徵象。此項人造空氣中各氣體之比例，大可變更，而無傷其產物之化學性。設氧與氮為化合者，則其化合時必有一定之比例矣。

(2) 第二點，水可溶解空氣。如將水煮沸，驅出水中之空氣而分析之，則見其所含之氧較尋常之空氣中約多二倍。氧較氮易溶於水中，故其溶解較多。設氧與氮為化合者，則溶解之氣體必仍具與空氣相同之組成矣。

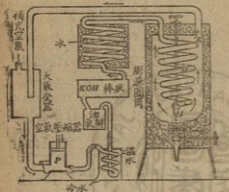
(3) 最後，純以物理方法即可將空氣分離成各成分。注將空氣液化而後小心煮沸，蒸去較易揮發之氣。設空氣為一化合物，則全體當盡於同溫度時沸騰矣。

251. 液體空氣如何製得——氣體雖在壓力下亦必須冷至某定溫度以下，始能化成液體。此即所謂臨界溫度¹，各種氣體

¹critical temperature.

與不相同。在氧及氮，其臨界溫度過低，致在常溫時雖施任何大壓力，終不能使之液化。欲使空氣液化，須令其冷至極低之溫度，同時施加高壓力。此項操作作用構造如第 151 圖之裝置以

規模上為之。



第 151 圖 液體空氣製造機主要各部之要解

取除其此項之熱，即令膨脹之氣體在圓筒內回流經過高壓蛇管 D 之外圍可矣。於是將冷而膨脹之空氣回至抽機 P ，再行壓縮。如是反覆進行。最後氣體因本身之一再膨脹，而冷至極低之溫度，終於液化。集於容器 R 中，可隨時取出之。

上述空氣亦由壓力及低溫之合力而液化，如其他多種氣體然。液體空氣實主要為液體氮（沸點 $-195.7^{\circ}\text{C}.$ ¹）與液體氧（沸點 $-182.9^{\circ}\text{C}.$ ¹）之混合物。工業上得令較易揮發之氮與氧相分離。工業用氧，即由此法製造而壓入鋼筒中。氮亦即由同法以大規模製之（第 152 圖）。

252. 液體空氣之實驗——液體空氣今已成為一種商品，可

¹ 此亦即各該氣體變為液體之溫度。



第 152 圖 將空氣液化以製氮之工廠。注意圖中多數之影圈圓筒。

以購得。然如以之傾入尋常之玻璃器中，即立隔玻璃吸取充分之熱，足令完全沸去。故祇能於特種構造之器具中貯藏之或輸運之，即所謂德華瓶¹（第 153 圖）是也。此瓶為二重之玻璃瓶，其中間之空層，用真空抽機抽去空氣。液體空氣盛於此種瓶中，其四周為真空，真空導熱至緩，故液體不易蒸發。如欲再防止其蒸發，則每於瓶上鍍銀一層，可使熱自外層反射而去。此瓶更小心裝於錫有毛氈等不良導體之籃中，以防有熱自外方竄入。



第 153 圖 德華瓶

¹ Dewar flask, 英化學家 Sir James Dewar (1842—1923) 所發明。

尋常之物冷至液體空氣之溫度，每呈特種之性質。例如設將小橡皮球浸液體空氣後，而擲之地上，即裂成多片，有如玻璃然。同樣，導過液體空氣之橡皮管，不久即成鬆脆而裂成碎片。他如花草，浸於液體空氣中，即凝成堅塊，取出之後，即極鬆脆。設將燃燒之木片伸入液體空氣中，則可繼續燃燒。氫或煤氣之火焰，浸入液體空氣液面之下，亦依然燃燒，而所生之水，則起凝結。

253. 氮之數項用途——有數種電燈泡中均用氮。以其性不活潑，不致使燈中之白熱絲起氧化也。水銀溫度計之用於300。至500°C.之溫度者，管中水銀上方之空間內，每用壓力裝入氮。如此則雖達水銀之正常沸點(357°C.)以上之溫度亦可防免水銀之沸騰。遊離之氮又用以製硝酸、銨及數種含氮肥料(§294)，為量至鉅。

問 題

1. 氮何以對於生命有關重要?
2. 動物居於純粹氮之氣團中，何故是以致死?
3. 氮化合物之在礦物中何以如此之少?
4. 試述自空氣中取除氧氣之三種方法。
5. 試詳述測定空氣中氧之百分成分之實驗。
6. 由何種化學檢驗可以區別氮與二氧化碳?
7. 盛液體空氣之瓶何以不用緊密之塞?
8. 如將盛液體空氣之茶壺，置諸冰塊上，液體即製成沸騰(第154圖)。試

解釋之。

9. 試作下列諸反應之方程式：(a) 氮與鎂化合；(b) 黃磷自空氣中燃去氧；(c) 二氧化碳與石灰水發生白色沈澱。

10. 氫氧相之火燭較用煤氣及空氣之噴燈之火燭為熱，知其所以然否？試解釋之（見第五章）。

254. 大氣中之稀有氣體¹——

空氣中存有五種為量極少之元素



第 154 圖

茶壺中液體空氣於水塊上沸騰

——氦、氖、氬、氪、氙——氬猶為五種中之最多者，存量僅及體



第 155 圖 拉姆賽 (1852—1916)

英化學家，發見空氣中之稀有氣體。

積上 1% 中之 0.94。其他四種總計不及空氣之 0.002%。氬最初於 1894 年為拉姆賽（第 155 圖）及累利所發見。二氏用化學方法自空氣中除去所有之氧及氮，其手續至為費時而艱難。其後始知可由空氣液化以製取氬氣，較為簡易。其餘四稀有元素存量過微，其遊離與探討乃極久長而慘澹之研究工作。

¹ rare gases.

此五種元素均為非常不活潑之物質。至今除少數特例外，未能令其參加何種化學反應。因氫之此種惰性，常用於普通之“充氣”電燈泡中以代氮。氮及氫又皆足以防免燈泡因燈絲上鎢之蒸發而變黯。此等惰性氣體能令燈絲適用於較高之溫度。其意即可得較白之燈光及較大之效能也。



第 156 圖 裝氫之款式飛艇

今日炫耀街市使用甚廣之霓虹燈(氖燈)，乃一玻璃管，兩端裝有適當之電極。抽去空氣而裝入氖氣。當此種玻璃管於感應圈等高電壓(約 15,000 伏特)電源相連接，電流即通過氣體，使其發熱，發極明亮而鮮紅之光。製藍色管時，用氖及氫之氣體與水銀蒸氣之混合物。欲得綠光，則管中裝與藍色光同之混合物，惟用琥珀或鎳玻璃以代透明無色之玻璃。氖管之設置極為經濟。

255. 氫之用途——自 1918 年以後，另一稀有氣體，氦，已成為實用上有關重要之物質。氦為氫以外已知氣體中之最輕者，其重量僅及空氣七分之一。以其不可燃燒，故為充盛氣球及飛艇(第 156 圖)最合理想之氣體。往常因裝氫氣而釀成

巨災，已屢見不鮮。因歐戰時之大量需要，遂有大規模製氮以供航空之用，而此氣之功用，於氣球及飛船之發展上佔極重要之地位。美國得克薩斯¹地層中所放出之天然燃氣中，含氮有1%之多。藉液化方法，可使於 -269°C . 極低溫度沸騰之氮與其他種氣體相分離。

氮向祇為實驗室中之珍品，每立方英尺值美金 1700 元。當時殆從無能集得此氣 100 立方英尺以上者。大戰後美國政府創設大工廠一所，每日可製出約 50,000 立方英尺，價值每立方英尺約美金 3 分（第 157 圖）。



第 157 圖 裝壓液氮之鋼筒

¹ Texas.

氮又有一重要之用途，即足以減免潛入深海者之危險。潛水者當自工作所在之高壓大氣中走出時，往往易罹所謂潛水病¹。以氮代空氣中氮之人造大氣，足以減免此項病苦。²



第 158 圖 探究成層圈之
氣球其形狀何以有變遷？

256. 何謂成層圈²——1931 年畢加特教授³以其勇敢之氣球昇空至約十英里之高處，引起世人對於上層大氣之興趣。該處空氣之壓力僅為 3.2 英寸（約 8.13 釐米），地面上則為 30 英寸（76 釐米）。畢氏及其同伴攜帶儀器及壓縮氧之供給乘坐於密閉之金屬圓筒內，高入雲霄，凌空生活於此極有限之空間內者六小時（第 158 圖）。彼等所欲探求者為何？

所謂“成層圈”（亦稱同溫層）一名用以指較低之地上層⁴外全部大氣殼而言，地上層厚約七至十英里。最近藉有聲氣球發見大氣之溫度隨上昇而作極有規則之降低，直至成層圈為止，成層圈之

¹caisson sick.

²Stratosphere.

³Professor Augusto Piccard

⁴troposphere.

溫度多少屬於恆定，約為 -50°F 。科學家即欲獲得上層大氣中溫度之實際記錄。此外另一極引人入勝之研究事件，即為各種高度處之宇宙線¹。惟本書因篇幅所限，不容涉及此項新物理學範圍之內。

257. 空氣之組成——煉金術士及化學家研究大氣始 2000 年，始發見其組成。鄉野空曠處之空氣試樣，除水氣之含量外，其組成每盡相同。此項乾燥空氣試樣之組成如下：

100 體積之空氣含

氮.....	78 體積
氧.....	21 體積
氫.....	0.04 體積
二氧化碳.....	0.14 體積
氦、氖、氬、氡.....	微量

在城市及換氣不良之處，空氣之組成每極有出入。常有多少之固體物——塵埃、煤烟、微生物等——浮游於其間。然此種差異，衡之圍繞地球之大量空氣，實無足重要。此一大氣圈，由風及空氣之對流，不絕播動。此即上述所以取諸空曠處者，其組成每恆定也。

258. 空氣中二氧化碳之任務——一檢上表所列空氣之成分，當見二氧化碳之量，實極少。然卻有極重要之任務，會當

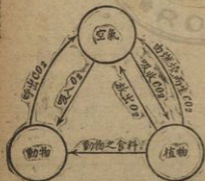
¹ cosmic ray.

知之。

此氣由煙囪、焚物場送入空氣中；凡屬碳化合物燃燒或腐敗時均產生此氣；又為生物體所呼出。反之，凡屬綠色植物均須自空氣中吸取二氧化碳。此物在葉內與藉根而自土壤中吸得之水分相結合。此項奇妙之合成作用之產物，即為澱粉及糖（均為碳、氫、氧之化合物）與氧，氧遊離放出。植物之於水下生長者，有氧氣泡放出，前已見之矣（§ 216）。

自無機物（二氧化碳及水）變而為有生命物質之化學變化，祇能發生於日光之下，且有賴乎葉中之綠色質（即葉綠素）。此項作用，稱為光化合成¹。

由上文植物對於此項氣體之重要利用之簡單敘述，立即可



第 159 圖 二氧化碳之循環

知動物與植物對於空氣中氧及二氧化碳之供給，實係彼此互相取償。綜其循環情形言之：植物自空氣中取去二氧化碳而令其變為各種化合物，此項化合物復成為動物之食料；動物消耗此項食料宛如煤

¹ Photosynthesis.

氣引擎之燃耗氣油蒸氣，而呼出二氧化碳（第 159 圖）。

259. 空氣中之雜質影響於人類之安康——人衆集處，換氣不良之室，往往有所謂“惡劣之空氣”。此惡劣之空氣所致之不舒適，吾人均嘗感受之。向者以爲此種空氣中影響於人類安康之要素爲二氧化碳。此說蓋以在人衆聚集而不透風之室內，二氧化碳之含量常多，而氧量較平時爲少故也。惟此項見解今已知其爲謬矣。適合於衛生之空氣，應含某一最低限量之氧，而置身於二氧化碳含量過多之大氣中，足致窒息，固事之當然。但事實上雖換氣極劣之室內，所有二氧化碳之含量，亦遠不至令人窒息之程度。其真正以左右空氣之適於呼吸與否之要素，實爲(1)水分，(2)溫度，(3)塵埃，(4)人及動物呼出之微量複雜化合物也。

前二項互有密切關係。人體平常均在 98.6 F. (37°C.) 之恆定溫度。此項溫度由身體表面水分之蒸發以資調節。如周圍之大氣，頗爲潮濕，則蒸發之進行困難，而體溫之調節亦隨之困難。極熱而帶潮濕之空氣，工作其中，爲最不舒服之大氣。同樣，如空氣過於乾燥，則身體上水分之蒸發過速。比較溼度¹常以溼度約 68°F. 時 40—50% 爲宜。其意即空氣中含水分之量，爲當其完全飽和時所能含之量之十分之四或五。室內空氣中水分含量之適當調節，實爲求身體康適之要務之一。其他一種重要事項，自卽爲溫度之適當調節。

空氣中塵埃之存在，足致感受極大之不舒適。都市及人衆聚集之室內之空氣，含有多量之塵埃，非惟刺激呼吸器官，且往往含有病原細菌。郊野雨後之空氣，幾無塵埃，於呼吸上，常較市街久旱後多塵埃之空氣，爽適多多。

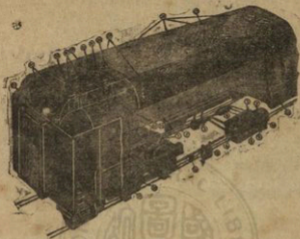
¹ relative humidity.

第四項之影響於空氣，祇於人衆聚集而換氣不良之室中始覺察之。人體常有極少量之物質排出，足令空氣有對於生理上不舒服之影響。此項微細雜質，大致因其不快之臭，或又因其對於人體實有毒害，而令人不安。無論其理由如何，皆足致人衆集於之室內之空氣，覺昏悶，普遍不舒服，甚至起劇烈的頭痛等。

空氣中之雜質及塵埃，可用一種淋水法以洗除之。裝置極有成效之換氣設備，藉此將空氣驅至室外，經過洗滌，略加乾燥，而再送回室內。此項空氣中二氧化碳之含量雖較高，但此物不生不爽快之影響。此類換氣設備較僅自室外輸進新鮮空氣固佳，以無需再將多量之冷空氣變成暖熱也。因此即可減省溫暖房屋所需之燃料矣。

260. 新鮮空氣之獲得——鄉野之空氣既屬真實清潔，人人自以能多居鄉野為宜。惟以日常事務大部須在都市中室內為之，故力求房屋之換氣得宜，至為重要。有以夜晚之空氣為有害者。然如略加考察，即可知夜晚之空氣，固與日間所呼吸者無以異也。實際臥室換氣之得宜，亦為健康要素之一。呼出之空氣常較吸入者為輕且溫暖，故皆升達室頂。故於室頂開一窗戶，令上層熱空氣散出，室底亦開一窗，令新鮮空氣送入，是為最宜。此自非謂人應睡於強烈通風之處。有多處則無妨睡眠於戶外睡廊等處，以得完善之換氣。

近年關於適當供給調節空氣之設備，其發展有長足之進步，不僅限於大會堂、教室、及工廠，即火車上（第 160 圖）及私人住宅內，亦日臻完備。此項設備，能清除空氣中之塵埃，保持溫度之安適（約 68°F .），調整濕度（約 50%），及使空氣常川流動。此一情況，足令人之工作效率增加，而亦適合於人體健康。



第 160 圖 空氣調節之臥車。注意其動力來自輪軸。

1. 鋼帶 2. 驅動軸 3. 調速器 4. 專備電動機 5. 壓縮器
6. 冷凝器(2) 7. 冷凝器扇 8. 受箱 9. 濾網 10. 高低壓
- 鈕及壓力計 11. 專備自動器鈕 12. 專備插栓 13. 新空氣
- 入口 14. 再循環空氣入口 15. 濾器(2) 16. 吹風扇 17.
- 蒸發器 18. 流水道管 19. 吸水管 20. 液管 21. 加熱蛇
- 管 22. 蒸汽入口 23. 蒸汽出口 24. 儲氣室 25. 熱保溫
- 器 26. 冷保溫器 27. 空氣導管 28. 空氣出口

第十九章 提要

元素氮約佔空氣五分之四。氮化合物為生活之要素，於工業上亦非常重要。

製法：自空氣中製氮，可用磷(或紅熱之銅)，燃去氧氣而

得。如此所得者，於多種用途上已頗稱純粹。工業上之氮，則由蒸發液體空氣而得。

純氮由加熱亞硝酸銨（由亞硝酸鈉與氯化銨製成）而製得，此時生水及氮。

性質：氮為不活潑之物質，乃無色、無臭、無味之氣體，不起燃燒；亦不助燃或供呼吸；無毒。不易與他種元素直接化合。在高溫時能與如鎂等數種金屬相化合，亦能與氧及氫化合。

空氣為混合物而非化合物。空氣大致由氮、氧、氫，及不定量之水蒸氣、二氧化碳及塵埃所組成。

空氣可以液化而使較易揮發之氮先行沸去，以分離為各成分。

氫存於空氣中之量，體積上約近百分之一。尚有極微量之他四種稀有氣體，皆不能使與任何他元素相化合。氫用於“充氣”電燈泡中。

氫用於霓虹燈之發光管中，以其橙紅色之光，透射極強，而設施經濟。

氫為稀有氣體之一；工業上可由液化某種天然燃氣而製得。不可燃，其重量及空氣七分之一。用於飛艇。

二氧化碳由燃燒及呼吸而攪入空氣中。由綠色植物取去之。綠色植物自空氣中之二氧化碳取得其所有之碳，而生成氧。

此種植物與動物生活之均衡，即以保持空氣中氧及二氧化碳之量歸於恆定。

空氣之影響於人類之康適，其要素為 (1)水分，(2)溫度，(3)塵埃，(4)人體所泄出之微量雜質。欲得充分新鮮之空氣，則凡工作、遊戲、乃至寢睡，皆應在室外。

空氣調節設備即所以求調整空氣中之此四項要素。

問 題

1. 試舉空氣中五種“稀有氣體”之名稱。
2. 何謂“空氣調節”？
3. 空氣中之二氧化碳有何效用？
4. 空氣之體積組成約為若何？
5. 試舉空氣中存量可以覺察之四種氣體之名稱。
6. 試舉空氣中存量極微之五種氣體之名稱。
7. 試區別地上層及成層雲。
8. 試舉空氣中所存各元素之發見者姓名及發見日期。
9. 稀有氣體之發見何以如此之遲？
10. 二氧化碳何以不於室之底部集成一層？
11. 室內空氣之溫度，如何增高之？
12. 空氣之有害及不舒適效應，由於何物？
13. 氮及氫可以何種化學檢驗法區別之？
14. 空氣如有一定之組成，何以不認其為一種化合物？
15. 吾人吸入空氣中之塵埃，其主要之弊害為何？
16. 空氣中之何種成分常有存在，惟多寡略變？
17. 試述使睡房內得完善換氣之方法。
18. 如何可證明尋常用水內含有空氣？

19. 綠色植物於夜間何以不能生出與日間同量之氧?
20. 夏天室內電扇之功用如何? 試解釋之。
21. 欲製絕無水蒸氣及二氧化碳之空氣, 其法維何?
22. 動植物生活作用所仰賴之能, 其來源為何?
23. 地上層之空氣與成層間之空氣間組成上存有何種區別?
24. 設有氮與二氧化碳之氣體混合物。試簡述分離二者之方法。
25. 在江河下掘隧道之工人, 及穿潛水衣潛入海中之人, 對於氮有何重要之利用?

進 究 題 材

家庭、火車及辦公室之空氣調節——審察課室內之換氣。空氣之氣流可藉點着之燭火而察知之。注意窗戶開閉之影響。今日學校教室、戲院、公共廳堂之新式換氣法如何? 個人家庭之住宅, 何以無須換氣設備? 調節溫度及濕度可用何法? 空氣如何可使清淨? (Moyer and Fiff's *Air Conditioning*).

氮之發見——此元素發見之起因為何? 拉姆賽製遊離氮之法如何? 空氣中之此一成分, 何以被人忽視至如此之久? (參閱 Tildon's *Chemical Discovery and Invention in the Twentieth Century*).

光化合成——此一名詞之意義為何? 試證明農藥實乃吾人最重要之事業。光化合成中之觸媒為何物?

可注意之氣球昇空——氣球昇至上層大氣, 其目的何在? 其主要困難何在? 化學上何項進步有助於此項實驗? (Fisk's *Exploring the Upper Atmosphere*. *National Geographic Magazine*, January, 1930).



高級中學適用教本

新訂

實用化學

下冊

BLACK & CONANT'S

NEW

PRACTICAL CHEMISTRY

德國化學會正會員
前威廉皇家學院研究員
化學工程博士

孫豫壽譯



商務印書館發行

710L
D448
(3:2)

564

第二十章

氨及銨化合物 平衡

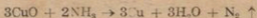
家常用氨——組成及式——製取——性質——冷凍——氫氧化銨及銨鹽——工業上用途——自煤製造氨及自元素合成。

氨之固定——可逆反應——運動平衡——潤滑之功效。溫度及其他情況對於反應速率之效應。分子濃度定律。

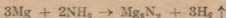
261. 氨在家常中——家常用之一種刺激性清淨液，其瓶上標以氨或阿莫尼亞，或較確切作氨水¹。氨之名稱，應屬諸一種氣體，使該清淨液具有特殊刺戟臭者，即此氣體也。此氣體甚易溶於水中，故尋常均以水溶液出售。其所以具有清淨性者，實由於其溶液為一種鹽基，即含有 OH^- 離子。氨及水，二者均屬揮發性，故向有“揮發鹼²”之稱。

262. 氨之組成——將氨水加熱，即得一種氣體，可以見其係氮及氫所組成。欲先證明氨之含有氮，可將乾燥之氣體通過盛有熱氧化銅之管中。當見氧化銅被還元成金屬銅，生成水，而自導管中放出之一種氣體，顯然為氮。

¹ ammonia water. ² volatile alkali.



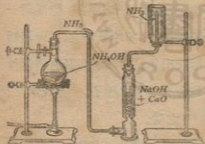
如將該氣體通過盛有熱鎂之管中，則又可確證氮為氮之一成分。此時放出之氣體即為氫：



欲確定氮之式，祇須測其氣體之密度。氮一立重約 0.771 克，故其克分子重（即 22.4 立之重量）為 17.3。此與 NH_3 之式相當。

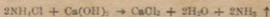
263. 實驗室內氮之製取——加熱氮之水溶液，即可製得純粹之氣體，至為簡便。如將溶液煮沸，則所溶解之氣體盡被逐出，以其於熱水中較冷水中為難溶故也。設欲使氣體中全無

水蒸氣則可裝置如第 161 圖，令氮向上通過一乾燥塔，塔中裝有鹼石灰¹（ NaOH 及 CaO ）。因此氣體極易溶於水中，故以口向下之瓶，取代其中空瓶而集取之。



第 161 圖 製乾燥氮氣

另一簡便之製氮法，即將氯化銨，即硝砂²（ NH_4Cl ），及消石灰（ $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ）之混合物，置大試管中加熱之，如第 162 圖所示。其反應如下：



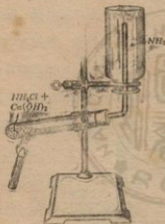
264. 氮之性質——氮除具刺鼻之臭外，其最顯著之特性，

¹ soda lime. ² sal-ammoniac.

即為極大之溶解度。其於水中較氯化氫猶易溶解。

氮氣為水吸收之迅速，可由下列實驗明之。取大燒狀滿盛氮，塞以木塞，筒中貫長玻璃管及一含有水之滴水管。管之下端浸入盛紅色石蕊質溶液（稍帶酸性）之燒杯中。將橡皮頭擠捏，使少許水噴入瓶中。其時燒杯中液，立即衝上入於燒瓶中（第 163 圖），而紅色溶液轉為藍色。

何故？



第 162 圖 製氮



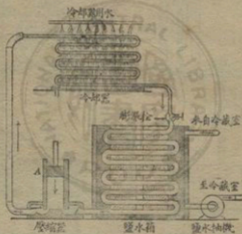
第 163 圖 氮易為水所吸收

由氮之分子量 17，可想見其重量約及空氣之半（空氣 22.4 立重約 29 克）。其易於液化，法拉第最先知之；在常溫時僅需 9 氣壓（每方英寸 132 磅）。

液體氮為無色。於 -33.5°C . 時沸騰，於 -78°C . 時凝成無色之結晶固體。

265. 液體氮與冷凍——液體氮供製人造冰及產生冷藏設備所需之低溫度。為用至廣。氮之此項用途，即基於其在常溫時加壓，易於液化，及壓力除去，氣體急速蒸發，即自周圍吸收多量之熱。

第 164 圖即說明此項原理如何應用以製人造冰。氮氣經 A 抽氣所壓縮，而進入冷卻蛇管中，其因壓縮而生之熱，至此被流水所除去。冷卻蛇管時，即在



第 164 圖 製冰機之圖解

室及充分壓力下成爲液體。液體氮流過膨脹管；此管與一組長蛇管相接。此項長蛇管皆由大管製成，而充一氣壓。液體至此管中，即起蒸發（以其在減低之氣壓下也），同時即自周圍之鑲水槽吸收熱量。氣體再回至抽氣處，而重作循環。如是鑲水之溫度降至約 -15°C 。鑲水乃食鹽或氯化鈣 (CaCl_2) 之溶液，於此溫度時不起凝固。若純水於適宜之金屬器內，而浸入鑲水中，於 24 至 36 小時，即凝成冰塊（第 165 圖）。尋常一種無冰冷箱之作用，即本原理，僅替用二氧化碳或他種冷凍劑以代氮耳。

如欲保持室內溫度低涼，俾適於冷藏，則可將鹽水本身，用抽機循流於安置室內之蛇管中。然後回入置有氮蛇管之箱中再行冷卻。如是室內溫度即可保持至極低，而肉類及其他食物置於其中，可保藏經久，蓋在此低溫度時 (25°F.)，幾絕不起腐敗之作用也。



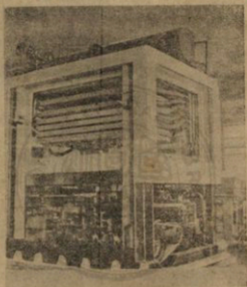
第 165 圖 人造冰塊之舉取

多數都市中，所謂機器冰，全由上述氮法之設備製成。同樣，用氮冷凍機冷卻之冷藏設備，亦遍設於適當之地段，以供大量食物之處置。因此如旅館、飲食店、俱樂部，亦均具有小型之氮冷藏設備。

最近多數市上已有所謂「凍原食物」¹ 發售。此項食物由工業上所謂「速凍」² 之方法製成。其中一法，乃將欲冷凍之食物，如肉、魚、菓、蔬等置金屬板間。於是將此金屬板由氮之直接膨脹而冷卻。至達約 -25°F. 之溫度。如食物之包裝厚 2 英寸，則約 60 分鐘即完全凍固。但如出有魚肉或肉餅等食物不加包裝者，

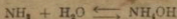
¹ frosted food. ² quick freezing

則在 5 至 10 分鐘即凝凍。製作時，底層之金屬板由水壓活塞使之昇高至所裝食物接及上一層之板，如是再繼續壓上，至所有金屬板均上昇，則食物兩面均與冷凍板相接觸為止（第 106 圖）。



第 106 圖 製涼凍食品之機械

266. 氫氧化銨——氨之溶於水中，不僅得其氣體之溶液，而亦得一具有鹽基性之新化合物。此物能使紅色石蕊變藍；觸之覺膩滑若肥皂；能中和酸類，生成鹽類。由此觀之，似必有一部分之氣體，與水起化合。如下方程式所示：

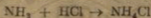


反應之產物，稱為氫氧化銨。如將此溶液加熱，則該化合物分

解成氮及水。故上方程式記作表示一種可逆反應。

氫氧化銨之飽和溶液較水為輕（比重0.88），在室溫時含重量約36%之 NH_3 。氫氧化銨被視作一種弱鹽基，以其分子僅有1%起離解。然其用作清淨劑，即賴其鹽基性，使能溶解油膩，因而去除污垢。

267. 銨鹽——當氮與氯化氫於常溫時化合，即產生一種白色結晶形固體，稱為氯化銨(NH_4Cl)：



此反應可用兩個瓶表之，一瓶濃氨溶液，一瓶濃鹽酸。當將兩瓶蓋互相取近，即見有氯化銨結晶之白色煙霧（第167圖）。蓋自兩種水溶液中逸出氣體，氮及氯化氫，而起此反應也。



第167圖 氮與氯化氫化合

氫氧化銨如為鹽酸中和，而將溶液蒸乾，即得白色之固體，與由氣態氮與

氯化氫化合而生成者相同。此自即為氯化銨，即硝砂：



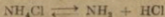
銨根(NH_4)雖從未得其遊離狀態者，然銨鹽則為數實繁。此 NH_4 原子關於此等化合物中，作用宛若一價金屬，如鉀、鈉然。

氮與銨切勿混淆。氮為氣體 NH_3 ；銨為根 NH_4 ，祇存於

化合物中。

氯化銨加熱時，即起昇華；是即直接從固體變成蒸氣。其蒸氣易於凝成固體，即所謂昇華物。¹

銨鹽熱於乾燥管中，即起分解。多數生氮及一種酸。例如：



當知此處二產物均為揮發性。惟此等產物冷卻後，即復化合成固體氯化銨。是又屬一種可逆反應之例。

欲使氮自其鹽類中遊離，祇須將任何銨鹽與一種鹼類（如石灰或氫氧化鈉等）共熱以中和其酸。此時即可嗅得遊離氮明顯之臭。此可作為鹽之一種檢驗。

268. 氮之用途——前已見液態氮用於製冰及冷藏設備，是皆裝於堅固鋼筒而輸運。有多量用於新法製硝酸中（§ 279）。其水溶液即氨水，為家常及工業上之清淨劑。硫酸銨 $((\text{NH}_4)_2\text{SO}_4)$ 為可貴之肥料，以其含有多量之氮，而如一切銨鹽之甚易溶解也。硝砂 (NH_4Cl) 在工業上用以製數種之電池。硝酸銨 (NH_4NO_3) 用於炸藥中，以其易於分解而無固體產物留存也。

269. 氮之製造——氮向全由煤乾餾所得副產物之液體中產生（§ 210）。今則除此來源外，另有多量以合成法製之，即由元素直接化合而成也。如是製成之氮，可供上述之種種用途，

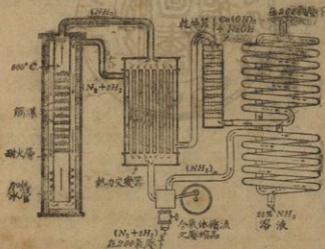
¹ sublimate.

尤以供製硝酸及硝酸鹽為最多(§ 279)。

270. 氮氣固定——對於氮之所謂固定¹，其意即謂將空氣中之氮，變而為可供工業用之化合物也。如有電火花通過氮及氫之混合物，即可由二元素合成而產生少量之氮，此固早知之矣：



今工業上使此二氣體化合，已有二種方法。二法中均以在壓力下之氮與氫之混合物加熱，至約 500°C。於是通過特製之細鐵粉上，鐵粉具觸媒之作用。原先之哈拍法，用 200 氣壓



第 168 圖 哈拍法合成製氮之製解

¹ fixation. ² Fritz Haber (1868—1934 德化學家)。

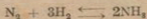
之壓力，而僅有少量之氣體化合成氮。此少量之氮吸收於水中，或行液化，而餘下之氣體混合物，再通過鐵觸媒上（第 168 圖）。此法後經改良，使於 1000 氣壓下操作，並發見較佳之觸媒，俾其變化超過 50% 以上。令氣體通過一組之反應室，每室中所生成之氮氣，在未及通入次室之前，使其冷卻，凝為液體氮而取出之。

氮及氫尋常均由水煤氣中製取之。水煤氣大致為氮、氫、及一氧化碳之混合物，由於水汽作用於熱炭（焦煤）而成。欲除去一氧化碳，可將煤氣與水汽混和而通過一種熱觸媒上，使一氧化碳與水起反應如下：



結果所得氣體，含有氮（原存於空氣中者）、氫、及二氧化碳。二氧化碳可由氣體經強力壓縮而用水處理以除去之。

271.¹ 可逆反應²——由元素製氮，乃又一可逆反應之例：



此種反應，至此已屢見不鮮。當其情況改變，即行“逆退”。碳酸（§ 218）及氫氧化銨（§ 266）於水溶液中之生成，乃可逆反應之二例。氯化銨蒸氣之離解（§ 267）亦是也。

272. 運動平衡 —— 上述氫及氮之混合物，如於壓力下熱

¹ 本章以下部分，在必要時可展緩講授。 ² reversible reaction.

至 500° ，而與細鐵粉相接觸，則產生少量亦僅此少量之氮(§ 270)。如反之，取純粹之氮為始，於同樣之溫度壓力，及同一之裝置中，則當見幾全部分解成氮及氫，惟當有少量之氮留存不變。如是，在密閉裝置中，無論以氮及氫為始，或先以純粹氮為始，其最後事能莫不相同。知其所以然否？

設能將此項密閉反應箱中之混合物，混合後，時時分析之。當見如以氮及氫始者，其氮之量，初時增加甚速；其後較緩，最後反應顯似停止，此時僅生成少量之氮。無論守待多時，不再加增。此時當然或則反應確實停止，否則作用已臻平衡之事態。第一項之解釋似無理由。反應何以進行至某定程度，而分子即停止作用？此一情況甚難想像，而氮分子何以恰於同一點停止分解，亦難解釋。

設捨棄化學作用停止之觀念，而想像氮之生成與分解，同時均在進行，惟兩方反應之進行速率相等，則此迷離之狀況，可得充分完滿之解釋矣。此種事態，稱為運動平衡¹。就反應分子之立場而言，則誠非靜止之狀態也。此中混合物（稱為平衡混合物）之組成，恆定不變，蓋吾人祇察及分子之總數，而不及各個之分子，各個之分子，固不絕在互相化合成氮而又分裂也。

273. 觸媒之效應 —— 氮與氫共置一處，於 500° 時不生

¹ kinetic equilibrium.

成氮，氮亦可於同溫度時保存而不起分解。然此二者均屬準穩定¹狀態（不均衡）。設加入適當之觸媒，則不久即有一小部分之元素起化合；如先為氮，則除一小部分外，盡行分解。觸媒能加速此兩反應之速度，如無存在，則將遲緩至不易覺察。經少時後，即達一均衡之狀態（平衡）。觸媒者，所以減少反應混合物到達平衡所需之時間，而不變更平衡混合物之組成。

274. 溫度之效應——平衡混合物之組成，往往隨溫度變遷而不同。就氮而言，溫度愈低，產量愈多。在他種之反應，有適為相反者。觀於溫度對於氮平衡之效應既若是，則將生疑問：何以作用起於 500° 之高溫度？關於此點，苟記及平衡狀態非瞬息可達，而需經相當之時間者，則不難解答之矣。氮之生成及分解，均以可量計之速度進行。此項速率全視物質之濃度、溫度、及觸媒之有無而定。如有某種觸媒存在，則溫度愈高，平衡之到達愈速。設有製造氮者，欲產生最高量之氮，待之一年，所獲總量雖多至全量之 80%，卒不能使作用抵於完成。於是用最佳之觸媒及高溫度，以加速其作用。彼固志在用儘量低下之溫度，而亦得進行迅速之作用。理想之觸媒，當使於室溫時，或竟於液體氮（ NH_3 ）之沸點時，作用進行迅速。其奈無此種之觸媒何！今所有最佳之觸媒，須於約 500° 或以上，始得

¹ metastable.

迅速之反應。在目前，化學家於此必亦滿意矣。

275. 影響反應速率之因素——溫度升高對於化學作用之速度之一般效應，上文已舉一要例。其效應每甚大，由此可知實驗室內所以每將物質加熱，以促反應之進行矣。尋常每升高 10°C ., 約可使反應之速度增速一倍。

[例] 柯達顯影箱上之說明書，謂溶液如為 70°F ., 則使照相藥顯影所需之時間為 15 分鐘，如為 65°F ., 則需 20 分鐘， 60°F ., 則需 25 分鐘， 55°F ., 則需 30 分鐘。此即謂升高顯影箱之溫度 15°F . (或 8.3°C .)，使作用加速一倍。

增加化學作用速率之又一法，即為於某定體積中增多反應物質之一之量。例如前見 (§ 30) 木炭及他種物料，於純氧中燃燒，較速於空氣中（空氣乃氧之為氮所沖淡者）。輪船內每將煤於強力通風下燃燒，俾氧之供給加速；是即隨時增加有效之量也。一物質於某體積中之量，稱為濃度。因此可謂化學作用之遲速，視反應物質之濃度而定。濃度增加，即速率亦加增。

276. 分子濃度定律——在實用的化學工作上，往往需求反應之能向一方繼續進行，直至所得產物之量無可再多而止。有時在可逆反應，如增加反應物質之濃度，或減低產物之濃度，亦能獲此結果。關於平衡混合物內，諸物質濃度之關係之一種算學的記述，稱為質量作用定律¹。此項重要原理之詳細討論，固非讀本書者之學習範圍內事，惟其一二應用之例，則不妨略

¹ law of mass action.

述之。

設煮沸氫氧化銨溶液 (§ 266)，則氮氣逸出，而另有一部分氫氧化銨分解成水及氮。最後，所有氫氧化銨盡變成水及氮氣，後者自溶液中沸去。於碳酸溶液亦然。質量作用定律，有時稱為分子濃度定律¹，其他種之例，已見第十三章論離子反應中。

第二十章 提要

氮(NH_3)為無色之氣體，具刺戟臭，重量約及空氣之半，非常易溶於水中。在常溫時易使液化。

自然界中之氮由動植物質之腐爛而生成。實驗室內則常由加熱氨水或加熱氯化銨與氫氧化鈣之混合物而製得。工業上由蒸餾煤以製氮，為一種副產物，亦由哈柏法合成之，其中氮與氫直接起化合。

化學作為：氮能還元氧化銅成銅，生水及氮；氮與熱鎂反應，生成氮化鎂及氫；氮與氯化氫化合，即生成氯化銨。

氮於水溶液中為鹽基性，而含有氫氧化銨之 NH_4 及 OH 根。

銨鹽由氫氧化銨為酸類中和而製成。

氮之用途：供冷凍之用，作為一種清淨劑（水溶液），亦為銨化合物之原料，又用以製硝酸。

¹ Law of molecular concentration.

氮之固定，意即採取空氣中之遊離氮，以製造氮化合物之方法。

可逆反應臻於平衡之情況時，其中兩相反之反應，以同速率進行，而混合物之百分組成則恆定不變。

觸媒能減少反應混合物到達平衡所需之時間。

溫度昇高足以增加化學反應之速度。增加反應物質之濃度，亦足以加增反應之速率。

分子濃度定律謂增加反應物質之一之濃度，或減低產物之一之濃度，則反應可向指定方向更近於完全。

問 題

1. 試詳述實驗室製氮之方法（兩方法）。作其方程式。
2. 試詳述工業上製氮之觸媒法。
3. 工業上化學工事中何以常用觸媒？
4. 氮與銨之區別若何？
5. 製乾燥氮之法若何？
6. 乾燥之氮對於石蕊試紙之作用當若何？何故？
7. 加水於氮化鎂(Mg_3N_2)時，即覺有氮之刺激臭。試作其方程式。
8. 試將氮之集取方式與前章所見氯化氮之集取方式比較之。
9. 對於氮所作之噴水實驗，可表示氣體之何種性質？
10. 試詳述新式製冰機之主要部分。
11. 家用電冰箱（冷凍器）與工業冷凍設備之比較若何？
12. 冷凍機內之氮何以不用氮代之？
13. 如何可證明氮氧化銨為一種鹽基？
14. 一種鹽類中有銨根存在，將若何檢驗之？

15. 試說明下列反應在何種情況下為可逆：



16. 可逆反應，其意云何？ 試就本章，舉述四例。

17. 如將濃氫氧化銨之瓶塞接近濃鹽酸之瓶塞，則生白“煙”。試解釋之。

18. 試將氫氧化銨為下列各酸中和之作用分別作離子方程式：(a) 硫酸；
(b) 硝酸；(c) 鹽酸。

19. 如何可實驗的證明：(a) 氨中含有氮；(b) 氨中含有氫？

20. 如稱氨之水溶液為“含水氨”或“液體氨”，何以不當？

21. 家用氨(NH_4OH)有時稱為揮發鹼。何故？

22. 液體氨何以異於氨水？

23. 液體氨是否為鹼基？ 液體氯化氨是否為酸？

24. 氨如何應用於人造冰之製造？

25. 試舉用於冷凍設備除氨外之數種物質之名。此等物質均有何種共通之性質？

26. 施熱於(a) 氫氧化銨；(b) 亞硝酸銨；(c) 氯化銨；各起何種改變？

27. 氨之固定何以為若是重要之化學工業？

28. 何謂運動平衡？

29. 試述分子速度定律，並說明其應用於哈柏法中，何以使此方法更為有效而省大成？

30. 指述關於哈柏法中之下列事項：(a) 所用藥劑；(b) 應保持之溫度；(c) 所用壓力；(d) 觸媒；(e) 產量百分數。改良哈柏法中何種變更？

進 究 題 材

無冰冷凍——如能參觀冷藏間或人造冰廠最佳。此項冷藏法中所需主要之耗費為何？ 試觀察家用冷凍器。用溫度計量家用冷凍器之溫度。冷藏設備內之溫度為若干？ 冰淇淋冷凍器中之溫度為若干？ 無冰冷凍器之作用，依據何項原理？ (*Crossy's Discoveries and Inventions, Chemistry in Industry*, Vol. 2).

第二十一章

硝酸及氮之固定

硝石——硝酸，製取及性質——氧化劑——王水——與金屬作用——硝發鹽—— NO_2 根之檢驗——用途。

氮之氧化物——一氧化氮——二氧化氮——氧化二氮。

氮之固定——直接氮法，氮氣基化鈣法——炸藥——自然界中氮之循環——氮化合物作肥料。

277. 氮之固定問題——硝酸及硝酸鹽，對於吾人近代之生活，彌切重要，蓋均屬炸藥及肥料製造上之必需品也。硝酸及硝酸鹽之主要來源，向仰給於智利之硝酸鈉礦。此項供給，不僅日趨竭竭，且當發生戰爭等障礙，隨時有與他國阻絕之虞。然大氣中，含有鉅量之氮，今已可取以合成硝酸及其衍生物矣¹。事實上於此方面具有成效之工業方法，已有多種；統稱為氮之固定法。第二十章中曾述氮法，本章將論及應用於工業上之他一方法。

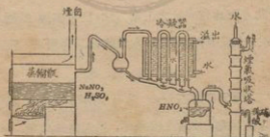
278. 二種天產硝石²——硝石亦稱硝³，為火藥成分之一，又為肉類之防腐劑，皮貨之保藏劑，殆人盡知之矣。此物以前

¹ derivative. ² saltpeter. ³ niter.

採自亞洲數處乾旱區域，其地動物質之分解產物，與苛性鉀反應，生成硝酸鉀 (KNO_3)。另一同樣之化合物，稱為智利硝石，則成為大礦牀產於智利及秘魯。此種天產粗智利硝石¹，含硝酸鈉 17—50%。

遠在九世紀時，已知如何自硝石製取硝酸 (HNO_3)。當時所用之方法，與今日相仿，而稱其酸為“強水”，取其化學活潑性強大之意也。

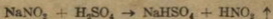
279. 硝酸之製造 —— 硝酸一般之製法，與製鹽酸之法極相似；即由濃硫酸與一種硝酸鹽作用。硝酸鈉為產量最富價值最廉之硝酸鹽，取以與濃硫酸共置於蒸餾甌中而加熱之。在實驗室內，用連有側管之玻璃曲頸甌為之，惟工業上製硝酸，則用鐵甌（第 169 圖）。硝酸較硫酸遠易揮發。故被蒸餾出，而



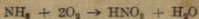
第 169 圖 工業製硝酸法之圖解

¹ caliche. ² "aqua fortis" (strong water).

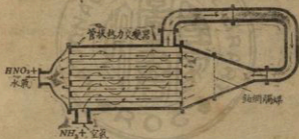
令其冷凝於適當之器具中。瓶內所留存之物質，為酸性硫酸鈉：



較近硝酸有多量係自氮起氧化而製成。此法為德化學家 羅斯特伐特¹ 所告成。法將氮與空氣之混合物和以鉑等觸媒共熱：



其作用進行於較低之溫度，故需能甚微（第 170 圖）。其中之氮尋常均為合成品（§ 270），所生成之硝酸，使成為硝酸鹽（§ 284）。



第 170 圖 羅斯特伐特氧化氮法圖解

280. 物理性及化學性——純粹之硝酸為無色液體，沸點 86°C 。露於濕空氣中即發濃煙。可以任何比例與水相混和；商品之濃酸，含酸約 68%，其餘為水。如此之混合物，密度為每毛立 1.4 克，沸點 120°C 。硝酸腐蝕性甚強，皮膚上沾着數滴，即致劇烈灼痛。硝酸易於水中起離解，成 H^+ 及 NO_3^- 離子。

¹ Wilhelm Ostwald.

爲三種普通強酸之一。稀酸亦能令織物及皮膚轉成黃色。

硝酸甚易分解爲水，二氧化氮(NO_2)及氧。祇須將酸露於日光下較久，即起此分解。實驗室之硝酸常帶黃綠色，即以此故。當酸受強熱時，分解甚速：



二氧化氮爲紅棕色之氣體，可溶於水中。如溶於硝酸中，即令酸呈黃色。此項氧化物如有多量溶於酸中，即得所謂發煙硝酸。

硝酸之分解由下列實驗可以明之：取泥製煙斗一具，將其管塞浸於水下，如第 171 圖。待壘紅熱後，以濃硝酸液滴注入煙斗中。液流入壘內，即分解成水、氧、及二氧化氮。二氧化氮溶於水中，故僅集得氧。當氣泡初見於水中時，可見其紅棕色，是爲二氧化氮之特徵。



第 171 圖 硝酸由加熱而分解

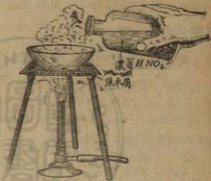
281. 氧化作用 —— 硝酸既易分解而放出氧，當爲一種良

好之氧化劑。通常稀硝酸呈氧化劑作用時之分解作用，其方程式如下：



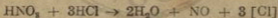
此處將氧之符號加以括弧，以示所生之氧，當為他種物質所吸取，而不自遊離。

硝酸之氧化作用，可由下列實驗說明之：取少量之木屑，燒熱之，而注二三滴之濃硝酸於焦層上。此實驗於坩堝或瓷皿中之最佳（第 172 圖）。焦層當立即着火，蓋炭屑自硝酸中取得氧而供其燃燒也。



第 172 圖 碳為硝酸所氧化

282. 王水——硝酸能令鹽酸氧化成水及遊離氯：

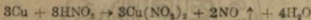


以此之故，一分硝酸與三分鹽酸之混合物，能徐徐放出氯，所生之氯，當遊離之瞬間甚為活潑。此二酸類之混合物，稱為王水¹，能溶解金及鉑。元素自化合物遊離之瞬間，稱為入於初生態²。元素在此狀態時，多較平常遊離狀態時為活潑。今以方括弧記於符號上，以表初生態。初生元素之分子情況，尙未得而知，姑記作單原子式。

¹ aqua regia. ² nascent state.

283. 與金屬作用——硝酸之作用於金屬，與大多數酸類之作用不同。雖用稀硝酸，亦幾絕不生遊離氫。考其原因，即為初時或有生成之氫，當立為硝酸所氧化成水，而一方酸則被還元成氮之氧化物。其反應之確切產物，視酸之濃度，所用金屬之種類，及起反應時之情況而定。有時氮之氧化物，可為初生氫再還元而成氮。

可作為準則之反應，即為較稀之硝酸作用於銅。此時之產物為硝酸銅、水、及一氧化氮：

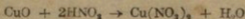


此方程式難求其平衡，能熟記之最佳。

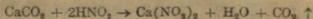
284. 硝酸鹽——硝酸乃一種一鹽基酸，被鹽基中和時，生成鹽類，稱為硝酸鹽：



硝酸既能溶解金及鉑以外之一切金屬，又能溶解許多金屬氧化物，如氧化銅等，生成相當之硝酸鹽及水：

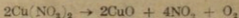


凡遇酸即生揮發性產物之鹽類，如碳酸鹽等，均能與硝酸作用：

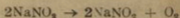


硝酸鹽不能由沈澱法製成，以一切金屬之硝酸鹽，均可溶於水也。故凡欲得含某種金屬之鹽類之水溶液，往往即用其硝酸鹽。

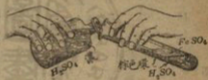
硝酸鹽大抵均為不穩定之化合物。硝酸鹽加熱時，一般分解成金屬氧化物，二氧化氮及氧：



惟在硝酸鈉及硝酸鉀，則其產物為氧及一種亞硝酸鹽：



硝酸鹽之檢驗——凡屬硝酸鹽，加濃硫酸而後再與銅共熱，即易認知。所生成之硝酸與銅作用，即呈現棕色懸濁。微量之 NO_3^- 根，則可以下法檢知之：加硫酸亞鐵(FeSO_4)之溶液於試料溶液中。而後徐徐傾入濃硫酸，使於混合溶液之下，自成一層。恰於較重之硫酸面上，如見有暗棕色之環(第 173 圖)，即示有 NO_3^- 根存在也。此暗棕色之化合物之組成，尚未確知，惟該係由於 $\text{Fe}(\text{NO})^{++}$ 離子。然此項試驗，至為銳敏，操作上須有相當之熟練。



第 173 圖 檢驗溶液中之硝酸鹽

285. 重要用途——硝酸用於製造許多有機化合物之用作炸藥及染料製造之中間物者，為量至鉅。硝酸亦用作清淨劑及溶解某數種金屬。如照相底片製造中之銀。硝酸鹽則以用作肥料，佔極大部分(參見附錄工業一覽表)。

問 題

1. 智利硝石礦何以若星之可貴?
2. 美國於固定氮(氮化合物)方面何以能不再仰他國之鼻息?
3. 實驗室內製取硝酸時何以必需加熱，而製取二氧化碳時則否?
4. 試述硝酸之三種重要性質。

5. 試將硝酸之重要用途列成一表。
 6. 何種酸類為金屬之最佳溶劑？何故？
 7. 試舉三種溶於硝酸而不溶於鹽酸之金屬。
 8. 何謂王水？
 9. 硝酸之鹽類稱為何物？
 10. 硝酸鹽之較重要化學性為何？
 11. 硝酸鹽之溶解度之通則若何？
 12. 試作由氮之氧化產生硝酸之方程式。
 13. 試詳述硝酸鹽之棕色環檢驗法（硝酸根離子檢驗法）。
 14. 由氮與空氣之混合物，如何可取得硝酸？
 15. 將錳加於硝酸，何以不放出氮？
- • •
16. 硝酸鈉難易溶於水，然在智利西部存有廣大之礦層。試解釋之。
 17. 製硝酸時何以用硝酸鈉而不用硝酸鉀？
 18. 濃硝酸中含水 30%，濃硝酸中含水 6%。試解釋硝酸中含水何以著是之多。
 19. 今有某定量之銅溶於硝酸中。其成爲稀溶液當較其成爲濃溶液需硝酸之量爲多抑爲少？試解釋其緣故。銅與濃硝酸反應之方程式可作如： $Cu + 4HNO_3 \rightarrow Cu(NO_3)_2 + 2NO_2 + 2H_2O$ 。兩方面生成之硝酸銅之重量比較當若何？欲自反應終了之溶液中將硝酸銅成純粹結晶體收回，當用何法？
 20. 實驗室藥架內置放較久之濃硝酸作黃色，將如何解釋之？
 21. 何以王水能溶金及鉑，而濃鹽酸或濃硝酸則均不能？
 22. 試解釋金或鉑溶於王水中，即生成氯化物。
 23. 試作當下列硝酸鹽加熱時所生變化之化學方程式：(a) $Cu(NO_3)_2$ ；(b) $Cu(NO_3)_2$ ；(c) KNO_3 ；(d) NH_4NO_3 ；(e) HNO_3 。

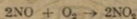
氮之氧化物

285. 氮之氧化物 —— 氮之氧化物已知者有五種；其中僅三種爲重要者。即氧化二氮 (N_2O)、一氧化氮 (NO)、及二氧化

氮(NO_2)是也。餘如三氧化二氮(N_2O_3)及五氧化二氮(N_2O_5)均為不穩定之物質，無甚重要。

287. 一氧化氮(NO)——一氧化氮之製取，以藉稀硝酸作用於銅為最易。此項反應之方程式，已見於前 (§ 283)。其裝置與發生氫時所用者相同。此氣體無色，幾不溶於水。

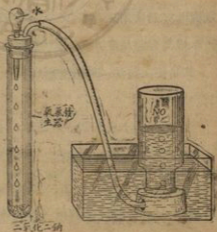
一氧化氮最重要之性質，即其雖於常溫時亦能與氧化合，生成紅棕色之氣體，二氧化氮(NO_2)：



288. 二氧化氮(NO_2)——當一氧化氮與氧接觸，則生成此氣體，頃已述之，此氣具極不快之臭，吸入肺中有毒。

可依上述製成一氧化氮，於水面上盛滿一試管，於是將氧通入(第 174 圖)，此氧由滴水於過氧化鈉(Na_2O_2)即易取得。當每個氧之氣泡進入管內，即與一氧化氮化合成紅棕色之二氧化氮。惟其色不久即褪，而水升入管內，蓋此時二氧化氮與水起反應也。

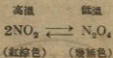
二氧化氮具一有興趣之性質，即與水之作用是，作用後生成硝酸及一氧化氮：



第 174 圖 一氧化氮與氧相混和



二氧化氮冷卻時即變為淡黃色；其密度成二倍之大。此較淺色之氣體，分子式為 N_2O_4 ，稱為四氧化二氮。在常溫時該氣體為二者之混合物；故以可逆方程式表其關係：



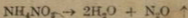
此乃化學反應之平衡情況隨溫度而異之一著例也 (§ 274)。

於各溫度時，此二種氧化物間之比率均有一定。

前於鉛室法製硫酸中已見二氧化氮宛如氧之輸運者 (§ 199)。

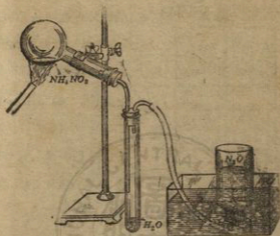
289. 氧化二氮 (N_2O)——氧化二氮為牙醫用作麻醉劑之“氣體”。乃使用於患者，令其一時失去痛楚感覺者之第一種氣體。以其有時足令人生一種神經病，故有名之曰“笑氣”者。

其簡便之製法，即將硝酸銨加熱。硝酸銨分解成水及氧化二氮：



其裝置如第 176 圖。熱力須小心調節，否則或起爆發。先令硝酸鹽溶解，而後當其起分解時使起沸騰。其產物之一為水汽，當凝集於集氣瓶中；他一產物為氧化二氮，於溫水上集取之，此氣於溫水內僅微許溶解。

氧化二氮為無色之氣體，略帶甜味。能助燃燒，幾與氧同。惟不能若氧之與一氧化氮化合而生成棕色二氧化物。此氣不助



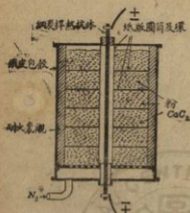
第 175 圖 實驗室內製氧化二氮

硫之燃燒，除非燃燒劇烈時。氧化二氮易於液化，商品即以此液化體裝於鋼筒中而發售。當較小之手術上使用時，則每令與空氣相混，以免完全杜絕患者所需之氧。

氮之固定¹

290. 直接氮法——此為今日最重要之方法。自元素直接合成氮，前既述之 (§ 270)。此項氮可變成銨鹽，而用作肥料，或變成脲素 ($\text{CO}(\text{NH}_2)_2$)，脲素亦屬可貴之特種肥料。合成氮可

¹ 本章此部分在化學課程較短之學校可以從略。

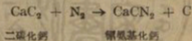


第 176 圖 製備氰基化鈣之圖解

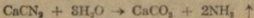
氧化成硝酸 (§ 279); 故此法最後又可進而成硝酸鹽。

291. 氰基化鈣法——

更有一種製法，惟不如上述者之直捷。尋常用以生乙炔之二碳化鈣 (CaC_2)，與氮共熱時(第 176 圖)，當即化合，生成碳及一種化合物，稱曰氰基化鈣 (CaCN_2):



此化合物 (CaCN_2) 於壓力下以水蒸氣處理之，即起分解，生成碳酸鈣及氮：



292. 炸藥，舊式及新式——爆炸乃一種極急速之化學作用，其間自所謂炸藥¹之液體或固體物料產生大體積之熱氣體。作用愈速，其所生氣體之量愈大，爆炸亦愈烈。舊式之黑尖藥²，為炭屑、硫及硝酸鉀之混合物。引火點之，即驟然焚燒而放出大體積之氣體。設其作用起於定限之空間，例如鎗膛內，即生

¹ explosive. ² black powder.

強大之膨脹力。

新式之炸藥，係含氮及氧之氮化合物。由硝酸作用於多種不同之物質而生成。此等炸藥均具有一種性質，即一經燃點，或有他一種炸藥在極近之處爆發時立起分解。後一種之作用，稱為爆炸¹。當其分解時，即產生巨大體積之高溫氣體。此項氣體施有可驚之壓力，由此壓力遂行吾人所求於炸藥之功效。

各種大小口徑之鎗砲所用無煙火藥²，其基底亦為一種炸藥，乃由硝酸作用於棉花而製成。棉花為碳、氫、氧之化合物，稱為纖維素，而硝酸之作用，即令其變成一種所謂硝酸纖維素³之物質。硝酸纖維素，藉某數種溶劑而轉變為漿狀質。再壓成短棒形或條形而乾燥之。在砲管內當用引火藥⁴點引時，即行焚燒，其所生氣體，將子彈衝射而出。三硝基甲苯⁵ (T. N. T.) 及苦酸⁶ (或稱炸藥酸)，乃用於猛烈炸彈、開礦鑿山、及水雷地雷等之炸藥；分別由硝酸作用於甲苯⁷ 及石炭酸⁸ 而製成。甲苯及石炭酸，均自煤焦油製成。三硝基甲苯 (T. N. T.) 及苦酸須藉一種較易感應之炸藥 (雷管⁹) 於其中先行爆發，而後始能炸裂。炸時突然，且極猛烈，致釀成重大破壞。強猛之炸藥，爆炸之速，幾逾黑火藥百倍。

¹ detonation. ² smokeless powder. ³ nitrocellulose. ⁴ primary charge. ⁵ trinitrotoluene. ⁶ picric acid. ⁷ toluene. ⁸ carbolic acid. ⁹ detonator.

硝酸甘油 亦稱硝化甘油，由硝酸與甘油($C_3H_5(OH)_3$)作用而製成。為一種極易感應之炸藥，故鮮有單獨用之者。以此硝化甘油浸含於木屑或他種多孔性物中，而與硝酸鈉相混和，即成大力炸藥¹。大力炸藥過於猛烈，且過於靈敏，不適用於鑄礮或子彈。用以供轟炸，或於土地內開鑿大洞，及戰爭及平時之破壞事業。近時農業上，凡炸毀樹根（第 177 圖），或崩裂巨石，轟掘溝濠，以及開掘植樹之泥穴等，使用炸藥至廣。新式之無煙火藥，常含有硝酸纖維素及硝化甘油。

近代之戰爭，全憑各種炸藥使用之出奇制勝，而各種炸藥又



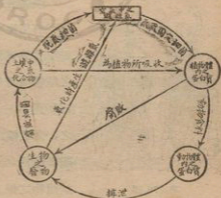
第 177 圖 準備炸毀樹根

¹ nitroglycerine, ² dynamite.

持乎硝酸以製造之。交戰國之智利硝石來源，一旦爲人封鎖，則非力求他種產生硝酸之方法不可，否則非屯貯鉅量之硝石不可。當上次歐戰時，德國之所以能繼續持戰如是之久長，即以該國之化學家，告成其自空氣產生硝酸之方法故也。

293. 自然界中氮之循環——氮化合物爲一切活的動植物之主要部分。氮化合物之天產者，稱爲蛋白質；爲碳、氮、氧、氫所組成。植物能自水、二氧化碳及泥土所存之無機硝酸鹽以構成蛋白質。動物體內之蛋白質，完全自其所食之植物或他種動物取得。動植生體之排泄物內，即含有原來蛋白質中之氮，化合成多種不同之化合物。此項化合物易爲泥土中之細菌所作用，而變爲銨化合物。銨化合物又爲他種細菌氧化成硝酸鹽，可爲植物所吸取（第178圖）。如是氮於動植生體及泥土三界中成天然之循環矣。

294. 氮化合物之作為肥料——惜有二事足以破壞此項循環。第一、有數種細菌足令泥土中之硝酸鹽一部



第178圖 氮之循環

分變成遊離氮，因而損失。第二、由於近代文明之進步，凡動植生體之排泄物，已不復容其回入泥土中。大部傾棄於河海，長此歸之無用。以此之故，泥土須不絕添入某種能為植物所取用之含氮質。如有生物體之排泄物可用，如人糞等，則固最佳之肥料也；惟此項供給，為量至有限。

化學家所製成之人造肥料，含有銨化合物及硝酸鹽。由氮直接氧化而生成之硝酸，大部分即使變成硝酸鈣，運作肥料之用。有數區域可直接用氫氮基化鈣為氮肥料。由此製成之氮，或由直接合成法製成者，均可成為銨鹽而用之；或可令其氧化成硝酸，而成為硝酸鹽以用之。此項自大氣中獲取植物所需之有效氮，乃近年經濟上日趨重要之問題也。



第 179 圖

根莖內含有固定氮之細菌

植物有本身具有使空氣中之氮變成有用化合物之能力者。若豌豆及丁香等豆科植物即然，皆由其根上之結節內所含之某種細菌為之（第 179 圖）。今日此種細菌可以購致之，當栽植之前，將此細菌接種於豆類等植物之上。如此可保細菌生長於植物之根上，因而由植物本身直接產生一種氮肥料。

第二十一章 提要

硝酸之製造：(1)加熱濃硫酸及硝酸鈉；(2)令氮起觸媒氧化。硝酸為無色之液體，常與水混合。商品濃酸含水 32%。

硝酸易起分解，生成氮之氧化物及氧。為強有力之氧化劑。硝酸與鹽酸之混合物，是為王水；能生初生態氮。

硝酸之異於多數酸類，即與金屬作用，所生遊離氫極少。其產物常為氮之氧化物；有時或生成氮。

硝酸鹽之製造：由硝酸與下列各物作用：——

- (1) 金屬，金及鉑除外；
- (2) 氧化物及氫氧化物；
- (3) 鹽類，生揮發性產物。

硝酸用以製炸藥、肥料、及染料。硝酸鹽中以鈉及鉀之硝酸鹽最為重要。亞硝酸鈉由硝酸鈉加熱而成。

一氧化氮(NO)由稀硝酸與銅作用而製成。與氧接觸則生成二氧化氮(NO_2)，為紅棕色氣體，有毒，可溶於水。二氧化氮冷卻時，其分子加倍，變成四氧化二氮(N_2O_4)。

氧化二氮(N_2O)由硝酸銨加熱而製成。能助燃。能令人起麻醉。

氮之固定，意即自空氣中之遊離氮製造氮化合物之方法。

工業上固定氮之方法，有直接氮法及氰氨基化鈣法。

硝酸用於製造一切炸藥。無煙火藥為硝酸纖維素，係製自棉花。礮彈、地雷等中之炸藥，為三硝基甲苯(T. N. T.)或苦酸(一名炸藥酸)。大力炸藥為硝酸甘油吸收於多孔性物內，與硝酸鈉混和而成。

硝酸鹽為植物生長之要素。氮於動物界、植物界、及土壤內適成一循環。此項循環為數種原因所破壞。以此之故，土壤中常須施加硝酸鹽，以為肥料。

問題

1. 試詳述氧化二氮之製取及性質。
2. 在實驗室內如何可區別氮及氧化二氮?
3. 當銅溶於稀硝酸中，當變成何物? 放出何氣? 銅之變成何物將如何設測之?
4. 氮之氧化物中何者為最穩定?
5. 何以雷雨後空氣中存有微量之氮化合物?
6. 試述氮之氧化物所解明之定律。解釋之。
7. 何謂氮之固定?
8. 試舉固定大氣氮之二法¹。本國氮氣廠用何法?
9. 丁香核植物何以能於其栽植之土壤內，給予肥料?
10. 炸藥中利用氮之何種性質?
11. 炸藥之爆發，其意云何? 何種物質供作此用?
12. 氮之固定何以為比較困難之方法? 對於由氮產生炸藥一點有何關係?
13. 氮之固定為近代吾人生活上之一重要問題。(a) 試舉由於此事而告成

¹ 譯者註：原書為三法，但正文已將直接氮法刪去，故只存二法。

立之二大化學工業。(b)此二項工業中產物之重要，各繫於氮之何項性質或何項功用？

14. 試略述氮之固定之氮氮基化鈣法之各步驟，並就每一步驟記列方程式。
15. 炸藥之膨脹力由於何物？
16. 硝酸何以爲戰爭時期之必需品？硝酸對於一國平時之發展上有何貢獻？
17. 藉何種化學檢驗法可以區別一氧化氮與氮化二氮？
18. 藉何種化學檢驗法可以區別一氧化氮與氮？
19. 鹽之用作麻醉劑，關於氮化二氮者何在？
20. 當年新英格蘭拓殖時印第安人史廣度教歐洲墾殖民種植玉蜀黍，於每一叢籽地下種時置入魚一尾。何故？
21. 試就 NO 之式以計算一氧化氮之密度（每立克數）。
22. 今有一氧化氮一立，與空氣接觸而變成二氧化氮。問應需空氣若干立（近似值）？
23. 氮氮基化鈣及硫酸銨二者均用作肥料。試推算每種中氮之百分率。
24. 銅與稀硝酸作用，欲其發生一氧化氮 1.12 立（標準情況），試推算應需銅重量若干。

進 究 題 材

今日之氮氣固定工業——今日工業上所可採用固定氮之方法有幾？一般大規模所用者爲何法？自空氣製造氮化合物，何以爲國家重要事業？(Slosson's *Creative Chemistry*, Duncan's *Chemistry of Commerce*, U. S. Dept. of Commerce *Bulletin No. 52—Utilization of Atmospheric Nitrogen*, Findlay's *Chemistry in the Service of Mankind*, and *Chemistry in Agriculture*.)

炸藥——硝酸及硫酸何以認爲製造炸藥之第一要素？製造時炸藥尚須其他何種物質？工業炸藥尚須何種物質？無煙火藥，T. N. T.，雷酸汞，及大力炸藥各物之作用，有何區別？各物若何製成？採礦及農事上用何種炸藥？(Martin's *Modern Chemistry*, Tilden's *Chemical Discovery and Invention*, and *Chemistry in Industry*, Vol. 2.)

第十九章至第二十一章複習題

- 下列各式之錯誤何在：(a) HeO_2 ；(b) Al_2 ；(c) NO_3NH_4 ；(d) $(\text{Ca})_2\text{Cl}$ ；(e) $\text{N}_2(\text{CO})_2$ ？試各改正重寫之。
- 何謂氫水、強水、王水、清水？
- 試舉影響反應速度之三因素。
- 氮氧化銨何以稱之覺滑稽如肥皂？就離子化學說而言，何以家用氮水稱淨劑之作用？
- 試將氧化二氮之製法與化學純氮之製法比較之。於各方法下記出所各反應之方程式而注意其類似點。
- 設硝酸、鹽酸及硫酸三瓶上之標籤脫落。如何可以獲取事證，從而確斷標籤不誤？
- 氮及氧對於人類經濟上均有二重關係：二者均既能為生命之保障者，又為生命之毀滅者。試解釋此一詭惑之意義為何。（參閱 Slosson 著作。）
- 試舉成爲壓縮體或液化體裝於鋼筒中發售之四種氣體。每種對於工業上有何用途？何種氣體當製成液化體，何種僅成壓縮體？何故？
- 極稀之硝酸作用於鋅而產生氮，如何可以實驗證明之？
- 以空氣及水爲原料，利用電流及其他一切必需附屬品及器具，詳述並解釋最後可獲得硝酸銨之各步手續。
- 試從元素氮、氧、硫、氯起，說明經何項步驟可製成硫酸銨，列其方程式。
- 硝酸鈉強熱時，餘剩何種固體產物？藉何種化學檢驗法，可以區別此種產物與原來之硝酸鈉？作其方程式。
- 試舉二種爲強氧化劑之酸類。將其(a)於稀溶液及(b)於濃溶液中性質比較之。
- 乾燥之氮對於石蕊質紙起何作用？尋常製成之氮如何可令其乾燥？可知許多氣體然，令通過氯化鈣或令其氣泡通過濃硫酸以乾燥之否？解釋之。後二種物質之用於乾燥氣體，各係利用其何種特性？
- (a) 氮、氧、氯化氮何以用排空氣法集取而不於水上集取？(b) 用排空氣法集取氮，與氧及氯化氮所用之方法有何不同，且何故不同？(c) 試作一簡略之圖

解以解明後者二種情形。

16. 製硝酸鹽之一良法為何？試就製硝酸銻之方程式以解明之。

17. 欲生氧化二氮 88 克，需加熱硝酸銻若干？

18. 硫酸銻為可貴之肥料。欲測定一種白色固體之是否為此物，當用何種檢驗法？其中含氮之百分率為何？

19. 銅 384 克與過量之稀硝酸作用，當放出乾燥之一氧化氮若干體積（標準情況）？

20. 氯化銻 107 克與過量之氫氧化鈣作用，當發生氮若干體積（標準情況）？



第二十二章

新週期律

元素之族類——性質與原子量——舊週期律及新週期律——原子序——週期分類法。 原子序與原子價——金屬及非金屬——電子與原子——電子與原子序。

295. 元素之族類——吾人至此當見有若干元素，可按其化學性質之類似點而分爲各族類，至爲簡易。氫、氟、溴、碘，即成爲如此關係密切之一族（第二十三章）。同樣，鋰、鈉、鉀、銣、銣五元素（第二十四章）亦成一族，所謂鹼族金屬¹。其他各族類亦若是。此種分列，對於各元素之化學的事項，確立系統，至爲便利，蓋藉此可對於同族之諸元素，作一共通之論述也。例如鹼金屬均能與水起反應，其氫氧化物均可溶而成強鹼基，其離子均爲一價，而普通酸類之鹼金屬鹽類，幾盡可溶於水中。

296 元素之性質與其原子量——今相類元素既有族類之存在，則關於各元素之化學性，可意料其亦有一種基本之定律在焉。俄國之化學家門得雷業夫²（第 180 圖）乃釋明元素者何可按照一定系統而排列之第一人。

¹ alkali metals. ² Dmitri Ivanovitch Mendeleeff.

設將所有元素，按其原子量之次序（除出氫）排列之，則當見第八及第十六元素，一為氦一為氯，二者彼此酷相類似。此項關係在前十六元素中，均易見之。設將其記列如下，則凡相類似之元素，均見於縱列各組；例如銣與銣即是。

He(4) Li(7) G(9) B(11) C(12) N(14) O(16) F(19)
 N(20) Na(23) Mg(24) Al(27) Si(28) P(31) S(32) Cl(35.5)

在此順序中，每隔一定之距離，復見其相類似之元素，此其事實，可以元素之性質為其原子量之週期函數¹一語解釋之。

297. 舊週期律²——上節所述，乃為舊週期律，藉以將元素作一完善之分類，著有成效。各族之元素，如鹼金屬等，於此系統中，均獲有自然之位次。



第 180 圖 門得雷葉夫(1834-1907) 俄國化學家，彼按原子量而排列各元素。然於此舊週期律上，有一二種明顯之例外。例如，將元素切按其原子量而位置之，鉀(39.1)當繼於氯後，然後接氫(39.9)。如就上記之排列而觀之，則其順序必將鉀位於氦及氫之下，而氫位於鈉及銣之下矣。氫之與

¹periodic function. ²old periodic law.

氫，及鉀之與鈉，在化學方面之相若，自無可置疑。欲求其排列之合理，則鉀之原子量雖略大，勢非位於氫後不可。其他尚有二對之元素，亦有同樣之困難。有以爲此等不規則之元素，其原子量容有謬誤，第經一再實驗，又知其不然也。

298. 舊週期表之價值——門氏所定之週期律，雖有此種例外，然仍不失爲一極偉大之科學的通則。不特幾將一切已知之化學現象，盡歸納成一種有秩序之格局，且能促成門氏作數種大膽之豫言，而其後均經證實。當門氏設計該表時，因欲將性質相類之已知元素歸入同族，勢不得不餘留若干空位。彼即認此種空位，當代表未發見之元素。且彼依據此種空位之位次，所能確切豫言者，不但此等元素之存在，並其物理性及化學性焉。其預言之經證實者有三例。下表舉述其一。門氏當時所稱之副¹

錄之性質	豫告者	測知者
原子量………	約 69	69.0
熔點………	低	30.1°
比重………	約 5.9	5.93
空氣之作用………	無	紅熱時略起氧化
對水之作用………	紅熱時分解	高溫時起分解

銘，至發見後，稱為鐳，其性質彼固亦曾有所預告者也。歷史上科學的預言，可能異者莫過於此矣。

299. 新週期律——英國

青年莫斯雷¹（第 181 圖）於 1912 年植立新週期律之基礎，此律無復例外，與舊律不同。

莫氏當時研究 X 線，即波長極短之振動，其透過力遠大於尋常之光（第二十四章）。彼發現一種使 X 線展布成光譜之方法，此項光譜自屬不能目見，然可照相攝取。其所用之儀



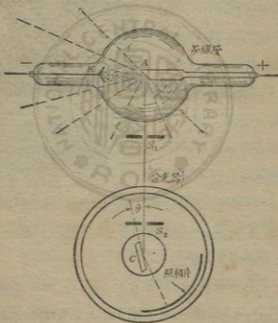
器，稱為 X 線分光器。彼藉此

第 181 圖 莫斯雷 (1887-1915)

英國物理學家，測定金屬之 X 線光譜。以研究各種元素，在 X 線管中為電子所轟擊時發射出之 X 線之性狀。適如多年前本生氏之藉真實分光器以研究‘鈉焰’可見之光。莫氏所用作 X 線管（第 182 圖）中之對陰極之各種金屬，其 X 線光譜中，均有一定波長之明晰線條，適如自許多加熱元素之蒸氣所發可見之光，呈有一定之線也，見光譜表（第 199 圖）。X 線光譜中線條之數，視尋常可見之光譜中所見者

¹Henry Gwyn Jeffreys Moseley ²vibration.

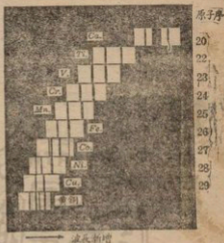
爲少。至此莫氏即得一極重要之發見，當一元素代以其次原子量較大之元素時，則線條之波長，即按序減短。如是可將元素依一種次序排列，使每種元素之光譜中之每對線條，自一元素輪至次一原子量較大之元素時，其波長漸減之進程，作連續而按序的變遷（第 183 圖）。



第 182 圖 X 線分光計之圖解。

查此種依據各元素之 X 線光譜之元素排列，與舊有依據原子量者之順序絕相似，惟今則所有各組不規則之元素，盡得其適

當之位次，而不復覺其顛倒矣。此項元素之排列，適成爲元素之原子序¹之順序。故可將舊律修改如下：元素之化學性，實爲其原子序之週期函數。此說持論確當，與舊週期律之就原子量而言者不同矣。



第 183 圖 X 線光譜與原子序。

然元素非盡能適宜於作爲對陰極者，故就已知元素，仍見有若干實驗上之缺陷。較近 X 線分光照相²對於新元素之發見，貢獻甚大。如最近發見之鉛³、鐳⁴、銻⁵、釷⁶、碲⁷、鉬⁸諸元素，最初即由其 X 線光譜之特殊線條（第 183 圖）而檢知，此種線條，恰具有豫言之波長。

300. 週期分類法——次頁之週期表，即元素以週期分類法排列，與門得雷業夫所訂定者相類，惟以莫斯雷定律爲根據。原子序數列於元素之前；原子量則列於元素之下。

¹atomic number. ²spectrograph. ³hafnium. ⁴masurium. ⁵thorium. ⁶millium. ⁷alabama. ⁸virginium.

Periodic Table showing Atomic Numbers and Valences

Period	Group 0	Group I	Group II	Group III	Group IV	Group V	Group VI	Group VII	Group VIII
0		1 H (1) 1.008							
I	2 He (0) 4.002	3 Li (1) 6.940	4 Be (2) 9.002	5 B (3) 10.82	6 C (4) 12.000	7 N (5) 14.008	8 O (6) 16.000	9 F (7) 19.000	
II	10 Ne (0) 20.18	11 Na (1) 22.997	12 Mg (2) 24.32	13 Al (3) 26.97	14 Si (4) 28.08	15 P (5) 31.02	16 S (6) 32.06	17 Cl (7) 35.457	
III	19 Ar (0) 39.944	19 K (1) 39.096	20 Ca (2) 40.08	21 Sc 45.10	22 Ti 47.80	23 V 50.95	24 Cr 52.01	25 Mn 54.93	26 Fe 55.84 27 Co 58.94 28 Ni 58.69
IV	36 Kr (0) 83.7	37 Rb (1) 85.44	38 Sr (2) 87.63	39 Y 88.92	40 Zr 91.22	41 Nb 92.91	42 Mo 96.0	43 Tc 98.91	44 Ru 101.7 45 Rh 102.91 46 Pd 106.7
V	54 Xe (0) 131.3	55 Cs (1) 132.91	56 Ba (2) 137.36	57 La 138.905	58 Ce 140.12	59 Pr 140.91	60 Nd 144.24	61 Pm 144.91	62 Sm 150.36 63 Eu 151.96 64 Gd 157.25 65 Tb 158.93 66 Dy 162.50 67 Ho 164.93 68 Er 167.26 69 Tm 168.93 70 Yb 173.05 71 Lu 174.967
VI	86 Rn (0) 222	87 Fr 223	88 Ra (2) 226	89 Ac 227	90 Th 232	91 Pa 231	92 U 238	93 Np 237	94 Pu 244

原子序數列於各元素符號之前，原子量則列於元素之下。原子序數之數部於括弧內。Po, Ac, Pa 之原子量為計算值。括弧之各值次，示備有其他許多元素，大部屬於放射性者，其化學性與表中所列之元素相同，惟原子量略異。

表中元素共分成縱列之九總團，第一列稱為零團，末一列稱為第八團。第三橫行起自氦而終於鐵鎳鎳三元素，此三元素位於第八團中。第四橫行無零團之元素，而顯與以前各行略異；其終末為溴元素。此第三第四兩行合稱為一長週期¹；第一及第二行則各稱為短週期²。又第五第六行及第七第八行亦均成長週期。於此可見長週期之正中均有三個元素，併列於第八團中；似若適可補入零團之空位中。長週期之中段，欄以粗線，其元素符號均印斜體。此諸元素各成為每一總團之副團，其彼此間之關係視之該總團其他元素，更相切近。例如第一團中鹼金屬成為一族，而銅銀金等又別成相類之一族。

301. 原子序數——此新順序中，設以氦定為一，各元素位次之序數，稱為元素之原子序數或簡稱原子序。前見(§166)元素之原子，含有一荷陽電之核，而有一個或多個荷陰電之電子圍繞之。將鐳放射出之 α 粒子作種種實驗後，可證明原子序數即所以計核上之陽電荷數，故亦即為圍繞於核之電子之數。

是則以原子序作元素化學性之規範，較原子量為可靠，元素之原子量乃種種同位元素之混合物之平均重量，而同位素容或為數頗多(§564)。關於此點，本書末章中當舉述若干相當可靠之解釋。

¹long period. ²short period.

302. 表中所示之原子價——在週期表上所應注意最重要之一點，即凡位於一圓中之元素，其原子價盡相同。零圓中之元素不起化合作用，其原子價可作為零。

又當見任一週期內自左向右時，各元素之原子價按次有規則的增加（根據氧化物）。其規則至為嚴準。設念及此等元素之分類，悉根據其按原子序數而於全順序中所占之位次者，則此種規則尤覺異常。學者於此宜將表中各普通元素之位次熟記之。

303. 非金屬之位次——在為首兩週期（皆為短週期）中，其第 VI 及 VII 兩圓中之元素，均為活潑之非金屬；第 I 及 II 兩圓之元素，均為極活潑之金屬。各長週期中，其正中之三個元素，位於第 VIII 圓者，均為頗不活潑之金屬；週期之起點為活潑之金屬，而其終點為一活潑之非金屬，如溴是。

304. 金屬之位次——極活潑之鹼金屬，均集於第 I 圓內。其為副圓之金屬，屬於長週期之中段（銅、銀、金）者，其原子價在多種化合物中與鹼金屬相同，惟活潑則遠遜之，其氮氧化物亦均為弱鹽基。凡原子價不止一種且生有色離子之元素，均位於各長週期之中部，例如鐵及銅；是亦頗足玩味。

大體可綜述如次：在週期系中，凡最活潑之金屬均位於第 I 圓；最活潑之非金屬均位於第 VII 圓。若干頗不活潑之金屬

則位於各長週期之中段。

若鹼等之金屬，其主要特點，即其所具之活潑性及生成陽離子。有時即稱之為極端陽電性。若氟等之非金屬，其主要特點，即其所具之活潑性，及生成陰離子。有時即稱之為極端陰電性。明於此種定義，即可瞭然於凡最為陽電性之元素，均位於第 I 圖，而最為陰電性之元素，均位於第 VII 圖。介於此兩極端之間，則代表此兩相反電性間許多逐步遞變之元素存焉。

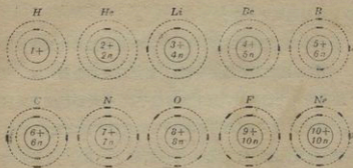
305. 週期表之電子圖——莫斯雷定律之基本理由何在？

關於原子價及其他化學性之週期的變異，如何解釋之？果如是，則原子價本身，究若何圖像之？諸此以及類此之問題，前經討論及之（第十四章），而吾人至今日，對於週期分類上所包括之許多化學現象，已有若干可得頗屬完善之解釋。然可疑之點尚多，故現時之解釋，仍祇能視作一種待決之假說，而非科學的結論也。

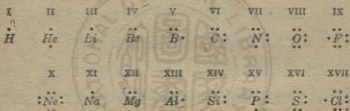
306. 電子與原子價——為首二十種元素之極性化合物，

其原子價可由原子之電子圖而得圓滿之解釋。稀有氣體中電子之排列，則意其為：氦中有二個電子在外層圈上，氖中於此二個電子一羣外，復圍有八個電子之一羣，氬則更有一八個電子之層圈。如此之電子排列，認為極端穩定，稀有氣體之全缺活潑性，即以此解釋之（第 184 圖 A 及 B）。

為首二十種中其餘各元素，均意其具有一個至七個之電子，



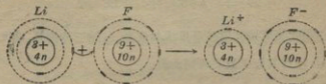
第 184 圖 A 爲前 10 元素之電子圖解。



第 184 圖 B 代表最外層中電子較簡便之圖解。符號表原子之剩餘部分。

其化學性（原子價等）即大部基因於此。此種原子價電子之數，見週期表中符號後之括弧內。二種元素起化合作用時，設一元素讓渡電子與他元素，以湊足其八集體，則可得一穩定之排列，如稀有氣體然。極性化合物生成時，大概即發生此種現象。例如鋰以其孤零之一個電子讓與氟，氟有 7 個電子；氟原子即湊成其八個之一羣，而成爲陰性之氟離子。鋰則失其一個額外之電子，成爲荷陽電之鋰離子（第 185 圖）。在非極性化合物，當由原子結合而得分子，此時一對或多對之電子，爲分子中兩個

原子所共享。



第 185 圖 鋰與氟結合之電子圖解。

307. 電子與原子之性質——化學性之所以具週期性，其理由以此等關於原子結構之近代理論解釋之，頗見確切。由一元素至原子序較高之次一元素，其變遷為核上之陽電荷增加一，而原子價電子之數亦增一。故如由氫至氦，即自無外層圈電子之一元素，按序而達有七個外層圈電子之元素。其次變遷至氖，湊成外層圈電子總數八，乃穩定之集團，而又得一稀有氣體。自氖至氬之順序，亦同樣運進。凡外層圈電子同數之元素，均列於同一團中，彼此上下其位，故其原子價亦相同。於此應特加注意者，即為首二十種元素中，諸金屬乃具有少數可以失去之原子價電子之元素。反之，非金屬則為具有多數原子價電子之元素，再獲得電子以湊足八集體（第 184 圖 B）。

設一元素之原子，於外層圈上有四個電子，例如碳然，則其將失去四個電子或將獲得四個電子，以完成其外層圈，均屬可能。此種元素稱為兩性的¹。

¹amphoteric

第二十二章 提要

全體元素可按其原子量排成如舊表。除三特例外，諸元素之性質，均為其原子量之週期函數。

新週期系則依據各元素之 X 線光譜而排列者，而各元素之化學性質，為其原子序數之週期函數。設以氫為一，相當於各該元素在此新順序中之位次之數，稱為該元素之原子序數。

新週期系將元素分為九總團。凡在同一團中之元素，其原子價相同。最活潑之金屬元素均位於第 I 團中，最活潑之非金屬元素，位於第 VII 團中。

依電子說而言，原子含有一個微細之核，其周圍繞有電子。電子之陰電荷，適與核上之陽電荷相抵消。元素之原子序，數字上等於電子之數。金屬元素之原子價，乃其成為陽離子時，所可失去之電子之數，而非金屬之原子價，即為完成其八集體所需電子之數。

問 題

1. 試述化學利用週期系之三點。
2. 鈣、鋇、鎂屬於鹼土族。在何種化學作為上，彼此相類似？試繪代表其原子結構之圖解，而視其何故相類似？
3. 試藉週期分類之第二週期，說明一週期內各元素之性質自左向右漸次變異之情形。
4. 何種自然變化，亦可稱為週期的？

5. “週期函數”一語作何解？
6. 莫斯雷表中何三處其元素之排列較門得雷架夫表中為自然？
7. 試略述舊週期律及新週期律。各係何時及為何人所發見？
8. 試作原子序為 20 之元素之原子結構圖解。該元素為金屬抑非金屬？試預言其性質。
9. 鋰之準確原子量為 6.940。其近似原子量為何？其原子序為 3。其 (a) 原子價為何？(b) 化學活潑性為何？為金屬抑非金屬？
10. 有人稱金屬之原子為債權者，非金屬之原子為債務者。試解釋之。
11. 元素之原子序數之實驗根據為何？
12. 試解釋 0 團（不活潑氣體）何以亦切合於週期系。
13. 藉電子說如何可證明鎂、鈉、鉀屬於同一化學的族類中？
14. 由新週期表，可預言銻與氮及氧與氯當生成一穩定之化合物否？
15. 試舉氧與硫化學性彼此相似之點若干項。作原子結構圖解，藉此以解釋其相似之故。
16. 藉原子結構理論如何解釋同位素？
17. 週期表中尚有若干未甚確定之元素。此等元素應具有何種性質？
18. 某數種元素之原子量為整數，其他則否，此事將如何解釋之？
19. 試述元素鉀（原子序 19，原子量 39）內質子、中子及電子之數目及地位。
20. 羅澤福特用 α 粒子轟擊氬而游離出荷陽電之雙粒子。試以此與鍊金術士之搜求作比較。
21. 氯及氫及銣連續排列於週期表中。然一為活潑之非金屬，其次為完全不活潑之元素，末者為強金屬性。試就電子說以解釋銣與氯化合生成氯化銣時所起之變化。

第二十三章

鹵素族

鹵素族。 溴——產地、製法、性質、及用途——氫溴酸——溴化物。 碘——
氫碘酸——碘化物。 鹵素之互代。 氯——氫氯酸。 鹵素之互相比較。

308. 鹵素¹——本族諸元素——氯、溴、碘及氟——在週期表上歸入一縱列中（第346頁）。 四者均能與金屬直接結合，生成鹽類，所謂鹵化物²是也。 故總稱為鹵素，即“鹽之生產者”之義。

氯元素及其化合物鹽酸與食鹽等前已論及（第十一章）。一種含氯及氧之酸，所謂次氯酸（ HClO ），及其鹽類，即次氯酸鹽，亦已見前述。 茲略述本族其他三元素——即氟、溴、碘；此三元素，與氯相似之點甚多。此族元素之特點，在各物皆為一價之非金屬元素。就其原子僅再需一個電子以完成其外層圍（八集體）即可知之。 均能生成一價之陰離子，即所謂氯離子、氟離子、溴離子、碘離子也。 諸此離子皆由相當之酸而來，而酸則為每分子含氫一原子及各該非金屬一原子之氣態化合物之水溶液也。

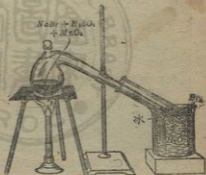
¹halogens. ²halide.

溴

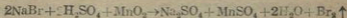
溴產於數處食鹽礦床中，成爲鈉及鎂之溴化物。此溴化物可由結晶法提取，以與氯化物相分離。或則可將溴直接析出，而後使變爲任何所需之溴化合物。

309. 溴之製法——溴可由與製氯極相似之方法製取之；即或則由電解溴化鈉之溶液，或則由氫溴酸之氧化。設將溴化鈉與氯化鈉之溶液電解，則溴先氣而於陽極上放出。自上述之鹽礦中獲取遊離溴，卽利用此點者也。

實驗室內則用二氧化錳，溴化鈉及硫酸三者之混合物。其方程式與製氯時同：



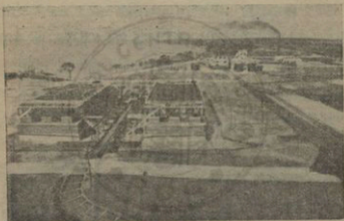
第 186 圖 實驗室製溴法。



實驗室內製溴，常用如第 186 圖所示之曲頸瓶。以溴化鈉、硫酸及二氧化錳之混合物置之瓶內，而徐徐熱之。溴蒸氣先飽滿瓶內，而後凝集於冷卻受器中。溴不易與水相混和，受器中不妨讓盛少量之水。於是即可於水下集得一層之溴，而不致有蒸氣逸入大氣中矣。

較近有多量溴用以製二溴乙烷（二溴化乙烯）（ $\text{C}_2\text{H}_4\text{Br}_2$ ）。

此化合物用以加入所謂“乙鉛氣油¹⁾”中，以防止電花插頭爲止震
 爆物四乙鉛($Pb(C_2H_5)_4$)中之鉛所壅塞。由於此項用途，今日
 工業上用氣由海水中以製溴。每得溴一磅約需海水 1800 加侖
 (即每仟克約需 18000 立)，是則此項方法之又爲近代工業化
 學之一大勝利可以想見矣(第 187 圖)。



第 187 圖 美國北卡羅利那²⁾海岸沙灘上之海水製溴廠。

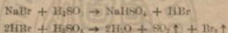
310. 性質及用途——溴爲深暗之棕紅色液體，重於水約
 三倍；非金屬元素中，在尋常情況時爲液體者，僅此一種。具有
 強烈之窒息臭(溴之名，意卽一種臭液也)，能侵襲鼻喉，如氯然，
 又能刺戟眼膜。其液體沾於皮膚，卽致極痛楚之灼傷，故取用
 時應特加注意。

¹⁾ethyl gasoline. ²⁾North Carolina.

此物稍稍溶於水中，其溶液通常稱為溴水¹。亦為一種氧化劑，如氯之水溶液然。溴之活潑性不若氯之甚，惟與許多元素亦易化合，同時放出多量之熱及光。

歐戰時溴之用以製毒氣為量甚鉅。即在現時於催淚氣之製造中，用溴之量亦不貲。今日其主要之用途，則在於加諸‘乙鉛氣油’中。

311. 溴化氫——溴化氫為一種氣體物質，與氯化氫頗多相似之點。然以其不穩定，不能由同樣之反應，完善製成之。祇將溴化鈉與濃硫酸共熱，固亦產生溴化氫；但此物易為濃硫酸所氧化，致一部分成為水及遊離溴：



故欲製溴化氫，每用後種方法。一法即以溴處理紅磷與水之混合物。紅磷與溴化合，而成三溴化磷(PBr_3)之化合物。此化合物立即與水相反應，生純粹之溴化氫及亞磷酸(H_3PO_3)，此酸不揮發：



溴化氫為無色之氣體，甚易溶於水；其水溶液即所謂氫溴酸。氫溴酸乃一種強酸。較之氫氯酸易於氧化成水及遊離元素。

312. 溴化物——中和氫溴酸而生成之鹽，稱為溴化物。
一切溴化物，除銀、鉛、汞之溴化物外，均易溶解。溴化銀為帶黃色之固體，照相術上廣用之。鈉及鉀之溴化物用於醫藥上，作為止痛劑。

檢驗溴化物時，可加氯水及二硫化碳於該物質之水溶液中。

將混合物暢搖之而放置數分鐘。如該物質為溴化物，則當有一紅色之小球，沈積試管之底。蓋氯水將溴釋出，而溴溶入二硫化碳中也。

碘

碘有少量產於數種鹽礦中，成為碘化物。智利硝石中亦產有碘酸鈉(NaIO_3)。此為碘元素之主要來源，惟有時亦製自燃燒某數種海草所得之灰中。較近工業上，有由爪哇意大利及加利福尼亞等某數種自流井中取得之。碘在成人人體中雖僅存有約 50 毫克，然於人體之健康機能上實占極重要之地位。此存量之約三分之一，見於頸部之甲狀腺中。如缺乏此元素，即足致重大疾病。

313. 製法及性質——碘之製法與溴及氯絕相同。



第 188 圖 製碘法

碘之簡便製取，即以二氧化錳、硫酸及碘化鈉三者之混合物，置蒸發皿中溫熱之，其上更座一盛冷水之盆。碘即化成蒸氣而凝集於上盆之底下，成一美麗之結晶（第 188 圖）。

碘為鋼灰色之固體，甚易氣化，其蒸氣呈美麗之紫色，經冷卻，則又逕回復為固體。此種由固體變成蒸氣，而又回復

爲固體，中間不生成液體之作用，乃昇華¹之又一例。碘僅微溶於水，惟甚易溶於碘化鈉或碘化鉀之溶液中。可溶於苯或二硫化碳，生成紫色液（第 189 圖）。又可溶於酒精中，通常市上卽有此溶液發售，是爲碘酒²，大部用作防腐劑。



第 189 圖 碘於水及苯中之溶解度；(a)搖盪之前，(b)搖盪之後。

碘較前述之二種鹵素爲不活潑；然亦能在常溫或微熱時與多種非金屬直接化合。

碘有一極特別之反應，卽如有少量與澱粉相接觸，立呈藍色。此反應用以爲碘或澱粉之檢驗。

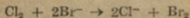
314. 碘化氫——碘化氫不能由加熱碘化鈉及硫酸而製成，此一普通方法之所以不可能，其理由與氫溴酸同(1311)。此物可由紅磷、碘及水之互起作用而生成。碘化氫易溶於水，而生成所謂氫碘酸之溶液。此酸視之氫溴酸更易被氧化，故爲良好之還元劑。此物爲強酸，中和後生成稱爲碘化物之鹽類。

315. 碘化物——一切碘化物除銀、鉛、汞之碘化物外，均爲可溶性化合物。碘化銀爲黃色不可溶性物質，亦如溴化銀用於照相術上。碘化鉀爲最重要之碘化合物。用於製造藥劑及數種照相方法。碘本身亦用於醫藥之製造。

316. 鹵素之互代³——設通氯氣入溴化物或碘化物之溶液中，則見分別有遊離溴或碘釋出，而生成氯化物。此乃一種互

¹sublimation. ²tincture of iodine. ³replacement

代之反應，與金屬鋅之自氫離子釋出氫之反應相似，惟今則指陰離子而言耳：



溴能自碘化物中釋出碘；惟碘則不能自溴或氯之鹽類中，令此二元素釋出。故此三元素可列成一順序如右表，上者得令下者之元素自其離子內釋出。

右表亦示此諸非金屬之活潑性順序，即氯最活潑，而碘最不活潑。

氯價值既廉，而取得亦易，故有時用以自溴或碘之鹽類溶液中釋出溴或碘，而大規模上即依此法以製該二種遊離元素。

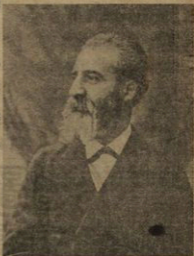
非金屬之互 代順序
氯
溴
碘

氟

鹵素族之第四種，與其他三種略異。此其異點，僅屬表面的，主因即由於氟本身遠較其他鹵素為活潑，而其化合物亦遠較穩定也。 氟為一二重要礦石之成分，其中可足道者，如螢石¹ (CaF₂) 及冰晶石² (Na₃AlF₆)。前一種即為氟及其化合物之主要來源。氟化合物稍有毒性，製造殺蟲粉時用量頗多。

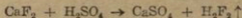
¹fluorite. ²cryolite. —

317. 製法及性質——氟為略帶黃色之氣體，極毒而富腐蝕性，甚難令其液化。氟為已知元素中最活潑者，在常溫時能與大多數之元素起猛烈化合。氟頗難製取。法國化學家莫遜¹（第190圖）於1886年首創由電解氟化鉀（KF）於液體氟化氫（ H_2F_2 ）中之溶液，而遊離出氟。其實驗於鉑或銅之製器中為之，以其他一切物料均有為此氣體所侵蝕之虞也。



第190圖 莫遜(1852-1907)。法國化學家，首將氟遊離，又製出小人造金剛石。

318. 氟化氫——氟化氫可由濃硫酸作用於氟化鈣以製之：



此物為一種氣體，甚易溶於水，生成一種酸，稱為氫氟酸。氟化氫較氯化氫為穩定，全然不能氧化。易凝成液體，沸點為 $19^\circ C$ 。

氫氟酸能生成稱為氟化物之鹽類。因其能溶解無數之物質，乃至砂（ SiO_2 ）及玻璃等，故頗堪重視。因此須貯於蠟製

¹Henri Moissan.

之瓶中。其與砂作用之結果，生成四氟化矽(SiF_4)氣體及水：



其與玻璃所起之作用，與此甚相仿，蓋玻璃乃矽之化合物也。

玻璃上欲加蝕刻時每卽利用此項氫氟酸於玻璃之作用。量瓶及量筒上製作刻線標記時，卽於玻璃上全塗以蠟層，而就蠟層



刻劃標線及字樣。然後隨於氫氟酸之蒸氣上(第 191 圖)。隔

第 191 圖 以氫氟酸蝕刻玻璃。少時，將由蒸氣凝結成之酸洗去而刮除蠟層，則玻璃之接觸及酸者，均成不透明之痕矣。

319. 鹵素之互相比較——下表綜合鹵素族之重要物理性及化學性，各元素依其原子量排列。應知諸此元素之活潑性，依自氟至碘之順序而漸減小，其氫化合物之穩定性亦依同一之順序而降低。此又爲彼此互代之順序。氟之活潑性之強，竟能自水中取氧而代之。因其活潑性若是之烈，幾有目之爲本族中之特格；然既認其在本族中列於氯之前，則其性狀似亦不失爲正常，自應較活潑之氯元素更爲活潑也。

名稱	原子量	沸點	狀態	顏色
氟(F)	19.0	-187°C.	氣	淡黃色
氯(Cl)	35.5	-33.6°	氣	黃綠色
溴(Br)	79.9	63°	液	紅色
碘(I)	126.9	184.4°	固	紫黑色

第二十三章 提要

F_2	Cl_2	Br_2	I_2
氣態	氣態	液態	固態
黃色	黃綠色	暗紅色	紫黑色

鹵素均爲一價元素。均能與金屬化合，生成鹽類。均具有二原子的分子。在氣態時均具刺激性。

溴由溴化物與二氧化錳及濃硫酸共熱而製之。爲暗紅色之液體，其化學性與氯相似，惟不如其活潑。

氫溴酸以加水於三溴化磷而製之爲最佳。

碘由碘化物與二氧化錳及濃硫酸共熱而製之。爲質重而作鋼灰色之固體，加熱即起昇華。

氫碘酸爲良好之還元劑。不能由碘化物及硫酸製之。

氟爲已知元素中最活潑者。由特製之裝置行電解法而製之。氫氟酸由加熱氟化鈣與硫酸而製成。用以蝕刻玻璃。

氟能自溴及碘之鹽類中取代溴及碘；溴能取代碘；氯之活潑，足能取代水中之氧。

鹵素酸類之穩定性，按下列順序依次遞減： HF ， HCl ， HBr ， HI 。

問題

1. 一切鹵素所共具之性質為何？
 2. 試將鹵素按其活潑性之遞減而排列之。
 3. 鹵素一名之意義為何？（查閱辭典）。
 4. (a)實驗室中製溴之法若何？(b)試將裝置作一簡明圖解。
 5. 試將實驗室製溴所應用之反應作方程式。
 6. 今日工業上製溴之法若何？試作其方程式。
 7. 溴分子之色若何？溴離子之色若何？
 8. 何二種元素在常溫時為液體？
 9. 實驗室中製碘之法若何？
 10. 今日工業上製碘之法若何？試作其方程式。
 11. 試將實驗室中收集溴之方法與收集碘之方法比較之。
 12. 遊離碘當以何法檢驗之。
 13. 股於手帕上沾有碘漬，將如何去除之？
 14. 番薯中有澱粉存在，如何檢驗之？
 15. 何謂碘酒？
 16. 試舉(a)溴(b)碘各二種重要用途。
 17. 試將二元鹵素酸按穩定性遞減之順序表列之。
 18. 試作(a)氫氟酸之製取及(b)其於玻璃上之蝕刻作用之方程式。
 19. 試述於玻璃板上如何用氫氟酸蝕刻名字。
 20. 氫氟酸應貯存於何種瓶中？
- . . .
21. 吾人可於實驗室內製氯、溴、及碘。何以不製氟？此事對該元素之活潑性有何關係？
 22. 氯化鈉、溴化鈉及碘化鈉均為白色固體。如何可以辨別之？
 23. 溴蒸氣與二氧化氮如何區別之？
 24. 設將溴通入氯化鈉之溶液中，當起何變化？通入碘化鈉之溶液則若何？如起有何種反應，試作其離子方程式。
 25. 如何可以製取純粹之溴化銀？
 26. 試舉一種不可溶性碘化物及一種可溶性者。用可溶性碘化物，將如何

可進而製碘酒？

27. 設有碘與砂之混合物，如何可分離之？
28. 今日美國由加利福尼亞某數處油井泉等來源製取之碘，成品至廉，可不復向智利購買。智利之碘來源為何？
29. 氫碘酸放置久時，何以其色轉暗？
30. 取用氫碘酸時，應如何極之注意？
-
31. 製碘 80 克，應需溴化銣重若干？
32. 由碘化銣 33.2 克可得碘重若干？
33. 試計算螢石 (CaF_2) 中氟之百分率。
34. 氟化鈣 39 克與硫酸共熱時，當生成氟化氫若干克？
35. 某種化合物，含氫 2.1%，碳 12.8%，溴 85.1%。在 140°C 。及 74 厘米壓力時，其蒸氣 1.00 克占 180 毫立之體積。試計算其分子式。

進 究 題 材

歐戰時之毒氣——歐戰時最先用何種毒氣？其作攻擊之時日及地點為何？其後復用其他何種毒氣？形態若何？（孫強著：“化學戰爭概論”，Slosson's *Creative Chemistry*, 及 Auld's *Gas and Flame*.)

莫遜及其發見——莫遜如何將銀遊離？彼創用何種之爐？彼如何製成人造金剛石？彼由於何種功績，而獲諾貝爾獎金？（Harrow's *Eminent Chemistry of Our Time*.)

碘與甲狀腺——甲狀腺¹與碘之關係若何？何謂甲狀腺素²？何謂碘化鹽³？(*Chemistry in medicine*.)

¹coiter. ²thyroxin. ³iodized salt.

第二十四章

鈉及鉀之化合物

鹼，索爾未製造法——鈉之二種碳酸鹽，性質及用途——加水分解——過氧化鈉——其他鹼化合物，

鉀化合物——來源及用作肥料——硝石之製取，

與鈉鹽之比較——焰色檢驗——分光器，索爾之光譜之解釋。

320. 鹼金屬——週期表（第 346 頁）上第三縱列，冠以第 I 圖者，含有鋰、鈉、鉀、銣及銻。是即所謂鹼金屬¹，均為一價。化學性均極活潑。本章僅述鈉及鉀之數種化合物，取其在工業上為重要者，如碳酸鹽等。

321. 家用上及工業上之鹼²——普通而重要之家用品，如焙鹼³（酸性碳酸鈉 NaHCO_3 ）及洗滌鹼⁴（碳酸鈉 NaCO_3 ），人盡知之。大概吾人亦知有時被稱為鹼灰⁵（洗滌鹼）者，其用於玻璃及肥皂之製造中車載斗量。事實上酸性碳酸鈉及碳酸鈉同為工業上所用之基本原料。然則此二種之鹼，究有何種差別；若何製成，何為而用之？今試就第二項入手。

¹alkali metal. ²soda. ³baking soda. ⁴washing soda. ⁵soda-ash.

鹼灰在歐西各國舊時¹大半取自西班牙鹽澤所產之植物灰中，故得其名。旋法化學家路布蘭²，應國家之需求，創由食鹽製鹼之方法。其後有一比人將路氏之法加以改進，而發明一更廉之製法。此人名索爾未³，吾人即從其名而稱該方法。

322. 索爾未法——較舊之路布蘭法，歐洲各國仍有沿用之者，在美國則已大部為索爾未法所取代。如敘拉古斯⁴即採用此法而以極大之規模以製造碳酸鈉（“洗滌鹼”或“鹼灰”）。（第 192 圖 A）⁵。此法之原理可分三步釋明之：

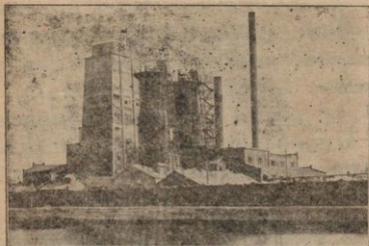


第 192 圖 A 敘拉古斯索爾未廠之外景。

[1] 氨及二氧化碳溶於水中，生成鹼性碳酸銨 (NH_4HCO_3)。

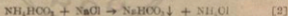
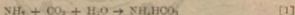
[2] 此鹽再與氯化鈉反應，生成鹼性碳酸鈉 (NaHCO_3) 及氯化銨。鹼性碳酸鈉甚難溶於此溶液中，故即析出。

¹譯者按：天然鹼之在中國，已有悠久之歷史。“水草”有石鹼灰鹼之稱，即是此物。山西、綏遠、察哈爾、蒙古東部，以及陝西、甘肅，均有大量產出。其主要成分為鈉之碳酸鹽。²Nicolas LeBlanc (1742-1806)。 ³Ernest Solvay (1835-1922)。 ⁴Syracuse, N. Y. ⁵我國滄州水利製鹼廠（第 192 圖 B）亦用索爾未法。

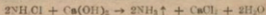


第 192 圖 B 永利製鹼廠。

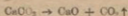
[3] 最後，酸性碳酸鈉受熱，生成碳酸鈉。其各步反應如下：



工業上製鹼時，此項反應以下列之方式進行之：取鹽井中之鹽水，以氨氣飽和之，於是用抽機送入碳酸化塔中。二氧化碳自塔底用壓力送入，為含氨之鹽水所吸收。酸性碳酸鈉即成細粉而沉下，懸浮於液體中，濾出之。將溶液蒸發，可收回氯化銨，用渣石灰處理，以得氨，備後用：



如是則全部作用中無損失。二氧化碳由加熱石灰石而得；其另一產物為氧化鈣，與水作用，即生氫氧化鈣：



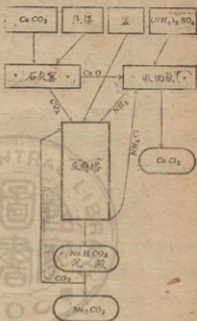
氫氧化鈣用於使氨再發生而收回之，適已言之。如是可知（第 198 圖）此法中，原料為碳酸鈣（石灰石）及氯化鈉，二者均可以大量取得，成本至低。其產物為

碳酸鈉，副產物為氯化鈣。後者用途甚少，多中棄去之。

323. 碳酸鈉——碳酸鈉結晶，常稱為洗滌鹼，含十分子結晶水($\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$)。此項結晶有弱鹼類之作用，然其鹼性之強度，對於皮膚或織物，無甚傷害。粉狀之碳酸鈉用於苛性鈉、肥皂及玻璃之製造為量至鉅。此項無水之碳酸鈉，以商品名鹼灰見稱於世已久，業見前述 (§322) (參見附錄之工業一覽表)。另有大部，市售所

謂洗滌鹼，結晶鹼¹，或鹼砂²($\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$)者，由碳酸鈉之水溶液中結晶而得。此等結晶透明而含十分子之結晶水。在空氣中徐徐崩碎而成白色粉末，即為多少脫水之物質。此乃風化³，即露空氣中自然失去結晶水之作用之一例也。

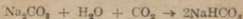
324. 鹼性碳酸鈉(NaHCO_3)——鹼性碳酸鈉有時稱為焙



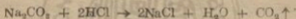
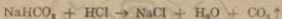
第 103 圖 索爾未之圖解。

¹soda crystal. ²sal soda. ³efflorescence.

鹼或焙鹼¹，乃細白之結晶粉末，難溶於水。碳酸鈉之水溶液為二氧化碳所飽和時，即起酸性碳酸鈉之沉澱：

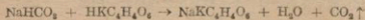


酸性碳酸鈉受熱，則此反應逆行，如索爾未法之末一步然。此二物質均易與酸類起反應，生成一種鹽及碳酸。二氧化碳既僅微溶於水中，故碳酸即起分解，而氣體散逸；以此諸故，反應實向一方進行：



因碳酸鹽能與酸類起反應，產生鹽類，故可用以代中和酸時之氫氧化物。碳酸鹽又可作為二氧化碳之來源。§221 中所述之滅火器，其中即盛有酸性碳酸鈉之溶液。

325. 焙粉²——酸性碳酸鈉亦為焙粉之主成分。此即所以恆稱之為焙鹼也。焙粉之其他必須成分，為若干帶弱酸性之固體物質，如酒石乳³、酸性磷酸鈣或明礬等。當碳酸鈉與此酸受水潤溼，即於離子間起一種反應，結果生大量之二氧化碳。使乾麵團鬆漲者，即此氣體也。其產生二氧化碳之反應，大致如下：



焙鹼

酒石乳

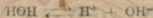
羅氏鹽⁴

◆

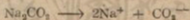
¹sal-ratus. ²baking powder. ³cream of tartar. ⁴Rochelle salts.

有時有用酸敗之牛乳代此固體酸者。此時則乳酸與碳酸鈉起反應。焙粉一般含有少量之澱粉或麵粉，以防其敗壞。製鬆軟麵包時，則用釀母菌¹，釀母菌與乾麵團中之糖反應，經酒精發酵作用而產生二氧化碳氣。

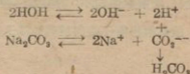
326 加水分解²——碳酸鈉之水溶液試以石蕊質時所以呈鹼性反應之理，設一考其所包含之離子反應，即易明之。水本起有極微量之離解：



此項離解雖向為我人所忽視，然今則知其實至重要。當碳酸鈉溶於水中，即得下列之離子化作用：



碳酸根離子(CO_3^{--})即與得自水中之某定數氫離子(H^+)化合，而產生碳酸(H_2CO_3)。碳酸乃極弱之酸，以其僅起極微之離解也。故溶液中即生成許多不離解之碳酸分子，如下列方程式：



每一氫離子，因不離解分子之生成而如是減除時，溶液中即餘剩一氫氧根離子。結果碳酸鈉之溶液所含氫氧根離子，即多

¹yeast. ²hydrolysis.

327. 過氧化鈉——金屬。於空氣中燃燒時，即生一種氧化物，是為過氧化鈉 (Na_2O_2)。此氧化物較正常之鈉氧化物多含一原子之氧，故為猛烈之氧化劑。因此其用途亦殊繁。過氧化鈉能與水反應，生成氧，為實驗室內發生氧之一極簡便方法。金屬鈉之由工業規模製造者，即以供製此物質之用。

328. 鈉之其他重要化合物——前已述(§ 278)硝酸鈉為可貴之天然鹼鹽。用作硝鹽之來源及一種肥料。其次重要之化合物，則為硫代碳酸鈉 ($\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$)，由亞硫酸鈉之溶液與硫共煮沸而製成。其含 waters 即所謂“大蘇打” ($\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$)，在照相術之定影及漂白工業上使用甚廣。又有一種鹽曰氰化鈉 (NaCN)，為白色之固體，其水溶液呈強鹼性。此物於提取金時應用之，以其在有空氣時能溶解金也。此化合物本身有毒，與酸接觸，則又放出極毒之氫氰酸或氰酸 (HCN)，用於房屋及果園之熏蒸消毒。

329. 鉀化合物——鉀化合物與鈉化合物甚相類似；今祇須作極簡之討究。以其較為昂貴，工業上設有相當之鈉化合物適用時，概不用鉀化合物。

鉀化合物分布甚廣。如許多火成岩中亦產有之。惟此項岩石不適於作工業上取得鉀化合物之原料。

330. 鉀鹽之為肥料——由第二十一章吾人知氮化合物為植物生長所必需。鉀化合物在此方面，其重要正不亞於氮化合物。人造肥料大都含有鉀鹽，若第 194 圖等所示實驗之結果，可以證明鉀化合物確為植物之可貴食料。植物焚燒後，鉀化

“hypo”, $\frac{2}{3}$ prussic acid.

物即變而為碳酸鉀，見於灰分中。故若木灰之肥料即復使必需之鉀鹽重入土壤中。用水浸漬木灰，可得碳酸鉀。此乃製取碳酸鉀之舊法，故向有鍋灰¹之稱。

欲收穫最良之作物，則土壤中非施用鉀化合物不可，因是如何取獲鉀化合物之問題，彌覺重要矣。德國施塔斯阜²之混鹽（白鹵鹽³）大礦床中，產有氯化鉀，向為主要之供給來源；此外雖有數處（如美國加利福尼亞 弗萊斯湖⁴等）亦有此種天然礦層，惟取用之量甚微。歐戰時德國之輸出杜絕，美國當時大量之鉀化合物，均取自本國之礦源，取自水泥工業（鉀化合物為此工業中可貴之副產物），亦取自加利福尼亞沿海一二大海藻之灰分中。海藻雖大部含鈉化合物而不含鉀化合物，惟此特種之海藻，竟為重要之例外，亦堪奇矣。



第 104 圖 證明肥料對於番薯草之功效之實驗。I, 不用肥料；N, 用氮肥料；P, 用磷肥料；K, 用鉀肥料；NP, 用氮及磷肥料，餘類推。皆用奇士。

331. 重要之鉀化合物 —— 氫氧化鉀或即苛性鉀(KOH)之

¹potash. ²Stassfurt. ³carrollite. ⁴Searles Lake

製法，一如氫氧化鈉，其物理性及化學性亦與之相似。實驗室內在少數特殊情形下，用以代氫氧化鈉，但二者之反應大概相同。碳酸鉀及酸性碳酸鉀與相當之鈉化合物至相類似，惟酸性碳酸鉀甚易溶於水耳。鉀化合物較鈉化合物為昂貴，故除作肥料外，用途殊有限。

硝酸鉀 (KNO_3) 通稱硝石¹。尋常由硝酸鈉經下列之反應以製之：



將硝酸鈉及氯化鉀之飽和熱溶液相混和，即澱出氯化鈉，可濾去之。溶液中留存硝酸鉀並僅極少量之氯化鈉。於是可令溶液冷卻，硝酸鉀即結晶析出，以其於冷水中較熱水中不易溶解也。此反應全恃各該物質在各溫度時之溶解度。其關係見第 209 圖之曲線。

332 銻化合物之比較——第二十章已論銻 (NH_3) 之普通化合物，如氫氧化物、氯化物、硫酸鹽及硝酸鹽。諸此皆屬揮發性化合物，即受熱時當起昇華。此等化合物與相當之鈉及鉀之化合物，均極相類似，如均為白色固體，均可溶於水，以及銻根之能成一價陽離子等皆是也。

333 鈉及鉀之焰色檢驗——一切鈉及鉀之化合物，均可

¹saltpeter.

溶於水，故不能由任何沈澱反應以試驗之。然對於此種元素，有一檢驗法，至為靈敏，且可藉以與其他每一物質截然判別。此即一切鈉及鉀化合物，以及二元素之本身，當加熱至高溫度時所生光焰之色也。

取清淨之鉑絲一枝，持置燈火之燈焰中，俟其焰中所有顏色均行消失。必要時或用一新燈，以免有夾雜物質。於是將鉑絲蘸以鈉鹽，而再置入燈焰之邊緣。次再用鉀之純粹鹽作此實驗。

黃色即為鈉之檢驗 此項檢驗至為準確，在實驗室中一切燈焰中凡用有鈉鹽者必多少呈黃色。

鉀化合物令同樣之火焰呈紫色 此色即為鉀及其化合物之檢驗。惟設有鈉存留，則易為黃色所遮掩。如隔藍玻璃以觀察火焰，即可解除此項困難，藍玻璃能遮斷黃色光，而使吾人只見所存在之鉀焰。

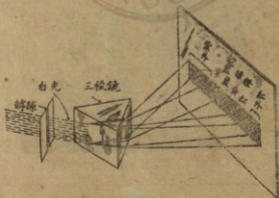
334. 鈉蒸氣燈——此燈之光，發自電流通過鈉之蒸氣，而非自燒熱之燈絲。其電極為鎢絲圈，鎢絲圈由電灼熱使生電弧。在真空燈泡內裝有定量之純鈉及少量氬氣。此燈發光輝煌——先因氬氣而發紅光，嗣作金黃色。此項新式燈之效率約三倍於同大小之白熱電燈。鈉蒸氣燈對於馬路上照耀之改進，行見有極大之貢獻也（第 195 圖）。

335. 光由三稜鏡分散——設令日光（或自電弧燈所發之光）一縷，通過狹窄之罅隙而射入暗室，於其徑程間置一玻璃三



第 195 圖 用熱氣燈照燈通能，下角附圖示燈之式樣及其反射器。

稜鏡（第 196 圖），則光線即為所彎折或稱屈折。如於屈折光線之徑程間置一白色屏幔，即生成各種顏色之帶。此帶稱為



第 196 圖 日光因三稜鏡而分散。

光譜¹。其最顯明之色爲紅、橙、黃、綠、藍、靛藍、紫。設取一凸鏡，以定其焦點於屏上，則屏上之像更爲清晰。

吾人藉敏感之吸熱儀器，已可知太陽射出多種之光波，其波長較吾人目所可觀者爲長。是爲紅外線²。又藉日光譜之攝影，發見極短之光波，不及於吾人之目力者。是爲紫外線³。

將白色之光分成其各種原色之方法，稱爲分散⁴。分光器⁵卽利用此項原理而成者也。

336. 分光器之使用——檢驗鈉及鉀較精準之方法，卽用分光器是也（第 197 圖）此器藉一玻璃三稜鏡，使火焰之



第 197 圖 A 本生分光器，用以研究火焰。

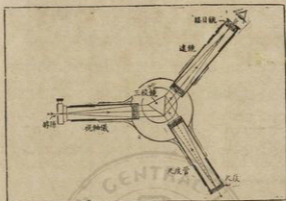
¹spectrum.

²infra-red rays

³ultra-violet rays.

⁴dispersion.

⁵spectroscope.



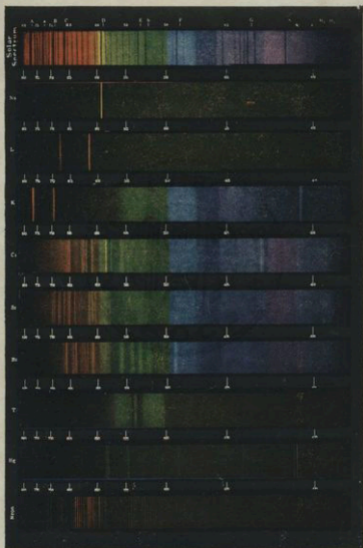
第 197 圖 B 木生分光器之圖解。

光分析成各種光線。設有鈉存在，則顯示一明晰之亮黃色線，即同時火焰中因不止僅此一種物質而呈他種顏色時，亦然。其他物質依此法察之，各呈特殊之線（第 199 圖光譜圖）。其中有具各種顏色之線多條者；惟不同物質之線，無適相疊合者。故同一物質中有數種元素存在時均得檢知之。此種分析方法，木生¹（第 198 圖）及敢契霍甫²二氏即用以發見與鈉及鉀相似之二新元素，即銻及



第 198 圖 木生 (1811-1899) 德之名化學家，發明常用之實驗室燈，首創光譜分析。

¹Robert Wilhelm Bunsen. ²Gustav Robert Kirchhoff (1824-1887, 德之物理學家。)



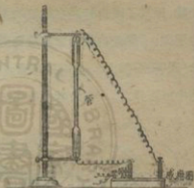
第 199 圖 光譜圖。

鈉。

設觀究太陽光譜，當見其間有許多縱直之暗黑線（第 199 圖光譜圖）。此種線稱為弗勞雲佛線，由於太陽大氣之外層內，存有許多氣態元素，是項元素各能吸收光之某一特殊部分。在實驗室內，設令白光經過狹縫而射入分光器中，亦得同樣之結果。當見一條暗黑線，在譜中適當尋常鈉光譜之 D 線之地位。

337. 光譜之線如何產生——試舉一最簡單之例，

氫之光譜。在實驗室中，作一玻璃真空管如第 200 圖所示，抽出空氣，而導入極少量之氫。然後連繫感應圈於管之兩極，使電流通過氫氣，即可得之。如察視此種氫管



第 200 圖 氫管

中所生之光，即見一明亮線條之光譜（見光譜圖），含有一組色線。第一線為紅色，次為藍色，第三線為紫色。在紫色線附近及紫外線內尚有他線多條，祇能於攝影片上見之。

丹麥物理學家蒲爾所創原子結構之電子論，對於此種光譜線條之產生，與以極充分之解釋。吾人可假定氫原子係由一個核心及位於環繞該核心四周之空間內之一個單電子所組成。此項電子可想像其占有若干一定之層圈（或能位），層圈自核心

¹Fraunhofer lines.

起，以 1, 2, 3, 4, 5 等計之。在常態之氫原子中，電子每位於第一層圈內。惟當有能加諸原子時，如氫真空管中放電時，則電子能升至一較高之位次，或較外層圈，如 2, 3, 4 等。或則此電子甚至可完全騰出原子之外，如氫離子(H^+)之例。但當此激動告止時，則電子復自較高之能位降至較低者；即自較外層圈入於較內層圈。際此自較高之能位降至較低能位之經程內，能即成爲光(光子)而釋出。能之降落愈大，其光之波長愈短。於第 201 圖中可以見之。在光譜中所見之顏色線條，即此光或能也。



第 201 圖 能位 1, 2, 3, 4, 5 及氫光譜中之可視線條。

光譜上方之數字表波長(λ)，以魯格斯特德單位¹(A. U.)計之。一魯等於一毫米之千萬分之一。光譜下方之數字表每厘米之波數(ν)。於此當知，可視光譜中之線條，實起因於電子自較外層圈(較高能位)降至次層圈或次位。

蒲爾藉能之量子論，締造此項理論，而於各元素之明線光譜中所見之許多線條，解釋尤見精采。能位之說，在蒲氏自屬出於假設而已。茲試究何以有此等能位之存在。

須知蒲爾曾作二種極新穎之假說：第一，電子能於封閉之軌

¹photons. ²Ångström units.

道內旋轉而絕無能之放射；第二，僅在若干個別軌道為可能。此全由某數項量子情況而定，自非本篇所能具論。然蒲爾之理論，不徒解釋四種氫線條， H_{α} , H_{β} , H_{γ} , H_{δ} （第一線亦即最強之線位於紅色部內，第二線位於藍綠色部內，第三及第四線位於紫色部內），並於極端之紫外光譜內之同樣線組（雷曼¹）及紅外光譜內又一線組（巴興²），均得藉以闡明。此項氫光譜之理論，證之實驗結果，在數字上亦相切符。惟於其他元素，蒲氏理論又未能作若是完滿之解釋。

第二十四章 提要

凡鈉鹽、鉀鹽及銨鹽至少均相當可溶於水。鈉離子、鉀離子及銨離子均為陽性，均為一價。

碳酸鹽產於植物灰中。碳酸鈉由索爾未法製造之。此法即以二氧化碳作用於氯化物之氨溶液，生成酸性碳酸鈉。將酸性碳酸鈉加熱，即成碳酸鈉。

碳酸鹽用於洗滌粉及製肥皂、玻璃等。酸性碳酸鈉為焙粉之一成分，亦用於化學滅火器中。

碳酸鹽之溶液為弱鹼性，以其與水中之氫離子生成不難解之碳酸而遺留多餘之氫氧根離子也。此項作用，稱為加水分解。

¹Lyman. ²Paschen.

加水分解爲水與溶解物質之作用，異於簡單之水和作用。

由弱酸與強鹽基生成之鹽類呈鹼性反應。由強酸與弱鹽基生成之鹽類呈酸性反應。

鉀化合物爲陸產植物生長之要素，故用作肥料。其主要之來源爲德國之施塔斯阜礦。

銨化合物與鈉化合物及鉀化合物頗多相似之點

鈉化合物使本生燈焰著黃色；鉀化合物著紫色。

分光器可使吾人由分析火焰之光成各特有之光線，而檢知極微量之鈉及鉀。

問題

1. 試述德斐在化學上之二種重要發現。
2. 古代何以不知有鹼金屬？
3. 金屬鈉有何用途？
4. 試作鈉處於空氣中所起反應之方程式。
5. 烹餅時何以須用鹼或焙粉？
6. 各種焙粉中所共有之成分爲何？
7. 於酵發麵包¹中，以何物替代焙粉？
8. 植物中之存有鉀化合物，如何可以證明之？
9. 何處有鉀鹽之大礦產？
10. 苛性鈉何以較苛性鉀之價爲廉？
11. 銨鹽與鈉鹽及鉀鹽有何共通之性質？
12. 分光器係何時並何人所發明？
13. 化合物中有鈉存在時，將何以檢驗鉀？

¹raised bread.

14. 試作氫氧化鈉三種製法之方程式。
15. 氫氧化鈉昇華，露空氣中先成液體，其後如任其放置數月，即又乾燥而成白色粉末。試解釋之。
16. 焙粉罐上何以載明須常蓋閉，並置乾燥處？
17. 明礬如與酸性碳酸鈉共用於焙粉中，稱之為鹼性物(§326)。試解釋之。
18. 試解釋碳酸鈉之水溶液何以遇石灰質呈鹼性反應。
19. 菓子鹽溶於於水中，即起劇烈瀉泡。試解釋之。(菓子鹽裝白紙包者含有酒石酸，裝藍紙包者含酸性碳酸鈉及羅氏鹽。)
20. 如患病者取兩種紙包之菓子鹽分服之，當起何事故？(切勿嘗試之！)
21. 試就(a)氯化鈉變成酸性碳酸鈉；(b)酸性碳酸鈉變成碳酸鈉時之反應，推應有之方程式以表之。
22. 自然界中所產鈉化合物之多，幾與鈉化合物相仿。何以吾人對於鉀之來源猶若是之關切？
23. 試解釋何以某定量之氫氧化鈉中和時，較同重量之氫氧化鉀效力為大？
24. 鈉或鉀之鹽類溶於水中時，亦有成鹼性溶液者否？試解釋之。
25. 試將氯化鈉與硫酸鉀之溶解度曲線(第 309 圖)比較之。由此二種種類溶解度上之差別，有何實際上之利用？
26. 碳酸鈉及酸性碳酸鈉在實驗室內如何可區別之？
27. 譜帶之原子理論如何解釋鈉及鉀之光譜？
28. 氫氧化鈉 6 克電解時，可得鈉若干克？
29. 某種滅火機裝有酸性碳酸鈉溶液 2 磅。將此中二氧化碳盡量釋出時，需硫酸(98% H_2SO_4)若干磅？
30. 自 100 磅之酸性碳酸鈉，可得若干磅之碳酸鈉？

進 究 題 材

食鹽——糖何以稱之為一切化學工業之基礎之一？其與人生之直接關係

為何？家常有何二種物質係由此製成？糖之最低廉之來源為何？(Martin's

Modern Chemistry, 及 Chemistry in Industry, Vol. I.)

星光化學——天文學家如何藉分光器而得告示吾人以星體中存有何種化學元素？太陽系之或然起源為何物？(Duncan's *Some Chemical Problems of To-day*, 及 J. C. Philip's *Romance of Modern Chemistry*).

第二十二章至第二十四章複習題

- 試舉列化學上非金屬族及金屬族中各元素之名。
- 下列鹽類溶解時，各呈何種反應（酸性，鹼性，或中性）：(a) Na_2CO_3 ; (b) NaCl ; (c) KCl ; (d) K_2SO_4 ; (e) CuSO_4 ; (f) $\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4$; (g) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$; (h) KNQ_2 ?
- 試作下列諸反應之方程式，用分子式：(a) 硝酸鈣（加熱）；(b) 銅與硝酸（稀）；(c) 一氧化氮與氧；(d) 硫酸鈣與氫氧化鈉；(e) 溴化鈣與氯。
- 1680 年以前已知何數種元素？何故？何以鐵金屬及鎊土金屬均約於 1807 年發見？何以不最先發見？
- 尋常之糖加熱時，即生多量之水而成爲黑塊。洗滌後加熱時，生多量之水而成白色粉末。試將此二作用之化學原理比較之。
- 試舉列存於氯水中之八種物質。（須知離子係物質。）
- (a) 何種毒氣在歐戰最先用作武器？(b) 何時並何地實施此項攻擊？(c) 此後又用其他何數種氣體？(d) 作何種形態？
- 試簡述若何 (a) 自氯化銨製氫氧化銨；(b) 自硝酸鈉製硝酸；(c) 自碘化鉀製碘；(d) 自氯化鈉製硫酸鈉；(e) 自氯化鈉製碳酸鈉。
- (a) 鈉化合物之天然來源為何？(b) 金屬鈉如何製取之？(c) 試舉鈉之五種化合物之式及用途。
- 硝酸鉀與氯化鈉之溶解度大體上比較若何（第 109 圖）？
- 試舉述一實驗，以確定 (a) 一溶液之是否爲飽和；(b) 一無色之液之試樣是否含有溶解之固體；(c) 水中是否含有溶解之空氣；(d) 一鹽類之是否爲潮解性；(e) 一酸溶液之是否爲稀。
- 試作自硝酸鈉製氫氧化鈉二種方法之方程式。
- 如有詢述何者爲彼之最大發見，彼答曰：“法拉第”。試述何故？

14. 所謂一化學元素“由其所備之夥伴可以知之”，其意為何？

15. 試依薩爾理論，作最先十二元素之原子結構之圖解。

* * *

16. 試推算由氯酸鈉 (NaClO_3) 21.3 克受熱作用時所釋出之氧之體積 (在 27°C . 及 740 毫米時計之)。參閱附錄中氣體定律。

17. 欲製 20°C . 及 5 氣壓壓力下之氯氣 2 立，應需氯化鈉若干克？

18. 用索爾未法製造碳酸鈉 50 仟克，(a) 當生成確砂若干仟克，及 (b) 極準情況下之二氧化碳若干立方米？



第二十五章

磷 族

本族特點。磷，其製取及性質——火柴——捲菸點火盤——磷酸——磷酸鹽作肥料——磷酸三鈉作清淨劑——磷化鈣用於信號。砷及銻，錒。有用合金。

338. 本族特點——氮、磷、砷、銻、鉍諸元素常歸為磷族或氮族。查週期表（第346頁）中此等元素為第V團，而各為其所居之週期（或短或長）之末第三位。由前數章所論，可想見本族化學作為之規例，而實際果然。例如本族諸元素之氧化物均為酸性，適如二氧化硫及三氧化硫。硝酸及其鹽類固已早述之。磷酸之鹽類為植物生長之要素，且亦如硝酸鹽，在製造肥料上尤為首要，是乃至可玩味。磷族較之鹼金屬族或鹵素族，其個別性特強。即謂各元素彼此之差異明顯。然此項差異，實僅乃性質上之一種遞變，依原子量之加增而遞變。

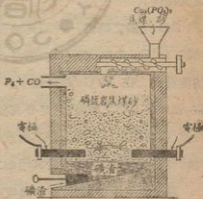
諸此元素之外層圈內均含五個電子，故可料其每原子當再取三個電子以完成其外層圈。因此當可認其均為三價之非金屬。惟銻及鉍之作爲上偏於金屬性，意即其失去五個電子較獲取三個電子爲易。故吾人勢必認本族諸元素中有二種原子價：三價，如 PH_3 ，及五價，如 PCl_5 。

磷

339 歷史及產地——此元素於十七世紀中葉爲一老哲學家（煉金術士）柏蘭特¹所發見，其時彼正搜求能令任何物變成黃金之物質。約逾一百年後，瑞典藥劑師 杜勒自骨中製得磷。惟直至 1833 年開始製造火柴時，方爲人所共知，而價亦低廉矣。

此元素成磷酸鹽而見於自然界中。在摩洛哥及美國之南部及西北部多處，均有極大之磷鹽岩礦藏。骨骼及牙齒含有多量之磷酸鈣($\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$)，即藉此而具必要之堅硬及牢固性。動物之肌肉、神經及腦髓含極複雜之有機磷化合物。蔬菜食物幾盡含有磷化合物，即由此而於動物身體中生成此項有機磷化合物。植物之生長則須攝取土壤中之可溶性磷酸鹽。

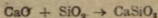
340. 磷之製取——磷由磷酸鈣礦石與焦煤及砂(SiO_2)共熱於適當之電爐中（第 202 圖）而製得之。



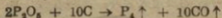
第 202 圖 電爐中製磷

¹Brandt.

磷酸鈣 ($\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$) 可謂為由兩種氧化物, 3CaO 及 P_2O_5 所組成。氧化鈣似與砂化合而成矽酸鈣, 熔融而成礦渣, 可自底部取去:



磷酐 (P_2O_5) 為磷所還元如下:



此等氣態產物, 經一管逸出, 而於水內使磷冷凝。再經提淨, 而製成棒形。

電爐之兩極間所生之電弧, 即供應需之熱。此熱由於電流受有抵抗而生, 且因熱散發於極有限之空間, 故可得作用上應需之高溫度。

341. 磷之特性 —— 以此法製得之磷, 為白色蠟狀之固體, 熔點 44°C ., 沸點 287°C 。極毒。其最特著之性質, 乃在低溫即能着火 (在 35°C 起自燃)。故務須貯之水中及於水中切取, 蓋即經刀切之摩擦, 已足令其發火也。取用之時, 尤須特加注意 (慎勿持之以手指), 以其所致灼傷, 深入皮肉, 而又甚毒也。此物幾不溶於水, 惟易溶於其他如二硫化碳等數種液體中。

露置暗室中即灼亮; 是即溫度雖低, 亦能放出光亮也。尋常凡物發光時, 搖其體必熱; 事實上物體大都均須熱至 600° 或以上始能發光。然若飛螢、土螢, 以及許多磷光海產動物, 則均有

此種無熱發光之能力。是謂光耀¹。

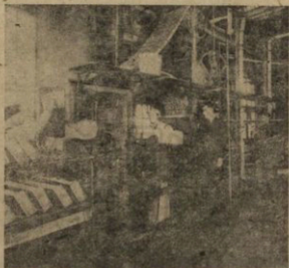
342. 紅磷——上述之白磷² (亦稱黃磷³) 於抽去空氣之器中熱至約 250°C ., 即變成一種同素異形物, 稱為紅磷⁴。此物為暗紅色之粉末, 略重於白磷。紅磷之化學性不若白磷之活潑。不溶於二硫化碳, 無毒, 亦不必貯於水中。紅磷並不熔融, 加熱後即直接變成蒸氣。其蒸氣之克分子量約為 128 克, 相當於 P_4 之分子式。設將蒸氣驟冷之, 即又生白磷, 惟如此生成之白磷, 在常溫時即漸變成紅磷。

勃立其門⁵ 又製得另一種之異形物。彼將白磷熱至 200°C ., 而施以極大之壓力 (每方厘米 100 仟克), 得一種黑磷⁶, 較紅磷猶重。

343. 二種火柴——尋常之摩擦火柴發明於約一百年之前。因磷之低着火溫度, 故用於火柴製造已久。舊法製火柴, 即於木條之端, 塗以含白磷明膠, 及一種如二氧化鉛 (PbO_2) 等之氧化劑之漿。塗漿之端乾燥後, 蘸以假漆, 以隔絕空氣。因製火柴時之持取白磷, 致工人遭罹劇重之中毒, 今經國際協定禁止火柴廠中使用白磷。一種無毒之磷化合物, 所謂三硫化四磷 (P_4S_3) 已起而代之。此物質與白磷同其適用。擦火柴時, 其

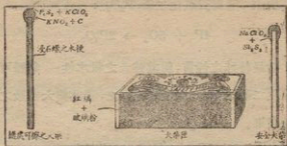
¹luminescence. ²white phosphorus. ³yellow phosphorus. ⁴red phosphorus. ⁵Bridgman. ⁶black phosphorus.

摩擦作用使三硫化物受熱，因氧化劑為介，即行着火。由其燃燒之熱點着木條。尋常於火柴頭端浸以石蠟（第 203 圖），俾較易燃着。此項火柴乃隨處可擦者也。



第 203 圖 無量數火柴在製造中。在穿孔板上并牢之木架，當沿機繼不絕之鏈帶移動時，即浸藥而又乾燥。

安全火柴之頭上為一種氧化劑即氯酸鈉 (NaClO_3) 與如三硫化二銻 (Sb_2S_3) 等之可燃性物料混合物。火柴匣之兩側則塗以薄層之紅磷，少許玻璃粉以增加摩擦，及明膠（第 204 圖）。擦火柴時，產生充分之熱，足令與火柴頭接觸之一小部分紅磷燃着，而使火柴發火。在安全火柴，其最可燃之物料（即紅磷）與氧化劑彼此分處。火柴通常僅能於此二成分互相摩擦時，始



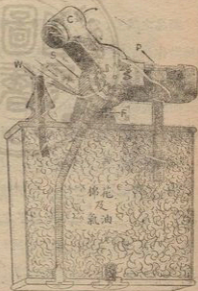
第 204 圖 兩種火柴之組成之圖解。

行點着。故安全火柴須於火柴匣上擦之。

344. 捲菸點火機

數年前，打火石又重見於世，作為捲菸點火機。以鐵與銻製成之合金代火石。此合金含鐵 30%，其餘皆為銻，銻乃一種稀有金屬，由蘆於巴西之一種礦石提取之。機中具一小鋼輪以與該銻齊相摩擦，而擦下少許片屑，此片屑灼熱發光亮，成一簇之火而點着火紙，如為浸漬氣油之煙蕊尤佳（第 205 圖）。如此可得火焰，較火柴之焰持久而不易吹熄。

一仟克之鐵銻齊可供給約五千支火石，或近約五百萬次之燃點。

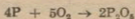


第 205 圖 捲菸點火機。W 燈芯；F，所謂火石，實則為鐵與銻之合金；S，鋼輪。於 P 處按捺時，C 帽即掀起而火花點着氣油蒸氣矣。

345. 製磷酸——磷於

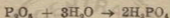
供給自由之氧中燃燒時，生

成白色之粉末¹，稱為五氧化二磷(P_2O_5)：



此五氧化物最特殊之性質，即其強大之吸水性。氣體可令通過盛有五氧化二磷之管中，以徹底乾燥之，蓋其與大多數之氣體均無化學效應也。

此氧化物溶於沸水時，即生成磷酸：



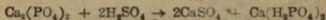
商品之磷酸，為一種稠厚之糖漿狀液體，濃度 85%，昔時由硫酸作用於磷鹽岩²（磷酸三鈣）而製成。最近創有新式工業製法（即所謂“熱法”³），令磷鹽岩於電爐中經二氧化矽及碳還元而變成磷，如 § 340 所述者。所得磷蒸氣再藉導入之空氣，氧化成五氧化物，於是經水作用而變成磷酸。

磷酸並非如磷之為毒物，反之，且為動植物生命絕對所必需。

346. 磷酸鹽為肥料——磷酸既為一種三鹽基性酸，故可隨其中一個、二個或三個氫原子之被金屬所取代而生成三種之鹽類。美國佛羅里達⁴（第 206 圖）、喬其亞⁵、田納西⁵、加羅林納斯⁷ 諸地之磷鹽岩礦大都為磷酸鈣($Ca_3(PO_4)_2$)。此種磷酸鹽幾

¹譯者註：此白色之粉末或為濃厚之糖漿。因此新式製法上有用白磷以製糖漿彈。同時以其在低溫時即易着火，亦以製燃燒彈。²phosphate rock. ³thermal process. ⁴Florida. ⁵Georgia. ⁷Joneston. Caobirao.

不溶於水，故使與硫酸作用，變成磷酸二氫鈣 ($\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$)，則較易溶解矣：



結果所得硫酸鈣與酸性磷酸鈣之混合物，即所謂過磷酸石灰，乃一種肥料也。

熱法製磷酸之工作成本設能減低，則其所得之磷酸，可用以製磷酸肥料矣。此項發展，在最近之將來當能實現。



第 206 圖

英國普里維州皮爾斯¹附近之開採磷礦岩穴之水力採礦場。

347. 何故用肥料——肥料之組成，及其使用之適當，乃農業化學研究上之一重要問題。樹立農業化學之基礎者為李比喜²（第 207 圖）。吾人固知欲保持土壤之肥沃，必給與三種物質：(1)氮化合物，(2)鉀化合物，(3)可溶性磷酸鹽。商品

¹Pierol. ²Justus Liebig.



第 207 圖

李比喜 (1803-1873)

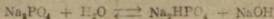
德國大化學家，亦為名教師。

樹立近代農業化學之基礎。

肥料，尋常即為此三種基本物料之混合物。惟肥料之組成，則視種植之作物之需要及土壤之組成而有不同。例如土壤往往以其中由植物質分解而生成之酸含量過多，而需施用石灰肥者。五穀及草類作物在酸性土壤中不能繁茂，故須播施消石灰 ($\text{Ca}(\text{OH})_2$) 以甘沃之。

348. 磷酸三鈉之為淨洗劑——

最近磷酸三鈉 (Na_3PO_4) 之用作市上種種供家用之去垢粉之主要原料，為量日增。此化合物之所以有淨洗劑之價值，即在其水溶液大部按下方程式起加水分解 (§ 326) 故也：

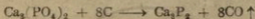


故磷酸三鈉之溶液為鹼性，而可如氫氧化鈣之溶解膩垢也。因其加水分解僅係一部分，故氫氧根離子之濃度，從不高至與相當之氫氧化鈉溶液中同。因此其中苛性鈉（氫氧化鈉）之腐蝕作用大致可以避免。然磷酸三鈉之加水分解，其程度遠過於碳酸鈉 (Na_2CO_3)；故磷酸三鈉溶液之鹼性較強於碳酸鈉或洗滌鹼溶液。茲將數種普通之淨洗劑之比較鹼性列如下表：

—立中 OH 離子之約計克數

氫氧化鈣, 0.25 克分子(約 1 磅)	4.00
磷酸三鈉, 0.25 克分子	0.50
碳酸鈉, 0.25 克分子	0.05
氫氧化鈣, 0.25 克分子	0.05

349. 磷化鈣之用於信號——此一鈣與磷之化合物具有 Ca_3P_2 之式。由磷與磷酸鈣相混在電爐中加熱而製成：



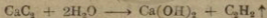
商品之磷化鈣為紅棕色固體，與水反應即生磷化三氫 (PH_3)：



特磷化三氫能自燃於空氣中：



霍爾謨信號，即於錫罐中裝二碳化鈣 (CaC_2) 與磷化鈣之混合物。遇有照明必要時，將罐兩端擊穿而投之入水中：



由碳化物與水所產生之乙烯 C_2H_2 ，因磷化三氫之燃燒而着火，遂照耀海面。

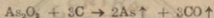
砷 及 銻¹

本族其次二種，即砷及銻，較不重要，茲略論之。二者外觀極類金屬，其物理性與氮或磷均鮮相似之點。然其作為則實為

¹Holmes's Signals. 砷銻於各節文字，在化學課程較短者不妨刪略之。

非金屬。

350. 產地及製取——二元素均成硫化物而產於自然界中。將礦石煨燒，生成一種氧化物，然後用焦炭還元之。天產硫化物大半多少含有砷。當此等礦石氧化時，即有二氧化砷成氣體逸出，而三氧化二砷(As_2O_3)則成固體沈積於煙道中。此沈積物為炭所還元：



351. 性質及用途——二者皆具銀色光澤。砷在空氣中立即生鏽，銻則絕然不變。製小槍彈時每加極少量之金屬砷（約0.5%）於鉛中。砷足以令溶劑鉛之凝固點降低，當其自製子彈之塔頂滴落時，可延滯其固結。砷亦足以增加熔融鉛之表面張力而給與鉛以應需之硬性，

細粉之銻，即所謂銻黑粉¹，用以塗石膏像，俾具有黝暗之金屬外觀。

此二元素燃燒時，均生成氧化物：三氧化二砷(As_2O_3)及三氧化二銻(Sb_2O_3)。三氧化二砷為普通商品之白砒。極毒，如與一種銅鹽之水溶液相混，即得一極有效之殺蟲劑，名曰巴黎綠²。此等氧化物均為弱酸之酐，易被氧化成砷酸(H_3AsO_4)及銻酸(H_3SbO_4)。在此項高級酸中，二元素之原子價，均為五價。鉛及銻之砷鹽類，均用以噴灑植物，以防護葉之受蟲害。

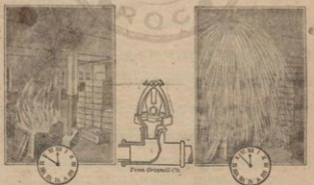
砷及銻亦均略具金屬之特性，如生成數種化合物，其水溶液中得低溫度之離子(As^{+++} 及 Sb^{+++})是也。

¹antimony black. ²white arsenic. ³Paris green.

鉍

352. 鉍及其化合物——本族末一元素為一種金屬，僅略具些少之非金屬性。乃不甚重要之物質。經強熱即燃燒，生成三氧化物(Bi_2O_3)。此物實際為一種鹽基性氧化物，能生成鹽類，如硝酸鉍($\text{Bi}(\text{NO}_3)_3$)即是。置此硝酸鹽於水中，則生成一種白色不可溶性之鹽基性硝酸鹽(BiONO_3)，用於醫藥上，稱為“次硝酸鉍”。

353. 銻及鉍之有用合金——銻用以製熔點極低之合金。例如武德金，即含銻、鉛、錫、銻，熔點 60°C ，較其任何成分之熔點均低。此種合金用於自動噴水器上。殼室內裝有此種噴水器，其塞栓（即俗所謂龍頭）製自此種合金者，則一旦失火，塞栓（第 208 圖）核即熔化，而任水湧出以滅火。此項合



第 208 圖 易熔塞栓為自動噴水器之要件。易熔金受熱即熔而水噴出。

¹bismuth subnitrate. ²Wood's metal.

金，亦為保險絲，汽鍋上安全塞栓及自動關閉火門及火廠之裝置上之連桿之可貴材料。

以錫加入鉛及錫，而共熔合之，所得之合金，稱為鉛字金¹（亦稱活字金）。此合金於固結時，有微微膨脹之性，故鑄鉛字或鉛版時樂用之。巴錫金²亦含此等金屬，惟比例不同，並加有少量之銅。用以鑄熱機械上之軸承。此種抵抗摩擦之合金中，以較硬之粒子壓入較軟之底模（型鑄料）內，俾呈光滑之面。

第二十七章 提要

磷族有氮、磷、砷、銻、鉍。

磷為動植物之一重要成分。普通之異形物為白色紅色二種。

白 磷	紅 磷
熔點 44°C.	不熔
極毒	無毒
發火點低	發火點高
可溶於二硫化碳	不可溶
於空氣中生磷光	不生磷光

紅磷及磷之硫化物均用於製火柴。

磷酸鈣為肥料製造上之重要原料。

砷及銻之物理的外形類似金屬。燃燒於空氣中即生成氧化物，是為酸酐。二者均能生成數種可得低濃度之三價陽離子之化合物。砷化合物極毒。銻為鉛字金等合金之成分。

鉍確為金屬，用以製數種低熔點之合金，如保險絲、鉛字金。

¹type metal. ²Babbitt metal.

及巴爾金等。

問 題

1. 磷係何時並為何人所發見?
2. 磷工業之主要中心,何以在尼阿格拉瀑布地?
3. 試於磷以外,舉三種有異形物之元素。
4. 試比較白磷及紅磷之(a)活潑性;(b)毒性;(c)二硫化碳中之溶解性;(d)比電。
5. 紅磷何以較白磷為穩定?
6. 人造肥料中常見之三種元素為何?
7. 試述過磷酸石灰所以為良好肥料之三項理由。
8. 磷酸鉀銨有時用作追肥料。試揣想其目的何在。
9. 若磷酸之一種酸類,每分子中具有三個可取代之氫原子者,當如何命名之?
10. 使用尋常之摩擦火柴有何危險?
11. 在安全火柴頭中,含有何種之磷否?
12. 欲火柴頭燃着較易,應如何為之?
13. 試將組成(a)尋常摩擦火柴;(b)安全火柴頭端之物料列成一表。何者為安全物料? 何故?
14. 試舉易熔合金之三種實際應用。
15. 磷銻鉛為今日最有用之磷化合物。試解釋其何故。
16. 鉛字金之所以適用,其主要特點何在?
17. 鎢貯於火油內,白磷則貯於水內。試述其故。
18. 磷酸能生成若干種之鹽類? 試舉其三種鈉鹽之式。
19. 下列物質各有何用:(a)三硫化四磷;(b)巴黎綠;(c)鎘黑粉?
20. 磷酸三鈉之溶液,令紅色石蕊紙轉藍色? 試解釋之。此項作用與其用作淨洗劑有何關係?
21. 使磷鐵岩一噸成過磷酸石灰,須用硫酸若干? 假定酸為 5% 純粹之

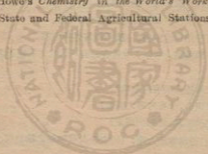
酸，岩磷 70% 之磷酸鈣。

22. 磷 6.2 克燃燒時，當生成五氧化二磷重若干？需氧體積（標準溫壓）若干？

23. 設有不純粹之磷岩鹽 53.4 仟克，含 $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ 之 58%，於電爐中與充分之焦炭及砂共熱之，當可得磷若干仟克？

進 究 題 材

肥料——土地何以需行施肥？肥料中應有何幾種元素？今日肥料原料之供給量是否富足？除肥料外其他對於作物有關係之因子為何？(Slosson's *Creative Chemistry*, Duncan's *Chemistry of Commerce*, *Chemistry in Agriculture*, Howe's *Chemistry in the World's Work*, and pamphlets issued by the State and Federal Agricultural Stations.)



第二十六章

溶液，溶液，渾液

溶液之重要。溶剂——飽和溶液——溶解度——結晶——過飽和——溶液之沸點及凝固點——氣體於液體中之溶液——溶液之本性——滲透。

溶液及渾液——膠體——膠體粒子之大小——膠體之重要——布朗運動——膠體之製取——沈澱——保護作用——凝膏——氣體於固體中之分散。

354. 溶液之重要——溶液不獨對於化學家極為重要，實乃一切生物生活上之要素也。吾人之食物，必先經消化時之溶解，始可進入血液，而變成肌肉及骨骼。植物僅能自土壤中吸取成爲溶液之含氮物質及礦物質。此等溶液吸入根中，成爲漿液，而輸送至植物之生長部分。

沙漠之地，一經灌溉，即能成肥沃之土。如美國西部多處即然。我國西北廣茫無垠之沙漠地，苟亦能從事灌溉，未始不可變爲膏腴富饒之區。加水入於地中，則溶解其中原已含有之食料，俾供植物之營養。土壤之任何部分，如不先溶解，無可能作爲植物之食料。

於此有一疑問：所謂‘乾耕’者爲何？乾旱之地，可藉土壤之深耕及通體而不絕之表面覆蓋，以防止其有散失水分之憂。若干時後，即積存充分之水分，足

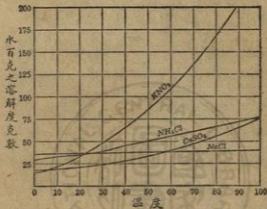
以生長一種作物。在雨量過少之區，一種作物祇能每二年生長一次。乾耕者，乃一種蓄留水分之方法，使植物得有溶解食料所需之水量耳。

355. 各種溶劑——在第六章中，見水為多種物質最良之溶劑。此於酸類、鹽基類及鹽類等化合物，尤為確然。水以外尚有數種液體亦頗具溶劑能力者。例如酒精，可溶解多種不溶於水中之物質，若蟲膠片是。至若脂肪、蠟、樹膠等物質，均不可溶於水中，而可溶於某種有機化合物中，如醚、四氯化碳、二硫化碳、氣油¹（戩司林）等。因此，吾人苟欲製某種物質之溶液，須由實驗探知其最適宜之溶劑。由衣物上去除污漬，即本此項事實。如污漬為鹽或糖，則用水洗除之。如為油漬，則用氣油、四氯化碳(CCl_4)、或相類之物質。除去衣物上之油漆，須用松節油或醚，蓋此二物殆為溶解油漆中所用油料之僅有溶劑。

356. 溶液何時為飽和——一種溶劑所能溶解物質之量，有一定之限度。此限度隨所溶解物質之本性及溶劑之本性而大相懸殊。例如水 100 克，於 20°C . 時可溶氯化鉀 34 克，氯酸鉀則僅 7 克。溶液之含多量溶解物質者，謂之濃；僅含少量者謂之稀（即淡）；當其在特定溫度時已儘量含有所能溶解之物質，則謂之飽和²。溶劑 100 克中，所能溶解固體之最高量，謂之物質之溶解度³。此項數量，常隨溫度而變遷。今以橫座

¹ gasoline. ² saturated. ³ solubility.

標表溫度，縱座標表水 100 克所能溶解之克數，即可畫成溶解度曲線（第 209 圖）。一般情形幾盡屬溫度愈高，所能溶解之物



第 209 圖 溫度影響於溶解度之曲線

質愈多。例如水 100 克，在 0°C. 時溶硝酸鉀 (KNO₃) 13 克，15°C. 時溶 26 克，80°C. 時溶 169 克。惟氯化鈉之溶解度則幾屬恆定：在 15°C. 時為 36 克，80°C. 時為 38 克。溶解度之差殊，視第 210 圖尤為顯明。有少數物質，如氫氧化鈣



第 210 圖 鹽及硝石於冷水及熱水中溶解度之差別

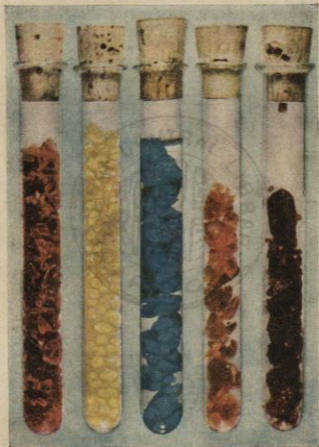
($\text{Ca}(\text{OH})_2$)等,溫度升高反難溶解。物質所能溶解之最高量甚小者,即稱此物質為不可溶¹。然嚴格言之,實無絕對不可溶之物質。例如,大理石雖為不可溶於水中,但在 18°C .時其飽和溶液,每水100克含大理石粉0.0013克

347. 各種結晶體——就肉眼視之,溶液乃勻和一致(§18),蓋物質之溶於溶液中,乃平均徧佈者也。雖放置久時,決不離析而出。此乃機械的混合物(若砂之於水),與真確之溶液(若糖或鹽之於水),兩者間之主要異點也。如蒸發飽和溶液而除去一部分之溶劑,則溶解物質即成結晶體²而析出。§110中即有此例,其時水蒸發去,而餘剩鹽,成小立方體。自溶液中得結晶形固體之又一法,即於高溫時製成一物質之飽和溶液而令其冷卻。如物質之溶解度,於較低溫度差遜甚遠,則當有相當數量之固體成結晶體而析出。固體依此等方法而自溶液中析出時,稱為結晶³。

結晶可依其幾何的形式,略分成數類。第211圖示數種普通之化學藥品成有色結晶產出者。物質之結晶形,應加詳密審察,蓋往往可藉以鑑別物質也。

358. 涵附水——固體自溶液中析出時,有攜取水分者。此水似係僅疏鬆結附於分子之其餘部分根上,惟量則有定。稱

¹ insoluble. ² 此自不適用於非結晶物質 ³ crystallization.



1 2 3 4 5

第 211 圖 數種有色結晶：1, 鉍化鉀；2, 鉻酸鉀；
3, 硫酸銅；4, 重鉻酸鉀；5, 二氧化鉍

水¹，而於式中表作： $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ （硫酸銅）。此等鹽類，稱為涵水物²，而無涵附水之同樣鹽類，則稱為脫涵³或無水⁴。例如結晶硫酸銅為藍色，而脫涵硫酸銅則為白色。涵附水每可只將物質加熱以驅出之；有少數結附殊鬆，即於室溫時失去。此最後一種之作用，稱為風化⁵。

有數種鹽類露置時，即自空氣中吸取水分，而成潮濕，或竟溶解於所吸取之水中。此種物質，稱為潮解性⁶。如氯化鋅、氯化鎂及氯化鈣等，皆潮解性鹽之例也。

359. 過飽和溶液之製成——有時當熱而清澄之飽和溶液冷卻至室溫，不見有何結晶體。此乃出人意料，蓋此時溶液中所含物質之量，已超過溶劑在此溫度時所能溶解者。此種溶液，稱為過飽和⁷。然如將此放置，或加以振盪或猛烈攪拌，則每有結晶體析出。投入該物質之極小結晶一顆於溶液中，往往可令立起結晶。

此種現象可舉例證之。取硫代硫酸鈉即“大蘇打”($\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$)若干，於清潔燒瓶中加熱，至鹽熔融，而溶解於其自有之涵附水中。以棉絮將瓶塞住，以防塵埃，而令其冷卻，勿動其瓶。冷卻之後，取硫代硫酸鈉小結晶一顆，置於溶液中，而觀其結晶之迅速生成。

360. 溶液之沸點及凝固點——在正常情況下，純水於 0°C .

¹ water of hydration. ² hydrate. ³ dehydrated. ⁴ anhydrous.

⁵ efflorescence. ⁶ deliquescent. ⁷ supersaturated.

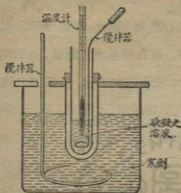
時凝固（結冰），於 100°C . 時沸騰。如加入任何可溶性固體，則足以降低凝固點而升高沸點。此種凝固點之降低，即利用於製冰廠中。純水箱四圍之鹽水（第 165 圖），為氯化鈣之水溶液。其凝固之溫度遠低於純水，故自純水導去熱量，而使其凝冰。又如製成冰與鹽之混合物，若干熔融之冰，成為鹽之飽和溶液。鹽之飽和溶液於 -21°C . 時凝固。因此，冰、固體鹽及鹽溶液三者之混合物，僅於此溫度時，方成永恆之平衡。結果致冰續有熔融，俾吸收熱量，至溫度降至 -21°C . 此種混合物稱為寒劑¹，供製冰淇淋等之用。鹽水（海水）凝固之溫度既遠低於純水，故港口海灣，僅於極寒之氣候，始見凍結。

此項原理利用於製造汽車放熱器所用之抗凍溶液²。例如 50% 之酒精水溶液，非至 -28°C . 不致凍結。惜當引擎熱時，酒精往往急速沸騰。甘油亦常用於汽車散熱器中。抗凍液最佳之一種為乙二醇³ ($\text{C}_2\text{H}_4(\text{OH})_2$)。

36'. 量的觀察——試於水 1000 克中溶入糖 ($\text{C}_{11}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$) 一克分子量，即 342 克，另取一立之水，溶入甘油 ($\text{C}_3\text{H}_8(\text{OH})_3$) 一克分子量，即 92 克。當見二溶液均於同一溫度即 -1.86°C . 時凝固。又見二溶液同於 100.52°C . 時沸騰。換言之，即此等溶解物質一克分子，均使一定重量之水，凝固點降低一定之度數，

¹freezing mixture. ²antifreeze solution ³ethylene glycol

而沸點亦升高一定之度數¹。由此項實驗，可知凝固點及沸點



第 212 圖 測溶液之凝固點之器具

非繫於一定重量之水中所溶物質之總重量，而實繫於溶液中分子之數。此事實，又供吾人一種測定許多固體及液體之分子量之方法。今此不必詳論之（第 212 圖）。

362. 氣體於液體中之濃濃——前此既述固體於液體中之溶液矣。惟每常亦

須論及氣體於液體之溶解度。此處設將普通之氣體分成三類，則其重要各點即易識之：

1. 極易溶解： 氨，氯化氫，二氧化硫。
2. 頗可溶解： 硫化氫，氣，二氧化碳。
3. 稍可溶解： 氧，氮，及不活潑氣體 (§ 254)。

壓力增加，每增多氣體溶入溶液之量。至稍可溶解之氣體，其增加量與壓力成正比。此之謂亨利定律²，在 1803 年提出。於碳酸水之製造 (§ 219)，已見此定律之實施應用。

¹ 此一規律，不適用於本身具有蒸氣壓之物質，如乙醇然。

² Law of Henry (英國化學家 William Henry 1775-1836 所制定)。

盛冷水於燒杯而徐熱之, 即只有無數之空氣小泡集於杯壁, 而經過液體昇至水面。初視之, 或以爲水汽之氣泡; 實則必爲空氣之氣泡, (1) 因其生成於水之沸點以下之溫度, (2) 以其升入上方水之較冷層, 並不凝結。

由此簡單之實驗, 可知尋常之水含有溶解之空氣。維持魚類之生命者, 即此溶解空氣中之氧也。此實驗又說明水中所能容空氣之量, 隨溫度升高而減少。是氣體之溶解度, 隨溫度升高而減低。

363. 溶液之本性——前論關於溶液之諸事項, 使吾人深

信溶液在若干點上與氣體甚相同。即吾人意想溶解物質之分子, 在溶劑之分子間徧處運動, 宛如氣體之分子依運動說 (§54) 之翱翔飛遊。此種關於溶液之概念, 如屬確切, 則物質溶於水中時, 實即分離成各個之分子, 猶如氣化然。因此, 溶解分子之



第 213 圖 凡特荷甫 (1852-1911)

應用氣體定律於溶液

比較數所以爲沸點升高及凝固點降低之要鍵可瞭然矣。

如將有色物質如硫酸銅 ($\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$) 或高錳酸鉀 (KMnO_4) 之結晶一類, 置高水筒之底, 則見物質之色徐徐佈滿全溶液。此種液體中之擴散, 與氣體擴散於他氣體中相類。

前見 (§43) 數滴之溴 (紅色液體) 注入高瓶空氣內, 則成蒸氣向上擴散。此

乃氣體彌散之例也。

由此等實驗，可見正如吾人所謂溶液之結構或與氣體極相類似。循此概念，過去 40 年內，遂有堪稱為溶液運動說¹之創立。荷蘭化學家凡特荷甫²（第 213 圖）曾舉陳關於溶液運動說最確切之證據。此理論似最適用於稀溶液。對於濃溶液，則不甚確當。此大概由於稀溶液及濃溶液中，溶解物質與溶劑間，均起有化合作用。如氨之與水，已知其然。誠如是，則吾人所意想於溶液中徧處運動之粒子，當非僅為溶解物質之粒子，而為溶解物質與溶劑一個分子或多個分子化合而成之粒子矣。若是之意念，即所以代表吾人今日對於溶液之知識。

364. 滲透作用——上述物質於溶液中有自行徧佈於全溶劑之傾向。此項傾向，乃為一種實際之力，是為滲透壓力³，當彌散被阻時，如藉一薄膜，可以量測之。吾人知動植物質之薄膜，可容水流通易如，而完全阻止多種溶解物質如蔗糖等之通過。今如設計一種裝置，使一溶液藉此種膜層，以與純水相隔離，水即通入溶液中。此種水之通過膜層而入於溶液中，乃滲透⁴之簡例也。

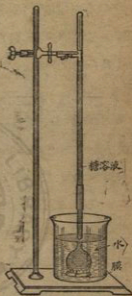
作下述實驗，可以明滲透壓力及滲透作用。於小玻璃漏斗上蒙緊羊皮紙，其開口用火漆封密。於是取糖溶液盛於漏斗中，而以橡皮管接一長玻璃管於漏斗口

¹kinetic theory of solution. ²Jacobus Hendricus van't Hoff.

³osmotic pressure ⁴osmosis.

上。將漏斗置入燒杯內盛開水中，如第 214 圖所示。溶液昇入管中，蓋有水通過羊紙皮也。 數日之後，管中之溶液，當達相當之高度。

凡能容水通過而不令某種溶解物質通過之膜，稱為半透膜¹。動植物之膜，多能阻止糖液之通過，而容鹽溶液完全透過。在有生命之動植物，其細胞壁亦為半透膜。有祇容水透過者，有可容鹽透過，而不容其他如糖等之物質透過者。且當一細胞生活期間，其透過性或有變遷。細胞即由是而調節其容量及通入之物質。滲透作用常屬洶選性的，而起於由稀入於較濃之溶液中之方向。



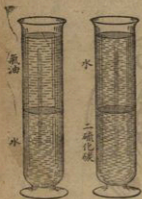
第 214 圖 表明滲透作用之簡單裝置；水通過於膜

水及鹽溶液之透入植物根中，為生物體內滲透作用之一例。水或稀溶液為根鬚之細胞所吸取，藉滲透作用，由細胞至細胞，漸次深入根中，最後達細管或細孔，再經此而輸入莖及葉。細胞漿之溶液，較土壤中之水為濃時，此項作用當進行不絕。同樣，吾人所食之食物，亦變成液體，藉滲透作用，通入血液，而輸送身體全部。

¹ semi-permeable membrane.

溶液 渾液

365. 溶液、溶¹液及渾液間之區別——設取極細之粉狀物質，如麵粉等少許，與水攪和，即得外表勻和之混合物。然放置後，混合物復漸相離析，固體徐徐沈降於器底，此種混合物，稱為



第 215 圖 二種不可攪和之液體

溶液²。泥水即為溶液之一種常見之例。

液體與液體，有多數可彼此以任何比例互相溶和；例如酒精之與水。

在此項溶液中，其物質謂之可以任何比例相攪和³。如欲將水與二硫化碳 (CS_2) 相混，則立見於此二種不可攪和⁴之液體間，有清晰之界線（第 215

圖）。有數種液體，如苯酚⁵ (C_6H_5OH) 與水，在一定限度以內彼此能相溶和，其溶解度，視溫度而定。

油與水乃二種不可攪和之液體，如劇烈搖和，則一液之小珠泡可歷久懸於他液中。此為一種機械的混合物，如溶液然，稱為渾液⁶。生菜汁乃一種渾液，由洋橄欖油與醋相搖和而成。

¹ 溶謂如容。 ² suspension. ³ miscible. ⁴ immiscible. ⁵ phenol (苯 基如 本). ⁶ emulsion.

溶液與溶液及渾液間之區別，大概由於溶解及懸溶物質之粒子之大小不同。在溶液中，係以分子佈滿全液，分子過於微細，雖用最高度之顯微鏡，亦不彀辨，且徧處急速運動。在溶液及渾液中，則粒子大於分子數千倍，可以顯微鏡察見之。

366. 何為膠體

——介乎其溶液與溶液之間，而與二者均易混視，有所謂膠體¹者。多數膠體如以尋常之顯微鏡檢視時，似若完全清澄；惟當有光線射過時，則可

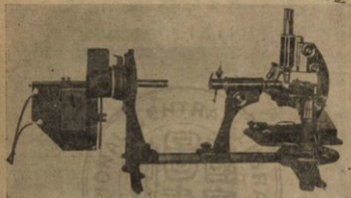


第 216 圖 光線由燈 L 射過膠水缸 W 及皂水缸 S。膠液粒子反射光線（丁達爾效²）

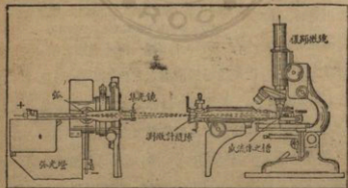
見其並不完全勻和一致。例如令光線一縷通過鹽之溶液，不見有何明顯之通路。但設通過於清澄之膠體澱粉液，則見有明亮之通路（第 216 圖）。是因呈膠體態之粒子，其大小足以反射一部分之光線。一縷光線射入塵埃飛揚之室，可以目睹，其理正同。設用顯微鏡檢視膠體中之光路，則可見有無數舞躍之光點。細微之膠體粒子本身，固不能察見，惟其於膠液中徧處運動時所反射之光點，則可得而見。由是，濃度已知之膠液，吾

¹colloid ²Tyndall effect.

人可計其中粒子之數，因而得估量粒子之大小。此項工作所用之器械，稱為限外顯微鏡¹（第 217 圖）。



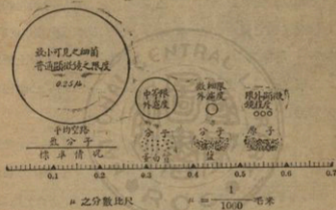
第 217 圖 A 研究膠粒用之限外顯微鏡



第 217 圖 B 弧燈所發之光線經過橫平鏡面而入於顯微鏡台上之小槽之圖解

¹ ultramicroscope.

367. 膠體粒子之大小——藉限外顯微鏡及其他方法, 既可估量某種數膠體中粒子之大小, 即可以之與其他粒子相比較(第 218 圖)。懸液粒子可用顯微鏡直接量測, 而計算簡單分子之大小。經此比較之後 即可知膠體者, 其粒子遠大於簡單分子,



第 218 圖 極小物體之比較大小之圖解

惟仍極微細, 尚不能如溶液中粒子, 由沈澱而析出。如此情況下之物質, 稱為呈膠體狀態¹或膠體分液²。若澱粉、食膠、明膠、蛋白等物質, 溶解時每成膠體。此或由於其複雜之分子甚大, 竟屬於膠體之大小也。其他分子比較簡單之物質, 亦每能成膠體態, 則其中之粒子, 當係許多分子之凝聚體(見後)。尋常作膠體態之物質, 每稱之為膠體; 其他之物質, 稱為晶體³或非膠體。

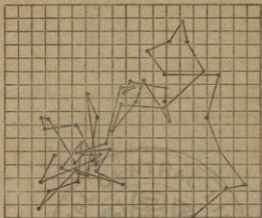
¹ colloidal state. ² colloid dispersion. ³ colloid. ⁴ crystalloids.

然此等名詞並不確當，因許多晶體（例如金），在某定情況下，均可呈膠體態也。

368. 膠體化學之重要——關於膠體化學之基礎的原理，此後本書將屢屢涉及之。動植物中含有成爲膠體之複雜有機物質。動植物產品之化學，乃至生物本身之化學，均與膠體狀態之現象有密切之關聯。血液、樹漿、食物、染料、橡皮、皮革、人造絲——等僅乃少數膠體之例。再膠體化學於工業上至爲重要：皮革之鞣製，人造絲之製造，只舉此二種工程，已盡包含膠體之知識。

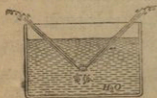
369. 何爲布朗運動——英國植物學家名布朗¹者，距今約百年之前，曾察見懸滄於水中之花粉細粒，常作不絕之曲折運動。如將極細粒子如金紅石²(TiO_2)之滄液，置顯微鏡下察之，當見所有粒子，均在作急速而不規則之運動。於限外顯微鏡下可見之粒子，亦然。此之謂布朗運動³。凡直徑不及約萬分之一毛米之粒子，皆具此特性。此等微粒子之不規則而永續之運動，乃由於爲常在運動之溶劑分子所撞擊而然。吾人雖不能察見溶劑之分子，而可見被其徧處拋擲之較大物質粒子（第 219 圖）。因可謂由粒子之布朗運動，可想見分子之無窮止之舞躍。

¹ Robert Brown 1773-1858 ² rutile ³ Brownian movement



第 219 圖 布朗運動。乳香一粒（直徑約 1μ ）每 30 秒鐘連續通行之向位之圖線（一千符）

370. 膠體之製取——物質有溶於水中而即成膠體者，例如澱粉、食膠、明膠、阿拉伯膠等。其他之物質，則須經特殊之手續，始作膠體。例如許多金屬於水中之膠體，其製法可於浸在水中之二金屬棒間造成一電弧（第 220 圖）。



第 220 圖 製金屬膠體

當電流通過時，使金屬機械的崩裂成粒子，其數細之程度，足使呈膠體態。又一法，則由還元金屬鹽之溶液以製金屬。所生之金屬，分碎甚細。例如含有碳酸鈉之濕熱氯化金溶液，如用黃磷之懸液數滴處理之，液體即成淡黃色，繼成黃棕色，終成純紅色，而完全沉澱。磷與氯化金，餘下之金，成爲呈膠體態之金屬金。他種物質（還元劑），可用以代磷者，而可得紫色或藍色之溶液。其顏色之差別，由於粒子之大小不同而然。更有一例，即爲由硫化氫作用於錳鹽之鹼性溶液，以製成硫化錳之紅色膠體。

37. 膠體之沈澱——膠體粒子，帶有電。有所有粒子盡帶陰電者，有盡帶陽電者。此等粒子於電力場中移動，若離子然。其電荷尋常即由黏附或被

吸着¹於膠體粒子之離子而來。設一旦吸着電性相反之離子，則電荷為²中和，而中性之膠體粒子每即沈澱析出。故如金屬及硫化物等多種膠體，祇在特殊情況下為穩定。加入電解質³，每令膠體粒子聚集，而成沈澱析出（膠凝⁴）。此項沈澱，



第 221 圖 牛乳中加醋酸使
乾酪素起膠凝

一般均不能令其再行溶解，使成膠體。例如，加酸於膠體硫化銻溶液中，則生成硫化物之紅色沈澱。同樣，加稍多量之酸或鹽於膠體金溶液中，足令生成金屬金之沈澱。

加稀醋酸於溫熱之牛乳中，可使膠體物料之乾酪素⁵起沈澱（第 221 圖）。此時之作用，據謂可逆，蓋乾酪素仍可溶於稀鹼中，生成膠體也。在用犢胃汁以製造乳酪及製乾酪時，亦有此項乾酪素之沈澱作用（膠凝）徐徐發生。橡樹乳漿中成膠體存在之生橡皮，亦由加入醋酸而起沈澱。惟不如乾酪素

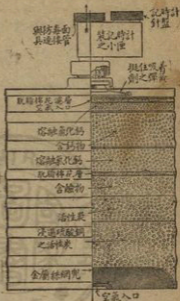
之可溶於稀鹼類中。然此項沈澱，可溶於許多有機溶劑中，其溶液可稱為“膠體液⁶”。

37.2. 保護膠體——少量之膠體物，每足以阻止他種較不穩定之膠體起沈澱。例如有阿拉伯膠存在，足令金屬之膠體液易於製成，此時用少量之鹽及酸類，不復能使生成沈澱矣。蛋白銀⁶為醫藥用之膠體銀，製造時即需用一種保護膠體⁷。

用保護膠體之實例甚多。油與醋之溶液，不久即自行離析，如加以蛋黃中之膠體質，即能變成持久而稠厚之漿——油蛋黃漿⁸。油蛋黃漿中之膠體粒子為微小之油滴；保護膠體得

¹ adsorb. ² electrolyte. ³ coagulation. ⁴ casein (酪素如生，蛋白質也). ⁵ colloidal solution. ⁶ "argyrol". ⁷ protective colloid.
⁸ mayonnaise.

自蛋中。膠體中分散粒子為液體者，稱為渾體¹，以別於固形之膠體，後者稱為溶體²。保護膠體常亦稱作一種渾化劑³。乾酪素之於牛乳中，即具渾化劑之作用，使多量之酪脂保存於溶液中。石墨於水中（水滑料⁴）或於油中（油滑料⁵）之膠體，乃由細石墨粉，及一種溶劑，與保護膠體三者製成。均作減摩劑，為用甚廣。



第 222 圖 與防毒面具同用以吸着毒氣之金屬罐之剖面圖

保護膠體之作用，大概

由於可將他種膠體黏住，生成一種保護膜。一種膠體黏附於他種膠體，或電解質黏附於膠體，稱為吸着。細粉或多孔者（如炭）之固體，亦均能吸着多量之氣體，歐戰時以此種固體物用於防毒面具⁶（第 222 圖）中，即本此理。木炭及骨炭又能自溶液中吸着許多複雜之有色物質，故於實驗室及工業上用以脫除

¹ emulsoid. ² suspensoid. ³ emulsifying agent. ⁴ water dag.

⁵ oil dag. ⁶ gas mask.

溶液之色。

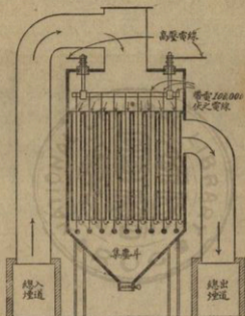
373. 凝膏 —— 多數膠體冷卻或蒸濃時，即變成凝膏狀物質，稱為膠滯體，簡稱滯體¹。明膠之性狀，為最常見之例，明膠之5%溶液在18°C.時結成凝膏。一般若將滯體溫熱或加水，則變成稀薄之液體(有時稱為膠溶體²)。關於滯體最顯異之點，即為極少量之膠體物，足令溶液變成堅結而僵硬。因此較少量之乾燥物質，如明膠，於溶液中可生成大量之滯體。凡直接從果實製成之果膏，皆係滯體，由果實中存在之膠體物，即膠體醣³，而生成者也。固體酒精乃飽和醋酸鈣溶液，有脂蠟酸存在時，作用於變性酒精而生成之一種滯體也。

374. 氣體及固體內之分散 —— 微細粒子之分散於液體中既加相當之討論矣。氣體乃至固體中，亦可有同樣之事態。煙即為極微細之粒子，於一種氣體(尋常為空氣)中之溶體。有數種之煙，其中粒子不久即結合成較大之顆粒而沈降，惟亦有粒子能逗留分散於氣體中，經時久長者。如懸浮粒子為一種液體之在氣體中者，則成為霧。泡沫與霧適為相反，蓋泡沫乃微細之氣泡分散於液體中也。

煙粒子亦帶有電荷，如他種膠體粒子然。科屈理爾⁴(美

¹ gel. ² sol. ³ pectin (糖質如唐，為碳水化合物之學名)。 ⁴ Frederick Gardner Cottrell (1877-)。

國化學家)曾根據此點而設法令煙流動過帶電之金屬板及絲, 以便粒子沈澱(第 223 圖)。在此電力場內, 帶電之粒子, 常



第 223 圖 科屈理爾法之圖解

向帶相反電荷之極板流動, 爲所中和, 膠凝成塵埃而降落。此科屈理爾法, 不僅可免除許多製造事業上之煙害, 且可收回向所損失之許多貴重物質。若煉鐵廠及鑄造廠所發放之煙中有價值之金屬氧化物, 及水泥廠煙中之鉀化合物, 均可得沈澱而利用之(第 224 圖)。

固體，液體或氣體極微細之粒子，可分散入固體物中，而此種固態膠體，每具極不平常而美麗之顏色。例如金在玻璃中之膠體，使玻璃呈紅寶石色。且欲得深濃之顏色，祇須極少量之膠體物。就紅玻璃而言，0.1% 已足矣。



第 224 圖 同一工廠之兩照相：A，所用收集塵埃之料器理備沈澱器在未通電流時；B，通電流

第二十六章 提要

水為酸類、鹽基類、及鹽類之普通溶劑。多種物質不能溶於水者，往往可溶於酒精、醚、四氯化碳、或氣油。

飽和溶液乃在某定溫度儘量含有所能溶得某一物質之溶液。飽和溶液冷卻時，有時成為過飽和。

溶解度以溶劑 100 克所溶解物質之克數表之。其數值因溫度而變遷，一般皆為隨溫度之昇高，而迅速增高。

結晶形固體由溶液蒸發而析出，或當飽和溶液冷卻時析出。

涵附水乃數種物質當自溶液中成結晶體析出時，疏鬆涵結之一定量之水。

風化性物質，在室溫時即失去其涵附水。

潮解性物質能自空氣中吸取水分，而溶解於水分中。

滲透乃水及某數種溶液通過阻止某種溶解物質透過之半透膜之作用。

溶一物質於某定量之溶劑中，足以降低其凝固點，而升高其沸點，與所存分子之數成比例。

溶液之結構已認為酷似氣體。溶解物質之分子，在溶劑分子之間徧處運動。

溶液乃固體與液體之機械的混合物；渾液乃不同液體之混合物。其粒子均大，不久即行沈降。

膠體所含粒子小於尋常溶液中之粒子，而大於其溶液中之分子。能通過濾器而不起沈降。此項粒子，不能由尋常之顯微鏡察見，惟如為強烈之光線映照，則多能反射光線。

食膠、明膠、橡皮及其他多種大分子之有機物質，均為天然膠體。較小分子之凝聚體，可藉在特殊情況下之沈澱作用，有時或藉機械的研碎而製得。

膠體粒子帶有電荷；如其電荷因吸着相反之電荷而被中和，

則有物質澱出（膠凝）。此作用有可逆者（乾酪素），有不可逆者（金及橡皮）。

膠體一般可因加一電解質而膠凝。保護膠體足以阻礙他種膠體為電解質所沈澱。

膠溶體即含有分散膠體之液體。

膠滯體為半固體混合物（凝膏），含有吸收若干懸溶液體之膠體。

煙及霧均為膠體分散，前者為固體分散於氣體中，後者為液體分散於氣體中。藉電澱法，可令煙消除，而收回多種有價值之物料。

問 題

1. 試舉製膠體之二法。
2. 試述物質在膠體態時之三特性。
3. 如何可利用了達效應以區別糖溶液與澱粉之清液膠體？
4. 欲證明某一溶液為飽和、為不飽和、抑為過飽和，當如何實驗之？
5. (a)自衣物上去油漬，(b)去油漆，(c)去霉漬，當如何為之。
6. 某種結晶物之含有結附水（滲水物），當如何證明之？
7. 如謂吸塵乃一種排選作用，其意云何？
8. 布朗運動之原因大槪為何？
9. 如何可製成油（如橄欖油）與水之永久乳液？
10. 許多工業上機器內放出之大量濃黑煙，可藉杜爾理爾法全部防免之。試解釋之。用此方法又可往往得何種利益？
11. 試舉使膠體粒子澱出之二法，並各舉一例。

12. 由汽車(每行1500英里或稍過)油箱中放出之油, 為深黑色, 而裝入時則原屬作腐蝕之金色。靜置時黑色物亦不沈下。此究為何物? 何以不能沈下?

13. 試就日常生活中舉下列各名稱之例一則:(a)膠溶液;(b)膠滯體;(c)保護膠體;(d)永久渾液;(e)吸着。

14. 試區別:(a)真溶液與膠體;(b)渾液與溶液;(c)膠溶液與膠滯體;(d)吸着與吸收。

15. 試作下列各名詞之定義:(a)滲透;(b)風化;(c)潮解;(d)飽和溶液;(e)結晶水。

16. 埃及人何以曾用乾草製磚?

17. 如何可證明實驗室空氣中含有水氣?

18. 膠體粒子何點(a)類似離子,(b)異於離子?

19. 氯化銨及三氯化鐵, 何者於膠體之凝出, 作用較大?

20. 如何可以明示三氧化鐵於膠體凝時之粒子為荷電者?

21. 設有硫酸銅之大結晶, 試述欲將其迅速製成濃溶液, 當作何三事。

22. 設將過量之水加入無水硫酸銅, 水當作何二事? 當見其發生何事?

23. 1934年夏季美國西區中部之大旱, 使吾人對於溶液之重要性得何種教訓?

24. (a)保護膠體之作用;(b)吸着作用中所具有之變化, 其主要點為何?

25. 今有用膠體銀稀之溶液以提淨飲水, 及游泳池之消毒。本章何述有何種藥房製品, 用作消毒劑, 其中亦含有膠體銀者?

26. 試就下列數字材料繪氯酸鈉之溶解度曲線:

溫度 °C.	0°	20°	40°	60°	80°	100°	120°
溶解度 (H ₂ O 100 克 中 NaClO ₃ 克數)	82	99	124	147	176	233	333

試由此曲線視 44° 時之溶解度。

27. 設將乙二醇(潑來司¹)加入汽車冷却器之水中。溶液之凝固點即降低, 如下表所示:

¹ Prestone

乙二醇之百分數，以體積計……… 12.5 17.0 25.0 32.5 38.5 41.0 4.90
 凝固點……… 25°F. 20° 10° 0° -10° -20° -30°

試繪一曲線，以示凝固點對於乙二醇溶液之濃度間之關係。將此曲線，確定凝固點
 -18°F. 時所需溶液之濃度。



第二十七章

鈣 鎂 矽

鈣，製取及性質——碳酸鈣——硬水——水之軟化法——石灰——氫氧化鈣——壤泥——水泥——其他鈣化合物。

鋇及鎂

鎂，製取及性質——氧化鎂及氫氧化鎂——鎂鹽類。

矽石——性質及用途——矽酸及矽酸鹽——玻璃——矽——矽鏽。

375. 鈣及鎂之通性——本章討論鈣及鎂，屬於週期表第II團。此二者雖從未有遊離產出，然除鋁及鐵以外，實為蘊藏最富之金屬元素（第20圖）。其化合物中有許多普通之礦物質，如肥皂石¹、石棉²、大理石³、石灰石⁴。石灰石之產量極富，重要建築材料若紙筋泥及水泥等，皆由此經化學方法製成（§386）。

本族有時稱為鹼土金屬元素⁵，尚包括他二元素，即鋇及鎂。鐳金屬亦屬此族，惟以其為極不平常之元素，故當另立一章以論之。諸此元素均為極活潑之金屬，能生成陽性二價離子。不具非金屬之性質。是以各於外層圈上有易於喪失之二電子。

¹ soapstone. ² asbestos. ³ marble. ⁴ limestone. ⁵ alkaline earths.

此等元素於自然界中常成矽酸鹽而產出；是即與矽及氧相結合者也。吾人當猶憶矽及碳為位於第 IV 族之元素，意即其外層圈中各具有四個電子者也。矽蘊藏之富次於氧，蓋地殼固體約四分之一盡屬此物也。

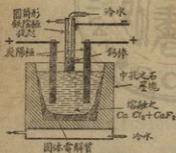
鈣

〔76. 鈣之製取及性質——金屬鈣由熔融之鹽類電解而製成。此處用氯化鈣。

將此鹽熔融於石墨坩堝

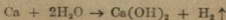
中，此坩堝即作為陽極，而以鐵棒作陰極（第 225 圖）。

金屬於鐵棒四周遊離出，即黏附其上。將鐵棒漸漸提起，自熔融體中曳出金屬鈣之棒，為銀白色之金屬，堅硬與鉛相仿，用刀不易切割之。



第 225 圖 製金屬鈣

具有明亮之光澤，遇濕空氣，不久即轉黝黑。水遇鈣即徐起分解，放出氫：

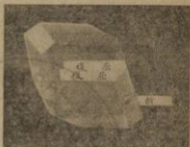


鈣受熱至其熔點以上之溫度，即舉橙黃色焰而燃燒，光芒明耀，

生成氧化物(CaO)。金屬鈣在工業上無甚用途。

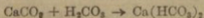
377. 碳酸鈣(CaCO₃)——此乃最普通之含鈣化合物。其最純粹者為方解石¹或稱冰洲石²，為結晶形而透明如玻璃者。

此物具有顯明之複屈折性質，(第226圖)。其在光學儀器上之有價值即由於此一特點。大理石亦幾為純粹之碳酸鈣。為微細結晶體膠合而成之集塊，常潔白如雪。石灰石乃蘊藏最富之一種，惟其結晶構造則不若大理石之明顯。每因碳酸鎂(MgCO₃)及矽石(SiO₂)等夾雜物而作雲灰色。吾人今認石灰石係古地質紀時自海產動物之甲殼生成。

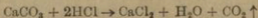


第226圖 方解石之呈現複屈折

碳酸鈣不可溶於水，惟可溶於含有碳酸之水中，產生酸性碳酸鈣：



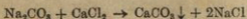
碳酸鈣與酸類反應，即生二氧化碳：



實驗室內製純粹碳酸鈣，將可溶性碳酸鹽加入可溶性鈣鹽

¹ calcite ² Iceland spar.

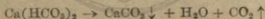
即得：



如此製成者為白色粉末，稱為沈澱白堊¹（非繪畫之堊²），用以製摩擦粉（牙粉等）。又作為白料³，以與亞麻油相混和，製成油灰⁴。天產之碳酸鈣，除製石灰及二氧化碳以外，尚有許多用途。例如用以作鼓風爐內之熔劑，製碳酸鈉及玻璃，以及作建築石及鋪路用砂礫。粉狀石灰石用以中和酸性土壤。

378. 何者使水硬化——除雨水外，一切天然水，均含有若干量鈣及鎂之溶解鹽類。凡含有此種物質多量之水，稱為硬性。

酸性碳酸鈣及鎂亦屬許多區域之硬水⁵之主要成分。此種物質一經煮沸，甚易析出。其時即除去二氧化碳，而澱下不可溶性之碳酸鹽：



此種鹽類產生所謂一時硬性⁶。至若硫酸鈣及硫酸鎂等鹽類，則不能僅由煮沸以消除之，含此種物質之水，稱為屬於永久硬性⁷。於數處石灰石區，其附近之水，盡具濃厚之一時硬性。當其自高處滴下，譬如自山洞之頂，則失去一部分之二氧化碳，而徐徐澱出碳酸鈣（第 227 圖）。碳酸鈣每結積而成長條，形若

¹ precipitated chalk. ² crayon. ³ whiting. ⁴ putty. ⁵ hard water.

⁶ temporary hardness. ⁷ permanently hardness.



第 227 圖 石灰石巖洞(A)中之石鐘乳(B)及石筍(C)

冰柱。 某數處石灰石岩洞內常由此種經過而成下懸之石鐘乳及上長之石筍(第 228 圖)。



第 228 圖 新德西哥卡爾斯巴達山洞, 在地面下 750 英尺

379. 使用硬水之結果——硬水於工業上及家用，皆甚不



第 229 圖 鐵管中機為鍋皮所充塞

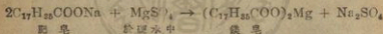
宜。在工業上，若以此種水用於汽鍋中，則於汽鍋內面結附厚層殼皮，稱為鍋皮¹。

此種殼皮極不良於導熱，致汽鍋之效能劇減(第229圖)。

在家用上，硬水不適於洗滌，以其不易與肥皂起皂沫也。

肥皂與鈣及鎂之鹽類反應，

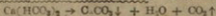
產生不可溶性之鈣及鎂之脂酸鹽：



此等鹽類(常稱為鈣皂或鎂皂)不溶於水，而成稠黏之粒子。

須如是耗費多量之肥皂，肥皂始成膠態而起皂沫。此自屬太不經濟矣。

380. 家用水之軟化——水之硬性可由種種方法消除之。其作用稱為水之軟化²。一時硬性可將水煮沸少時以消除之。當微出不溶解之碳酸鹽：



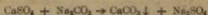
一時硬性亦可因消石灰之作用而消除。法以消石灰投入水中，其量以足能發生下列之反應為度：



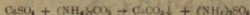
其後將沈澱自軟化水中濾出。

¹ boiler scale. ² softening of water.

永久硬性不能藉此等方法消除之。碳酸鈉可使澱出碳酸鈣及鎂，而消除永久硬性：



工業上水之軟化，均以大規模爲之，將此澱物澱出，然後供用。家常軟化，則往往用數種銷售甚廣之製品，以小規模行之。當使用名爲充灌碱之碳酸鈉。即於未用肥皂之先，運將此物少量加諸水中。藉此可除去一時硬性及永久硬性。過多之鈉鹽，對於肥皂亦無所損害。洗滌時，又每用名爲家用氫¹之氫氧化鈉者。此物能使一時硬水以及並含一時及永久硬性之水中，澱出碳酸鈣。蓋自酸性碳酸鈣生成之碳酸鈣，其消除永久硬性之作用，與洗滌碱同：

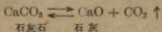


鐵鹽則不能如是澱出。又硼砂($\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7$)爲一種極弱之酸之鹽，故其溶液中含有氫氧化鈉，後者於軟化水時，作用與氫氧化鈉同。

331 工業用水之軟化——使水軟化之又一方法，稱爲交替法²，即將水濾過一種人造砂鋁酸鈉³。水中之鈣及鎂與交替砂⁴中之鈉相交替，交替砂爲粗糙之砂狀物。一池用 12 小時後，即裝入鹽水，放置同樣時間，此即鹽水中之鈉，取濾砂內之鈣而代之。於是令氯化鈣溶液流出，濾砂即可再度供用。如是可知祇消耗食鹽，而原有之物料可歷多年。此項作用可表之如下：



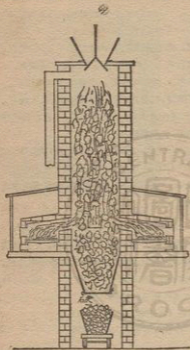
382 石灰，或即氧化鈣 (CaO)——石灰石(CaCO_3)熱至白熱，即放出二氧化碳，而餘剩固體之石灰，即氧化鈣：



反應可逆行，除非不絕令氣體放去，則作用當起反向。此法在

¹ household ammonia. ² permutite process. ³ sodium silico-aluminate. ⁴ permutit.

大規模上，專造一種稱為窖¹之爐竈以爲之（第 230 圖）。



第 230 圖 直立式石灰窖

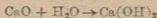
自適當之火爐，令熱氣體通過細碎之石灰石，石灰石即熱至適當之溫度。碳酸鈣依照上列之反應起分解，二氧化碳則由通過全窖之強烈通風而驅出（第 231 圖）。如是，於約 700° 至 800°C 時，作用達於完全。其產物當稱爲生石灰²。

又有用迴轉窖（第 232 圖），以其可省人工及燃料也。

383 生石灰性質及用途

——生石灰 (CaO) 爲白色之無定形物質。甚難令其熔融。受強熱，即舉明亮之光而燃燒，舊時用於石灰燈³中即以此故。設灑水少許於生石灰塊上，即生熱，由其放出水氣可以知之，石灰則裂成白粉，

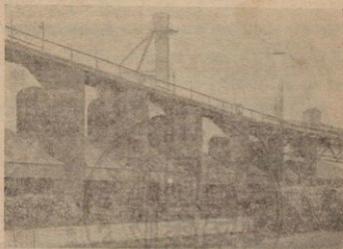
即氫氧化鈣：



此反應稱爲消和⁴。生石灰露置空氣中，即徐徐吸收二氧化碳及水分。其產物爲氫氧化鈣與碳酸鈣之混合物 此石灰即請

¹kiln. ²quicklime. ³lime light. ⁴slake.

之被空氣消和，而不能再供大多數之用途矣。



第 231 圖 直立式石灰窯，用木柴爲燃料

384. 消石灰，或即氫氧化鈣 ($\text{Ca}(\text{OH})_2$) ——生石灰之主要用途卽以製氫氧化鈣，常稱爲消石灰¹。氫氧化鈣爲白色物質，僅微溶於水。其澄清之飽和溶液，稱爲石灰水。氫氧化鈣於水中之溶液稱爲石灰乳²或石灰漿，凡欲用氫氧化鈣爲粉刷白水時，一般卽用此液。

氫氧化鈣雖以其不可溶解，而不能得濃溶液，然爲頗強之鹽基。其價極廉，故凡需用鹼而不必得濃溶液者，率取用之。此物

¹slaked lime. ²milk of lime.

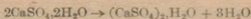
又用以去除生皮上之毛。土壤中加以細碎之石灰石及空氣消和之石灰，可以中和其酸性。石灰又作刷牆之白水¹，製紙筋泥及墁泥³等，為用甚廣。牢粉水⁴則為石灰及沈澱白堊與稀膠液之混合物。其黏着於牆壁，較白水更為牢固。生石灰一般均裝於不透空氣之鋼鼓或油囊中而發售之，即稱石灰。

385. 墁泥及紙筋泥 —— 墁泥為消石灰與砂泥之混合物，於建築房屋牆壁等時用以砌合磚石。此物與多孔之表面相接觸而長時間露於空氣中。在此情況下，即結為硬塊，令磚石強力牢合。墁泥之堅結，大致由於較可溶之氫氧化物，漸次溶解，而穩定之涵水物則徐徐結成交錯之結晶。同時漸漸自空氣中吸收二氧化碳，最後使一部分之墁料變成碳酸鈣。涵水氫氧化鈣之結晶，與砂泥交錯夾雜，遂成堅硬而多孔之結構。

紙筋泥亦由新鮮之消石灰與砂泥製成，惟一般均另加有毛髮或碎爛粗紙。毛髮粗紙即所以令紙筋泥緊合者也。紙筋泥之堅結，與墁泥絕似。最近有用石灰與水泥之混合物者，則可無須添加毛髮粗紙。當紙筋泥將近乾燥時，塗刷一種罩粉，其中含有石灰及燒石膏，加少許之膠。

燒石膏 $((\text{CaSO}_4)_2 \cdot \text{H}_2\text{O})$ 由石膏 $(\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O})$ 加熱至涵增水約驅除四分之三而成：

¹ whitewash. ² plaster. ³ mortar. ⁴ calcimine. ⁵ cement.

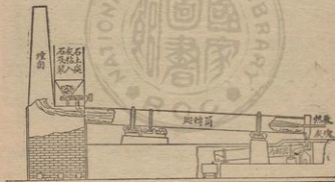


石膏 燒石膏

將足量之燒石膏與水相攪和，製成稠黏之漿。於是取一獎章置玻璃板上，二者均塗以油，而將漿狀物傾於獎章上，放置令其乾燥，約半小時。於是取起石膏模¹。

燒石膏能吸取水，如前所述，而成爲堅硬之塊。其用以製影像翻模及外科綑帶內卽由此故。又用以罩刷室內牆壁。

386. 水泥——漫泥含稍可溶解之氫氧化鈣，故不能用於水底。另有所謂水泥²者，俗稱洋灰，則雖於水中亦能結成堅硬



第 232 圖 迴轉水泥廠之切面

如石之塊質；故可用以築造水隄，橋樑等。其強韌堅實亦勝於漫泥及紙筋泥。

水泥由加熱石灰石與黏土之混合物而製之，或取天然岩石之含有此等成分比例適當者，加熱之亦可。將混合物碾爲細粉，而徐徐送入傾斜之迴轉筒³內，筒內

¹ plaster cast ² cement ³ revolving cylinder.

有來自火焰之熱氣體通過（第 232 圖）。如是則物料平均受應需之熱度，最後自氣轉筒之末端流出。所得灰塊有稱爲“灰渣”，令其冷卻，磨成細粉之粉（第 233 圖）。當加熱時，混合物中顯出一定量之水及二氧化碳。此項脫水之粉，與水攪和成泥漿後，即徐徐與一部分之水相結合而成堅硬如石之物料。宛如產於英國波特蘭之石塊，故有波特蘭水泥¹之稱。後近又創有特種水泥，於 24 小時內堅結者。

水泥堅結之化學原理，今尙未能盡明。其中當係混合物內之矽酸鹽起涵水作用，或並氧化鈣亦起此作用。涵水矽酸鹽與氫氧化鈣之結晶，互相交結，遂成一種堅實之體質。



第 233 圖 製石灰及水泥用之迴轉筒

混凝土²爲水泥、砂、碎石、或砂礫之混合物，和水製成泥漿。經數日即結成固塊，較純粹之水泥猶爲堅硬而強韌。水泥本無單獨使用者，每爲混凝土之一成分。混凝土近已成爲最重要之建築材料之一。用以築造道路橋梁、屋基、墻隄、人行道、圍牆、

¹clinker ²Portland cement. ³concrete.

堡壘，並幾及其他各種可想像之建築物。設此混凝土用以承當劇重之應張力時，如樓面、橋面等，則以鋼桿或鋼條先植於中間，然後裝入混凝土使其堅結。如是得更較強韌之體質；此種材料，稱為增強混凝土¹，或鋼骨混凝土，多用於築路（第 234 圖）。

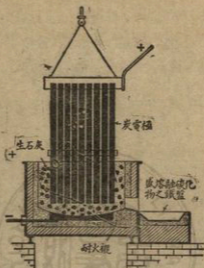


第 234 圖 瓦里水堤用於建築鋼骨混凝土路面

387. 其他鈣化合物——其他重要之鈣化合物，有漂白粉($\text{CaCl}(\text{OCl})$)、二氯化鈣(CaCl_2)及氰氨基化鈣²(CaCN_2)，均由石灰製之(第 235 圖)。另有所謂氰化鈣者，較近果園中用作驅殺殺菌藥。為一種固體，其式為 $\text{Ca}(\text{CN})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ，遇潮濕時生毒性之氫氰酸(HCN)，氯化鈣(CaCl_2)見於海水中，亦為索爾未法之一副產物(§322)。其作顆粒狀之無水物，易潮解性，故用以乾燥氣體。其他和溶液之凝固點為 -48°C .；冷凍器中之鹽水，即此溶液也。氟化鈣(CaF_2)產於自然界中，為氟化合物之主要原料。

鈣化合物於本生燻中多數呈橙黃色。

¹ reinforced concrete. ² calcium cyanamide.

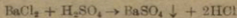


第 285 圖 二碳化鈣爐

鋇及鋇之化合物

388. 鋇及鋇成硫酸鹽及碳酸鹽而產於自然界中。其化合物遠少於鈣化合物，故其用途亦甚有限。鋇化合物使火焰呈黃綠色，故用以製造烟火。

氯化鋇為結晶形固體，可溶於水中。用於實驗室內作為硫酸離子之檢驗，蓋有硫酸鋇之白色沈澱生成也：



硫酸鋇天產者為重晶石¹，乃白色之礦物，用以製造油漆及塗佈

¹ barite.

牌紙等。

銻化合物使火焰呈亮紅色。 其硝酸鹽 ($\text{Sr}(\text{NO}_3)_2$) 於煙火術上用以製造紅色烟火。

問 題

1. 生石灰桶受潮濕何以有危險?
 2. 試區別(a)石灰石;(b)石灰;(c)消石灰;(d)石灰水;(e)石灰乳;(f)氯化石灰。
 3. 圖丁何以恆於春季觀石灰石或空氣消和石灰於草地?
 4. 空氣消和石灰可用以製(a)壤泥;(b)白水;(c)石灰水否?
 5. 設將二氧化碳通過石灰水,即先品乳濁,繼復清澄。試解釋之,並作其間所起諸反應之方程式。
 6. 試作一方程式以說明(a)燒石膏之製造;(b)燒石膏之堅結。(b)對於(a)有何關係?
 7. 何物使硬水具有硬性?
 8. 試述硬水何以必使軟化之二原因。
 9. 在硬水區域內,茶壺內面生一層堅皮。此皮為何物?
 10. 汽鍋內用硬水生何後果?
- • •
11. 如何自氯化銻製得硫酸銻?
 12. 試比較壤泥與燒石膏之硬度。
 13. 氫氧化鈉溶液何以不宜貯於毛玻璃塞之瓶中?
 14. 空氣消和石灰與消石灰可藉何種簡單之化學檢驗法區別之?
 15. 檢驗二氧化碳時,可用氫氧化銻溶液以代石灰水否?
 16. 工業上需用氫氧化鈣時,一般均用石灰乳而不用石灰水。何故?
 17. 設欲製取石灰水,而所可得之鈣化合物僅有沈澱白塵。將如何為之?
 18. 鹼金屬較鹼土族之金屬為活潑,將何以證明之?
 19. 方解石結晶與石膏相似。藉何種化學檢驗法可以區別之? 試作其間所

有之方程式。

20. 下列各物質如何可自大理石製取之：(a)二氧化碳；(b)氯化鈣；(c)生石灰？試各舉方程式。

.

21. 由 10 仟克之石灰石可製成生石灰若干？

22. 分解足量之石灰石，使產生生石灰一仟克，當放出二氧化碳體積若干（標準溫度）？

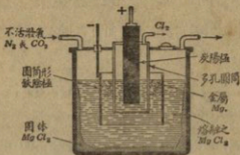
23. 自含純粹碳酸鈣 97% 之石灰石一噸，可製得生石灰若干？

鎂

389 天產之化合物——鎂成菱鎂礦¹ ($MgCO_3$) 及一種複合碳酸鹽之白雲石² ($MgCO_3, CaCO_3$) 而產出。鎂亦有數種天產之矽酸鹽，為常見而有用之物質。如海泡石³、滑石⁴ 或肥皂石、石棉皆是也。肥皂石用作污水槽及檯面，磨之成粉即為滑石粉或爽身粉⁵。石棉為一種纖維狀礦物，以製耐火布及牌紙（一種厚紙）。此等礦物滿洲產出甚富，德國斯坦斯弗礦中產有鎂，成為硫酸鹽及與鉀成為複合氯化物。

390 鎂之製取及性質——金屬鎂由熔融之氯化鎂電解而製成，此氯化鎂先於氯化氫氣流中脫去水分。電解作用在四方形大鎊鋼槽中為之。槽可容數噸之多。鋼槽作為陰極，陽極則為石墨棒（第 236 圖）。作用繼續進行，逐日取出金屬鎂。電池內不時補充入脫水之氯化鎂，使保持恆定之平面。亦隨時加入食鹽，使其熔點降低而增進電池之導電性。另加外熱，使電能保持其適當之溫度。金屬鎂較油中之熔鹽更為輕，故昇浮於上面（第 237 圖）。

¹ magnesite ² dolomite. ³ meerschaum. ⁴ talc. ⁵ French chalk.



第 236 圖 製鐵爐之圖解

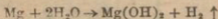


第 237 圖 製金屬鎂之爐

鎂為極輕之銀白色金屬（比重 1.74），質軟而易為濕空氣所侵蝕，生成白色殼皮，為鹽基性碳酸鎂。鎂常與鋁製成一種合金，稱為鎂鋁齊¹。唐金²含鎂 85—94% 曾用以製 1935 年成層圈探險氣球之懸籃。鎂燃於空氣中，舉明耀之白光，產生氧化

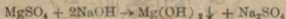
¹magnalium ²Dow metal

物 (MgO) 及氮化物 (Mg₃N₂)；閃光粉¹即為鎂粉與氯酸鉀之混合物。某數種信號燈及烟火，即含有鎂粉。鎂與沸水能徐徐反應而生氫：

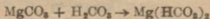


其取代冷稀酸中之氫，則甚迅易。

391. 氧化鎂及氫氧化鎂——氧化鎂 (MgO) 由加熱碳酸鎂而製之；俗稱苦土²。為極不可熔之物質，用以製耐火磚，及高熱爐之裏襯。遇水則徐徐相結合，生成氫氧化物 (Mg(OH)₂)。氫氧化物為不可溶性之白色物質，用於醫藥上，稱為苦土乳³。將可溶性之鹽基加入一種鎂鹽，即生此物：



392. 鎂鹽類——碳酸鎂 (MgCO₃) 產於自然界，為氧化鎂及氫氧化鎂之原料。不溶於純水，而可溶於含有二氧化碳之水中，生成酸性碳酸鎂：



硫酸鎂 (MgSO₄·7H₂O) 為數種天然水之一成分，產於若干鹽礦中。俗稱瀉鹽⁴，具有醫療性。氯化鎂見於海水中。遇熱水則起水解而生鹽酸：



¹ flash-light powder ² magnesia ³ milk of magnesia ⁴ Epsom's salt

此酸能腐蝕金屬，故海水不能用於輪船汽鍋中。

問 題

1. 鐵常與何種金屬製成合金？
2. 藉何種化學檢驗法，可以區別鉛與新擦亮之鐵？
3. 以金屬鐵為原料，如何製成(a)氧化鐵，(b)硫酸鐵？
4. 試舉下列各物之化學名稱、式及其一種重要用途：(a)冰洲石；(b)大理石；(c)石膏；(d)方解石；(e)菱鐵礦。
5. 試作鐵與(a)稀鹽酸；(b)氫；(c)二氧化碳；(d)水氣；(e)稀硫酸各物反應之方程式。

6. 紐約中央鐵路每年消耗美金百萬元以提淨並軟化沿路之水。試舉水軟化時所包括諸反應之方程式。

7. 抄錄下列句文，而填入空漏之字：金屬鐵由——氯化鐵電解而製成。金屬遊離於——極上，隨生極點附於此極上。

8. 抄錄下列句文，而填入空漏之字：硬水含有溶解之——及——鹽類。設溶解物為——化鈣或鎂，則可由煮沸而自溶液中析出。此之謂——硬性。如溶解鹽類為——，不能由煮沸而消除，則此水謂之——硬性。此種之硬性可加以——而消除之。

9. 有一農人某次背負石灰一袋而驟遇暴雨。石灰即起大熱，該農人因急以之擲於附近之小溪中，冀其“熄火”。試評述之。

10. 試作下列所起化學作用之方程式：(a)石灰石區域所成之岩洞；(b)此種岩洞中生成石鐘乳及石筍；第一方程式對於第二方程式有何關係？

矽

393. 二氧化矽，矽石(SiO_2)——矽之最普通之化合物 即其氧化物(SiO_2)，稱為二氧化矽，通常亦稱矽石¹；矽，矽石及其

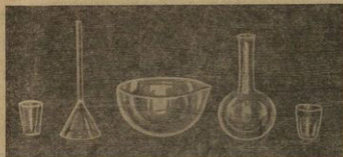
他數種物質，產量極富，均成於砂石者也。其最純粹者為石英或水晶¹，成精緻澄淨之六邊柱狀晶而產出。有時因夾有雜質而成有色晶體。如紫晶²為紫色，玫瑰晶³為粉紅色，茶晶⁴為棕色，乳晶⁵為白色。他如縞瑪瑙⁶、蛋白石⁷、火石⁸亦皆各種之砂石也。化石木⁹亦為一種砂石，漸取樹木之木纖維而代之，變為石質。

砂石亦見於植物體內，葉及莖中凡呈堅硬性之處存量尤多。有數種單細胞之海產動物，具有含砂石之骨骼。此等動物屬於纖毛蟲類¹⁰。有數地區有極細之砂泥之厚積層，稱為蟲殼土¹¹（見於非洲之屈黎波里¹²，故亦稱屈黎波土）。此種物料於製強炸藥時用以吸收硝化甘油；亦用以去除油之色質及製造摩擦粉。

394. 砂石之性質——砂石為堅而脆之物質，故用作磨礮料。砂皮¹³即以銳利之石英砂膠黏於紙上而成。砂石可於氫氧焰中熔融而作成細絲、管、燒瓶、或坩堝等（第 238 圖）。

最近工業上藉電爐，用高溫度、高壓力、及高真空，以製成澄淨之熔石英¹⁴。其熔點為 1715°C，其膨脹係數¹⁵在一切已知物

¹ rock crystal. ² amethyst. ³ rose quartz. ⁴ smoky quartz. ⁵ milk quartz. ⁶ onyx. ⁷ opal. ⁸ flint. ⁹ petrified wood. ¹⁰ infusoria. ¹¹ infusoria earth. ¹² Tripoli. ¹³ sandpaper. ¹⁴ fused quartz. ¹⁵ coefficient of expansion.



第 238 圖 石英製之實驗室用具

中爲最小。因此之故，將石英坩堝於噴燈焰上燒至紅熱，而後立投入冷水中，並不破裂。又殆爲世上最透明之固體物，而爲惟一能大量製成使透過紫外線者。此物亦頗能透漏低熱線，故用作電絕緣體，勝於玻璃、瓷器及其他物料。澄淨之熔石英平圓板，有磨成非常光平，至其表面與真實之平面相差無超過一英寸之千萬分之二以上者（第 239 圖）。



第 239 圖 光學儀器用之磨淨石英

石英器具不受普通酸類所侵蝕。然甚易溶於氫氟酸 (H_2F_2) 中。砂石亦可溶於熔融之鹼類中，生成矽酸鹽¹：



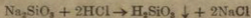
砂石與濃鹼類溶液共煮沸，亦同樣起此反應。

395. 矽酸及矽酸鹽——二氧化矽乃一種酸類之酐，酸之分子式為 H_2SiO_3 ($\text{H}_2\text{O} + \text{SiO}_2$)。惟此酸不能如意料中由砂石溶於水中而生成。其性極弱，祇能自其鹽類即矽酸鹽製得之。鈣、鎂、鋁、鐵之矽酸鹽，構成地殼之大部。普通之岩石，如花崗岩等，多數即成於複雜之混合矽酸鹽之礦物。矽酸鹽大都不溶於水，惟鹼類矽酸鹽則可溶。

水玻璃²或矽酸鈉 (Na_2SiO_3) 由砂石與碳酸鈉熔合而製成：



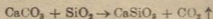
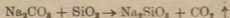
矽酸鈉之溶液為蛋類最良之防腐劑，以其能填塞蛋殼之細孔，使其不透空氣也。又用以使木材及布耐火，並為玻璃及陶器之黏合劑。當矽酸鈉加酸時，即生矽酸之沈澱：



此酸成膠狀之沈澱而降下，含水之量殊無定。設充分加熱，則膠狀物失去所有之水分而生成砂石。矽酸為膠體極佳之一例。

¹ silicates. ² water glass.

396. 玻璃¹——普通玻璃，由砂、碳酸鈉及碳酸鈣熔和而成。當高溫時，碳酸鹽與砂起反應，生成玻璃，玻璃乃矽酸鈉與矽酸鈣之混合物：



此種矽酸鹽之混合物，冷卻後即起固結，惟並不結晶。成爲一種透明而無定形之體質，可認爲一種矽酸鹽於他種矽酸鹽中之過冷溶體。某數種品類之玻璃，放置久時，即起結晶；結果使玻璃暗糊而性脆。硬玻璃乃矽酸鈣與矽酸鈉之混合物，其熔點較尋常之軟玻璃爲高。晶玻璃²含鉛、鋇、及鉀之矽酸鹽。如以硼之氧化物，代一部分之砂石，則所成之玻璃，即含有硼酸鹽，此項玻璃之膨脹係數甚低。派來克司³玻璃即硼矽酸鹽玻璃之一例也。

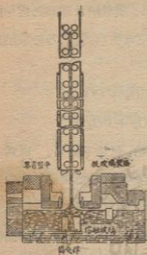
製玻璃時，將成分原料置火泥鍋或釜中，用煤氣加熱至極高之溫度。其熔融體中之二氧化碳須盡量驅除，否則製品中即有氣泡或條紋。此際或加入微量之金屬氧化物，使玻璃呈各種之顏色。價廉之品質，以含有氧化鐵，每略帶綠色。

玻璃均用人工吹成種種形式（第240圖）



第 240 圖 玻璃器皿在模型中吹成

¹ glass. ² flint-glass ³ Pyrex



第 241 圖 窗玻璃可成薄葉

於長吹管之端將取熔融之玻璃一團，熱練之工人即能吹之成大圓筒形或其他所需之形式。窗玻璃即由圓筒製成，趁其尚軟時，切去兩端，就縱直線割開，而滾平之。後近已有設法適自鑄釜中提出連續之玻璃長卷（第 241 圖）。玻璃瓶及其他同類之器具，則均將玻璃於模型中吹成，或用機械，或用人工。製厚板玻璃，則將熔融之玻璃，傾於桌面，以船或桿滾平，最後精細磨光之。晶玻璃具有特殊之光學性，故用以製造某數種透鏡（第 242 圖）。又以其具燦爛之外觀，故亦以製裝飾品，如車碾玻璃等。依其式樣，用剛砂輪車碾，而後以絲綢之磨石料磨之。

397. 特種玻璃——不碎玻璃



第 242 圖 此塊玻璃直徑 200 英寸用以製回窗鏡

或稱安全玻璃，於汽車上使用至多，為兩薄片之玻璃，用一層之



第 243 圖 洋火玻璃，厚四分之三英寸，三英尺平方，可支重 6800 磅之象
（象名“多婁”，在托來爾 Toledo 動物園）

硝棉¹或賽璐珞² (§437) 黏合而成。

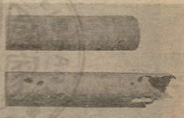
此外又有一種玻璃，可彎曲如鋼，而碎裂如冰糖。此之謂熱淬玻璃¹，乃完成之磨光板玻璃再置電爐中經特種處置而成。該項玻璃先均勻受熱至恰在軟化之前，然後吹冷空氣以急速冷卻之。因此急速冷卻，使玻片之外層蓋面或“表皮”起緊縮。如此處置，遂令玻璃具異常之強度（第 243 圖）。

393 矽——此元素不多見，以其甚難自化合物中還元也。

惟將純粹之矽與碳於電爐中共熱至高溫，則可製得之：



矽有成棕色粉末之無定形矽，及黑色針狀之結晶形矽而產出。



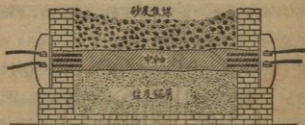
第 244 圖 尋常之鐵管(下)為酸性水所侵蝕，而特種合金(上)則為耐酸

矽用於精鍊鋼時作為脫氧劑，又以製鐵合金，如耐酸鐵，以各種商品名而發售之（第 244 圖）。其中含矽約 15%。矽鋼含矽 4%，電機械上凡磁性變換迅速之處均用之；例如交流機。

399. 如何製成金剛矽² (SiC) ——設矽與碳之反應起於某定情況之下，並有多量之時，則生成此二元素之化合物，稱為

¹ heat-tempered glass ² silicon steel.

矽化碳或金剛砂。此處用一電爐(第 245 圖),與製造石墨所用者相仿。爐之中軸為粒狀焦煤。軸之四圍堆裝砂、木屑、焦煤與少許鹽之混合物。當強電流通過焦煤時,所生之熱,足令四圍之混合物內起反應。



第 245 圖 金剛砂爐。中軸內之焦煤,四圍堆裝砂、木屑、焦煤及鹽之混合物

金剛砂為一種結晶形之固體,具美麗之紫色。質極堅硬,故用為磨礱料,作成磨輪及磨石等,又為一種精細之摩擦粉。

第二十七章 提要

金屬鈣由電解熔融之氯化鈣製成。於常溫時能令水徐徐分解。

碳酸鈣天產者有多種,如大理石、石灰石、白堊土均是。此

不溶於水中,而可溶於含有二氧化碳之水中,生成酸性碳酸

水中有溶解之鈣及鎂之鹽類。設溶解物質為酸性碳酸



鈣或鎂，則可由煮沸使自溶液中析出。此之謂一時硬性。其不能以此法消除之硬性，稱為永久硬性。

硬水於汽鍋中生成殼皮，遇肥皂溶液則澱出鈣肥皂及鎂肥皂。一時硬性可由(1)煮沸，(2)加消石灰，而消除之。永久硬性可藉碳酸鈉而消除之。家常用碳酸鈉、氫氧化鈉、及硼砂以軟化水。工業上則用交替砂以軟化水。

石灰(氧化鈣)由加熱碳酸鈣而製成。石灰與水化合急速而猛烈，生成氫氧化鈣(消石灰)。氫氧化鈣僅微溶於水。

墁泥為氫氧化鈣與砂泥之混合物。紙筋泥為氫氧化鈣、砂及粗紙或毛髮之混合物。

水泥為石灰及黏土一部分脫水之混合物。與水相攪和，則結成堅塊。其堅結由於某種矽酸鹽及氧化鈣之涵水作用而然。

混凝土為水泥、砂及石礫之混合物。

焰色檢驗：鈣化合物呈橙黃色火焰。

銻化合物呈深紅色火焰。

鋇化合物呈綠色火焰。

金屬鎂由電解熔融之鎂鹽製成。為活潑之金屬，能與氮化合。燃時發強白光，用於閃光粉、烟火、及製鎂鋁齊之合金。

氧化鎂由加熱碳酸鹽以製之。極不易熔融，故用以製火磚。氫氧化鎂，為白色不可溶性物質。

矽為蘊藏極富之元素，屬於碳族。可由矽及碳於電爐內加熱而製成。碳量過多，則生成矽化碳，即金剛矽。

矽石即二氧化矽，成爲矽廣佈於自然界。實驗室器具可以熔矽石製之。今工業上已有製造澄淨之熔石英，不僅可製成棒狀或管狀，且可作光學儀器用之塊段或板片。矽石可爲氫氟酸所溶解，於氫氧化鈉中則溶解較緩。

矽酸鹽爲矽酸之鹽類。矽酸受熱即分解成氧化物及水。除鈉及鉀之矽酸鹽外，各種矽酸鹽均不可溶。

玻璃乃多種矽酸鹽之混合物。爲無定形之固體。尋常之玻璃爲矽酸鈉與矽酸鈣之混合物。硬玻璃含有矽酸鉀，晶玻璃含有鉛、鋇、鉀之矽酸鹽。

問 題

1. 試將碳與矽比較之。
2. 試舉矽石之五種重要用途。
3. 試將本章所述各種磨礱料列成一表，並附各物之式。
4. 水玻璃之溶液遇石蕊質，當料其起何種反應？試解釋之。
5. 以石英玻璃製化學器具有何利益？
6. 交通燈用紅玻璃、黃玻璃及綠玻璃作記號。各該玻璃用何物着色？
7. 今有發售含石英較多之窗玻璃，以供凡有直射日光射入之居室之用。如是可獲何種利益？
8. 何爲(a)派來克司玻璃；(b)不碎玻璃；(c)水玻璃？試各舉其一用途，及各該用途所根據之性質。

9. 試將(a)碳酸鈣(b)二氧化矽各種不同形體之名稱依縱行列成一表。
10. 石英結晶(水晶)、磨光玻璃晶(水鑽)及琢磨之金剛鑽相視極相類似。如何可識別之?
11. 欲溶解純碳酸鈣 500 克,需含 HCl 38 %(比重 1.2)之鹽酸若干立方厘米。
12. 自含 SiO_2 95%之砂一噸,理論上可製成金剛砂重若干?

進 究 題 材

軟水及硬水——讀者本人家內所用之水,為軟水否?其遇肥皂時易起皂沫否?試與雨水比較。水盆內面有無沈澱生成?用洗滌碱以消除所見之硬性,其效力若何?試用數種試劑可用於硬水之去垢粉或肥皂粉。工業用之水,如何提淨之?(Thorpe and Lewis's *Outlines of Industrial Chemistry*.)

玻璃及陶器——遠在化學未創始以前,已有許多工業及技術之發展。若玻璃及陶器等,熟練之手工藝者,早由經驗探知其製成之方法。最近有何種化學原理應用於此等工業上而使其大進步且合於經濟?(Duncan's *Chemistry of Commerce, Chemistry in Industry*, vol. 1 and 2, and Findlay's *Chemistry in the Service of Mankind*.)

第二十五章至第二十七章複習問題

1. 滷水物如何可以例證定比例定律?試述該定律。
2. 試就離子說以解釋酸類為鹽基中和所起之諸變化。
3. 試比較(a)氫;(b)氫;(c)氫;(d)氯化氫;(e)二氧化碳於水中之溶解度。
4. 設砂(主成分為二氧化矽)一旦可溶於水,則世界將作何改觀?
5. 石膏及洗滌碱並為滷水物。如各露空氣中若干時,當見其作為上有何異別?
6. 吸滯作用對(a)一物體所呈表面之量有何關係?對於(b)細粉之觸媒

之作用有何關係？

7. 下列各化合物將如何製成之，以元素為原料：(a)過氧化鈉；(b)亞硫酸鈉；(c)磷酸；(d)酸性碳酸鈣？

8. 氯化鈣、濃硫酸、五氧化二磷、及碱石灰均用作乾燥劑。試擬一方程式或他種方法，以示各該物質當如是使用時，其作用為何。

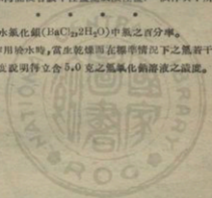
9. 石灰在 1808 年以前向認為一種元素。氣自 1774 年杜勒發見之日至 1815 年被認為一種化合物者垂四十年。何一大化學家校正兩者之錯誤？

10. 試就製法、穩定性及檢驗法，將碳酸鹽及酸性碳酸鹽與亞硫酸鹽及酸性亞硫酸鹽比較之。如何能使各該中性鹽變成酸性鹽？試作其中所有之方程式。

11. 試推算滷水氯化鎂($\text{BaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$)中氯之百分率。

12. 鈣 80 克作用於水時，當生乾燥而在標準情況下之氫若干體積？

13. 試就規定度說明得立含 5.0 克之氫氧化鈉溶液之濃度。



第二十八章

煤, 油, 及 燃料 氣

煤——熱單位——卡計——燃料及煙。

石油——精煉——氣油——合成氣油——氣油在汽車中——“乙氣油”。
燃料氣：天然燃氣、煤氣、水煤氣、發生爐煤氣——煤氣燈及煤爐——乙炔焊接。

煤

400. 煤之爲燃料——碳之成爲煤者，幾爲推進工廠事業及冬日取暖所需一切能¹之來源。然僅碳一物，尙不足有爲。須令其燃燒，欲使燃燒則非氧不可。故能之產生，有需乎碳與氧之化合。欲完全燃燒煤一噸，至少需空氣 11.5 噸，而產生二氧化碳 3.7 噸。惟吾人購煤一噸時，所直接措意者，初不在從煙囪逸去之氣體或餘留之灰分，而實在其所產生之能耳。

熱爲能之一種，最爲吾人所習知；惟熱、光、電皆屬能也。一物之能，即指其作工之力量也。能亦如物質，可互相轉變，惟不能創生或毀滅。此即所謂能不滅定律²也。能無重量，故須就其所產生之效果以量計之。

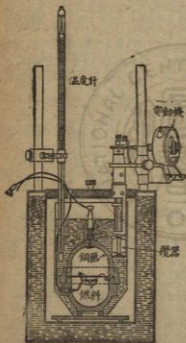
¹energy ²law of conservation of energy.

401. 如何量熱——由實驗知硬煤一磅，設能完全燃燒，而所生之熱設盡能用以加熱於水，則水一噸，其溫度當可藉此升高約 7°F 。英美工程師均以一種單位計算燃料之發熱值¹（即燃燒值²），每一單位等於水一磅升高華氏一度所需之熱量。此項

熱單位稱為英制熱單位³，記作 B. T. U.。例如煤一磅之發熱值，自 11,000 至 16,000 B. T. U. 不等。

其他各國工程師及一切物理及化學實驗室內科學家所用之熱單位，則為標準制單位，稱為克卡⁴。一克卡，即水一克升高攝氏一度所需之熱量。又有用仟克卡⁵者，等於 1000 克卡。此種大卡單位用於計算食物價值。

402. 卡計⁶——量測燃料之發熱值所用之器具，稱為卡



第 246 圖 量測煤之發熱值所用之銅器卡計

計，亦稱熱量計（第 246 圖）。

¹ heat value. ² fuel value. ³ British thermal unit. ⁴ gram calorie. ⁵ kilogram calorie. ⁶ calorimeter.

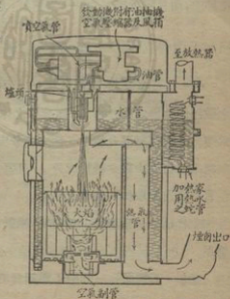
此器為一堅固之鋼瓶¹, 上蓋緊密之螺旋帽。秤取煤之試樣(約1克), 置鋼瓶內之小盤中; 以鉑絲連結瓶之兩極而埋入煤中。於是將瓶旋緊, 而以相當之壓力迫氣入內。此時將瓶置一水罐內, 水罐隔一空氣層, 空氣層外, 又圍以水, 外圍之貯水器上, 蓋以紙或絨。水罐上裝有至 0.001°C . 之溫度計及一攪拌器。經鉑絲通入電流, 而令煤燃燒。察其溫度之升高。由水之重量及其溫度之上升(校正度), 即可推算煤之發熱值。

又有一種燃料卡計, 稱為巴氏過氧化鈉瓶², 不如上述之用氧瓶者。係以過氧化鈉氧之來源與燃料試樣相混和而置瓶中燃燒。此器成本較廉, 供近似之量測, 已足準確矣。

403. 燃料及煙——煤、焦煤、木材、木炭, 均為普通之固體

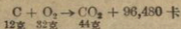
燃料。當充分加熱於空氣中, 即均起燃燒, 產生一氧化碳及二氧化碳。

此種化學反應稱為發熱³反應, 以有熱放出也。碳 12 克(即其克原子量)燃成二氧化碳時, 其所生之熱量为 96,480 卡。此項熱量既為反應之重要結果, 故可表之如下:



第 247 圖 用油爐之汽鍋

¹ steel bomb. ² Parr's peroxide bomb. ³ exothermic.



在大爐竈中，如空氣之供給不足，或爐竈之建造不宜，則或有多量一氧化碳及成爲細粒之未燒去之煤逸去。此未燒去之煤，卽爲煙之所由來也。都會中凡燃用大量煙煤者，其煤煙之爲害於公衆，實非淺鮮。且煙卽屬燃料之一巨大耗損。若將爐竈之火箱設計合法（第247圖），並調節燃料及空氣之供給，則可得完全之燃燒，而無復煤煙生成矣。此項改良，爲工界計，既屬經濟，而爲附近居民之健康舒適計，尤不容或緩也。

液體燃料

404. 石油¹爲煙²之混合物——天產煤油卽石油，乃碳與氫之數種化合物之混合物。碳與氫之化合物，稱爲碳化氫，簡稱爲煙。此項複雜混合物中各個之成分究屬何物，幾不之知，蓋化學家僅能析取少數之純粹成分。且吾人對於各個煙之知識，乃在實驗室內製取純粹物質之結果。

今日已知之碳與氫之化合物，殆數百種，可按其組成而類別屬系。

405. 石蠟系——其中一屬稱爲石蠟屬³，茲舉其前六種之化合物列如下表：

¹ petroleum. ² hydrocarbons. ³ paraffins series.

石 蠟 系 烴

名 稱	式	分 子 量	沸 點 (C.)
甲 烷	CH_4	16	-160°
乙 烷	C_2H_6	30	-98°
丙 烷	C_3H_8	44	-45°
丁 烷	C_4H_{10}	58	$+1^\circ$
戊 烷	C_5H_{12}	72	36°
己 烷	C_6H_{14}	86	71°

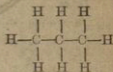
可見此系以甲烷¹始, 甲烷乃天然煤氣之主成分, 而表中每二個連續之化合物, 其間均相差 CH_2 。又可見每物中氫原子之數均為碳原子之兩倍加二。可以 $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$ 之通式表之。設吾人猶憶碳之原子價為四, 氫為一, 則此石蠟系可表作:



甲 烷



乙 烷



丙 烷

本系各化合物之沸點, 隨分子之增大而遞高。故在尋常情況下, 其前四種為氣體, 次十種為液體, 再次則均為固體。此系化合物之為人窮究者, 至少已達六十烷² ($\text{C}_{60}\text{H}_{122}$) 之一物。美國賓夕爾凡尼亞³所產之石油, 以此系化合物之混合物為主。

¹ methane ² hexacontane. ³ Pennsylvania.

然此項化合物之系續，雖如其縣長，猶未囊括一切之烴也。尋常煤氣之所以發光輝，由於有乙稀¹ (C_2H_4) 存在，乙稀乃另一系通式爲 C_nH_{2n} 之第一物也。此外復有一系，以乙炔² (C_2H_2) 爲首者，通式爲 C_nH_{2n-2} 。諸此烴類，均能相互溶解，可作成任意比量之混合物。

設將上表與醇類同屬系(§428)之表兩相比較，則當見此兩系有密切之關係。不妨謂每種醇，係由相當之烴去一個氫原子而補入一個氫氧基³ 衍生⁴ 而成者；例如乙烷 C_2H_6 之於乙醇 C_2H_5OH 。此項作用，實際固未細實現，惟其相反之作用（即氫氧基爲氫所取代）則有種種方法均可促成之，實驗室內即藉此以製取烴類。

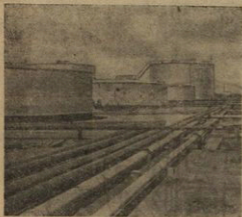
406. 石油之精煉——美國多處（奧克拉荷馬⁵，賓夕爾凡尼亞，加利福尼亞，塔克薩斯）及其他數國（墨西哥，羅馬尼亞，俄國，伊朗）均有石油（粗油），大量產於地層下。鑿井而汲取之。由粗油 100 加侖所得各產物之量約如下表：

氣油	44 加侖
柴油 ⁶	36 加侖
雜物：焦煤、地瀝青、石蠟、鋪路油等	8 加侖
燈油 ⁷	6 加侖
潤滑油 ⁸	3 加侖
損失	3 加侖

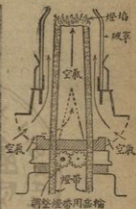
一部分即直接用作燃料而稱爲粗燃油或原油者。然其大部分均由長輸送管（第 248 圖）運送至海口，以供精煉及裝運。精煉之法，即將油蒸餾而去其中具劣臭及焦油狀之物料。

¹ethylene. ²ethyne. ³hydroxyl group. ⁴derive. ⁵Oklahoma
⁶fuel oil ⁷kerosene. ⁸lubricating oil.

蒸餾時須將其沸點不同之各部分分別集取之。沸點最低之部分（在 70° 與 200°C . 之間）稱為氣油，廣用於汽車及煤氣引擎。其次之部分（沸點在 200° 與 300°C . 之間）稱為燈油（即火油），用作燃點之油。燈油不以直接點火，而於適當之燈中（第 249 圖），浸濕燈帶，即舉舒適而明亮之光焰。



第 248 圖 石油之輸送管及儲油池

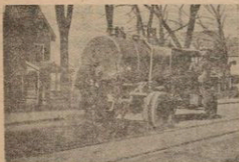


第 249 圖 火油燈之切面

有數種之粗石油，蒸餾時生高沸點之油（潤滑油即機油），及一種固體蠟狀物，即石蠟¹。此等之油，謂為具有「石蠟基²」者。其他各種之石油，則不生潤滑油及石蠟，而得一種黑色稠厚之瀝青³，用以蓋屋頂及鋪道路（第 250 圖）。此種油稱為「地瀝青性油⁴」。美國賓省石油即具有石蠟基；而加省及墨西哥油則大部為地瀝青性。「液體石蠟⁵」或稱「礦油⁶」乃小心精製之高沸點蒸餾液。多用於醫藥上。

得自石油之各種油，均甚多用作燃料。燃燒時，產生二氧化碳及水。有小部分亦藉燈帶而燃點者，如火油然。大部分則令與空氣或水汽相混，自管口成細噴噴出。將噴霧燃點，可得極長而又熱之火焰（第 247 圖）。車頭及輪船，有時用粗油生火。許多製造事業上有用石油作燃料，室內取暖，亦有用石油以代煤者。粗油用於第才爾⁷式內燃機中作燃料。

¹ paraffin. ² paraffin base. ³ pitch. ⁴ asphaltic oils. ⁵ liquid petrolatum. ⁶ mineral oil. ⁷ Diesel

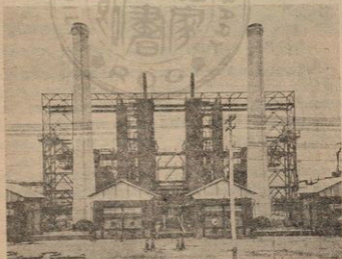


第 250 圖 用焦油於道路而得良好之路面

致之。汽車引擎，乃一藉空氣與煙蒸氣之混合物之爆炸而獲得能力之裝置。僅可用較揮發之煙，以其必須自揮化器¹中混同

407. 氣油——

自石油所得之種種產物中，以氣油為最有價值。煤氣引擎及汽車之所以能盛行於世，確由於此價廉之液體燃料之產生有以



第 251 圖 分餾石油製取氣油之廠

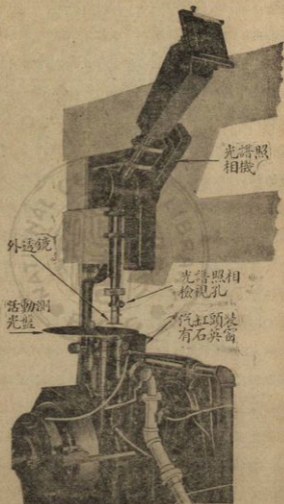
¹ carburetor.

一縷之空氣,而送至汽缸中也(一部分為蒸氣,一部分為微點)。常品之氣油,沸點在約 60° 與 222°C . 之間。藉分餾法(第 251 圖)自粗油中析取之。較複雜之烴,分子較大,其揮發性程度,不適於直接使用。可由所謂分裂法¹使一部分轉為氣油。其法即將自氣油精煉法中所得之高沸點殘滓於壓力下熱至 500° 。當此溫度時,較複雜之分子,即分解成較簡單之物質,其沸點較低,遂得用作氣油。氣油之得自與天然煤氣同時由地層放出之數種蒸氣,為量亦多,設法收回此項蒸氣即得。此項所謂天然氣油²過易揮發,不宜單用,惟如與他種氣油混用,則甚有價值。

408. 合成氣油——德人近有發明由煤製造氣油之方法。法將劣等煤即所謂煙煤³研細而熱至 500°C .。於是在約 200 氣壓(每方英寸 3000 磅)下壓入氫氣。煤中之碳原子在此情況下與氫相結合,生成烴類之混合物,宛如石油。藉分餾法可由此混合物取得氣油。此法乃倍爾鳩斯⁴研究之結果,倍氏在 1931 年獲得諾貝爾獎金。

又有若干化學家發明由石油增加取得氣油量之方法。例如,庚烷乃氣油成分之一,含氫約 18%,而癸烷乃燈油成分之一,含氫僅約 15%。在一定壓力及溫度之情況下,利用觸媒可使此種高級烴中加入氫,而增加所產氣油之量。此項方法稱為

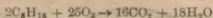
¹ cracking process ² casing-head gasoline ³ lignite ⁴ Bergius



第 252 圖 煤氣引擎動作時，研究其內面火焰組成之光譜照相機。光譜照相機乃分光器，而以照相機（頂端）代望遠鏡。

石油之增氫⁵。

409. 汽車汽缸中之經過——汽車之汽缸中所起之化學反應, 產生大量之熱。此熱又因反應中所產生之氣體按照習知之查理定律起膨脹, 而變成機械能。氣油之平均組成, 可假定如 C_8H_{18} 之式。誠如是, 則汽缸中所起之反應, 可列之如下:



引用化合體積定律 (§66), 知反應物質 27 體積, 當生產物 34 體積, 固無大變化也。然此反應中重要之點即在生有大量之熱。產物之溫度幾昇至約 $1500^\circ C$, 氣態之產物因而起莫大之膨脹。故此項之熱實為駛行汽車動力之所由來也。此項變化, 可於引擎發動時藉光譜照相機 (如第 252 圖所示) 以詳究之。

410. 化學計算之應用——依常法計算上述反應中氣油及空氣之重量, 則知汽車汽缸中每燃燒氣油一磅約需空氣 15 磅。考燃燒物質與空氣之種種混合物, 各有一定之爆炸範圍。就氣油與空氣而言, 此項範圍約在氣油占重量上 $1\frac{1}{2}$ 至 6% 之間。氣油實不勝其微少也。設空氣中氣油之量超過此數, 則混合物不起爆炸。⁶ 故揮化器之規劃, 即期汽缸中可得含氣油及空氣比例準確之混合物。惜此項比率, 須恃氣油之蒸氣壓, 而蒸氣壓則因溫度而急變。故欲確保恆得正確之混合物, 則逢溫度起何大

⁵ hydrogenation of petroleum.

變遷時，其揮化器務必加以調節。

由實驗知在尋常之氣油，當溫度為 25°C . 時，欲得爆炸性之混合物，其已被氣油所飽和之空氣，須和入約三倍體積之新鮮空氣。溫度祇須低下 10° (15°C .)，同等體積之混合物即能爆炸矣。由此可見溫度數度之變更所生顯明之效應。

411. 震爆防止劑——氣油於汽缸內有時爆炸過急，致不完全在汽缸內利用，而使引擎受震擊。如有少量之揮發性鉛化合物，即如四乙鉛¹ ($\text{Pb}(\text{C}_2\text{H}_5)_4$)，足以防止之。前見 (§309) 亦有加少量二溴乙烷 ($\text{C}_2\text{H}_4\text{Br}_2$) 於氣油中以防四乙鉛中析出鉛。含有此種化合物之氣油，稱為乙鉛氣油²。壓縮極高之引擎內，宜用此油，蓋較為有效也。在此等引擎中如用未配合之氣油，則往往震爆甚兇。又有數種烴，如存量較多，亦足以減少震爆。因此，產自數處油廠，及用某種分裂法製成之氣油，往往具有極佳之止爆性。

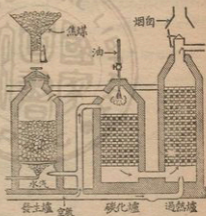
412. 家庭中氣油有危險性——吾人至此須暫停少時，以敘述對於家庭中用氣油供洗滌之告誡。洗衣業及清潔所確使用巨量氣油。惟此處常藉貴重之機械，以特別注意於保持空氣濕度，因而防止幾不可免之爆炸。此在家庭中顯然不可能。當氣油箱啓用之後，其極可燃性而不能目視之蒸氣立即與空氣相混和；蒸氣沈下，以其較重於空氣。隨成一種空氣，始終存在，設遇熱水爐之引火，或電器之火花，或香煙點火機等在離氣油箱

¹ lead tetraethyl. ² ethyl gas.

數碼之外, 則立釀成凶險之爆炸。故任何種之氣油或以供任何目的, 在家庭中皆不宜使用。實無法可使其安全也。

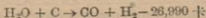
燃料氣體

413. 氣態燃料——在美國某數地區 (§406), 其地土中放出數種氣體之混合物, 稱為天然煤氣¹。其主要成分為甲烷² (沼氣³ CH₄)。天然煤氣用管輸送遠數百英里。在美國許多城市中用以點燈及取熱, 多種工業上亦用作燃料。煤經乾餾後所得之氣體, 稱為煤氣⁴。亦含有甲烷, 並有氫、一氧化碳、及數種複雜碳化合物, 燃時舉光亮火焰, 故許多都市中用以點燈。水煤



第 253 圖 水煤氣廠之圖解

氣⁵乃以水汽通過紅熱之煤上, 而產生之氫與一氧化碳之混合物。其反應為:



¹ natural gas. ² methane. ³ marsh gas. ⁴ coal gas. ⁵ water gas.

可見此反應中乃吸熱者；是即欲其進行，需給以熱力也。

此項反應稱為吸熱¹反應。

水煤氣之製法（第 253 圖），即更番令爐內之煤，先於空氣中燃燒，至成紅熱，然後阻絕空氣，而吹入水汽；此時所生成之水煤氣，設法集取之。俟溫度下降過低，則阻絕水汽而再通入空氣。氫及一氧化碳，燃時火焰均無光輝，故水煤氣須先設法處理，始可供點燈之用。法即加某種揮發性石油。此法需為增碳²。

此外尚有一種煤氣，用於許多冶金術上，亦作為煤氣引擎之燃料。是為發生爐煤氣³。其製法即將空氣壓過發生爐中極厚層之煤火（第 254 圖）。結果所得之氣體混合物，含有空氣內全部之氮，而氧則盡與碳化合成一氧化碳。尋常每令少量水汽與空氣同行導入，使其還元，如製水煤氣時然。如此製得之發生爐煤氣，大致含氮、一氧化碳及氫。

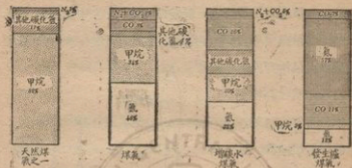


第 254 圖 發生爐煤氣廠之圖解

凡當地煤氣廠之煤氣不能通達之處，往往使用壓縮氣體燃料箱，其中以含丙烷（ C_3H_8 ）為主。一種貨品以商名派洛法克斯⁴著稱於世。其箱均安裝於房屋之外，求其安全而便於更換也。⁵然後以管導送煤氣於煤氣爐灶。

¹ endothermi. ² enriching. ³ producer-gas. ⁴ pyrofax

第 255 圖解明上述各種燃料氣體體積上之近似組成。



第 255 圖 各種燃料氣體之近似組成圖解

414. 燭焰——蠟燭雖久已不作為一般室內取光之源，然仍有用作裝飾上之光照。吾人以是對之尚感興趣。德斐及法拉第二氏為最首之研究者，於蠟燭化學上加以嚴密之注意。蠟燭由蠟或脂肪製成，蠟或脂肪則含碳及烴甚富。點火時，蠟即熔融，而因毛细作用昇入燈芯，至此遂起氣化。火焰者，實乃蠟蒸氣燃燒，即與空氣中氧相化合，所占之地位也。第 256 圖表示緊接燈芯四周之空間內，具有一未燃氣之圓錐體。其次有一中間圓錐體，該處氣體受熱，足能分解若干烴，結果釋出一部分之碳成為白熱。更外一層，則為幾不可目觀之圓錐，該處生成二氧化碳及水，蓋已完全



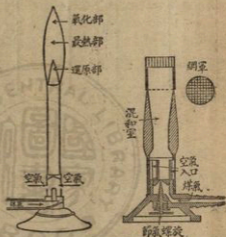
第 256 圖 燭焰

燃燒矣。

415. 煤氣燈及燈焰——於尋常之魚尾燈¹中燃燒煤氣時，煤氣為燈口散成薄層，足令有充分之空氣與煤氣接觸，俾燃去全部之碳。火焰本身內有

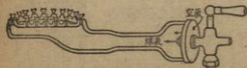
若干複雜之碳化合物受高熱而分解為遊離碳。

遊離碳因燃燒進行，熱至白熱，其火焰之所以具有發光力，即由於此等白熱碳粒子也。水煤氣無此種碳化合物，故必須增碳。第 257 圖示此種火焰之結構。就



第 257 圖 尋常本生燈及附有網罩之改良燈（魚尾式）

中可見有明晰之數部位。光亮之部充滿白熱碳粒子，當此項粒子達較外之一部時，即全被燒盡，生成二氧化碳。此際燃燒所



第 258 圖 煤氣燈上之燈

生之熱，即保持其火焰應有之熱度。

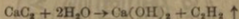
本生燈²（第

257 圖）中則令空

¹ fishtail burner ² Bunsen burner.

氣導入火焰之內部。如是使火焰之熱度降冷，至不足令複雜之碳化化合物分解為遊離碳；故其火焰無光輝。本生燈焰之溫度高，因當空氣送入時，火焰即縮至原來大小之半。煤氣竈上之燈（第 258 圖）即為改製之本生燈，排列許多燈口，俾得一簇之藍色小火焰。

416. 電石氣之用途——電石氣¹化學上稱為乙炔 (C_2H_2)，乃水作用於二碳化鈣所產生之一種氣體，二碳化鈣由碳與石灰於電爐中加熱而製成：



此氣或可隨用時製取，或則為便利起見，可於壓力下溶入一種所謂醋酮²之液中而貯於鋼桶內。此種之商名為“潑來斯托立脫”³。當電石氣於特製之燈有空氣送入者（第 259 圖）中燃燒，即舉極光亮之火焰。用以供發光者，為量無多。設令氧氣吹入此焰，電石氣即起完全燃燒，而可得極熱而無光之火焰。此為吾

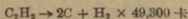


第 259 圖 於試管中及於規定燈頭中燃電石氣

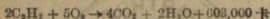
¹ acetylene. ² acetone ³ prestolite

人所知最熱火焰之一，以其熔融鐵及他種金屬，俱甚易易，故爲用殊廣。

電石氣爲一種吸熱化合物，即分解時，發生熱量，如下方程式：



電石氣火焰內，除此分解熱外，尙有碳及氫之燃燒熱：



第 260 圖 用電石炬截鋼

如用氧與電石氣比量適當之混合物，則可得約 3000°C . 之熱度，較氫氧焰猶高，即所謂電石炬¹，酷似氫氧吹管，可令鋼熔融而燃燒以截斷之。設令焰尖徐臨鋼鐵，即於接觸處使其熔融。過量之氧，使熔融之鐵燃燒成氧化鐵，成爲火星，四散迸射（第260圖）。此項燈炬於拆卸鋼鐵建築物時，尤爲合用。鐵或他種金屬之零件，可藉此鍛接，即將此等另件用電石炬加熱至熔融，而後令熔融之金屬互相熔合。

化學家又已能用電石氣爲原料，製成醋及人造橡皮。

第二十八章 提要

煤爲重要之燃料。熱以卡計量。一卡乃水一克昇高攝氏一度所需之熱量。工程師所用之熱量單位爲 B. T. U. (英制熱單位)。

化學反應之放出熱者，稱爲發熱性，有少數反應吸收熱者，稱爲吸熱性。

燃料乃燃於空氣中之物料。其反應爲強烈之發熱性；吾人因需要熱，而造成此項反應。

固態燃料爲煤、焦煤、木材（柴）、木炭。

液態燃料由石油分餾而得。包括氣油、燈油、及柴油。將

¹ oxyacetylene torch.

分裂法中高沸點殘渣分解，可增加氣油之產量。

氣態燃料包括天然煤氣、煤氣、水煤氣及發生爐煤氣。燃料氣體之含有碳化氫者，燃時舉光亮之火焰，以有碳遊離也。

電石氣由二碳化鈣產生。電石炬極熱，供切割及鍛接金屬之用。

問題

1. 一化合物中有碳存在，用何法證明為簡易？
2. 上好之燃料，其特點何在？
3. 煤之燃燒值及其燃後所餘灰渣之重量間有何關係？
4. 煤燃燒時，放出熱能。煤究何自而獲得此項之能？
5. 試述能不滅定律，而藉一堆煤之燃燒以例解之。
6. 試舉由石油分餾所得數部分之名稱。
7. 試作(a)分餾；(b)乾餾之定律，並舉例解之。
8. 合成氣油之意義為何？
9. 自石油所得氣油之產量，如何因分裂法而增加？
10. 乙鉛氣油以何時利用為宜？其功用為何？
11. 天然煤氣之主要成分為何？
12. 煤氣工業上之副產物為何？其價值何在？
13. 近代市用煤氣中常含一氧化碳 84% 之多。家中何以應注意防免煤氣走漏？
14. 燃煤氣燃燒時，如何可證明有二氧化碳及水生成？
15. 如何可解釋水煤氣中有氫存在(見第 253 圖)？發生爐煤氣中有氫存在？
16. 何以吹風足使燭火熄滅？
17. 聽令煤氣燈焰被風吹熄有何危險？
18. 煤氣燈爐與實驗室內所用之本生燈有何類同？有何異別？
19. 試作電石氣完全燃燒之方程式。

20. 參閱圖解(第 255 圖), 試就各種燃料氣體之成分舉述 (a) 其爲可燃者; (b) 其爲有毒者。

21. 如何量計煤之燃燒值?

22. 設謂煤一磅之發熱值爲 14,000 B. T. U., 其意爲何?

23. 藉何種化學檢驗法可以區別甲烷與氫?

24. 水煤氣與發生爐煤氣, 何者具有較高之燃燒熱?

25. 爐內如用柴油燃燒, 則其火箱中將若何使其阻免煙之生成?

26. 設煤氣中一成分爲氮, 則其火焰之溫度較低, 試舉二理由解釋之。

27. 蠟燭中含有氫及碳, 如何可以證明之?

28. 設令空氣通入本生燈近底盤之孔中, 則產無光之焰, 何故?

29. 電石氣 52 克燃燒時, 發生熱量 603,000 卡。試舉二理由以說明此項非常之高燃燒熱。

30. 抄錄下列文句而填入適當之字: 化學反應之放出熱者稱爲____; 其吸收熱者(爲數不多)稱爲____。

31. 含碳 90% 之煤一噸, 欲其完全燃燒, 需氧若干噸?

32. 假定水煤氣含一氧化碳 60% 及氫 40%, 則欲該氣體 1000 立完全燃燒, 需空氣體積若干?

33. (a) 欲燃燒電石氣 10 立, 需氧若干立? (b) 需空氣若干立?

第二十九章

酒精及其他碳化合物

有機化學。酒精，製取、性質及用途——變性酒精、木精——醚、四氯化碳及三氟甲烷——烴類——醋酸。

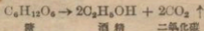
417. 有機化學¹——碳元素所生極重要之化合物，其為數之衆，非另立一門化學，以專研究之不可。此一科門，是謂之有機化學，與討論其他元素之一切化合物之無機化學相對峙。今日已知之有機化合物殆有 230,000 種以上，而新物質猶不絕發見。此等化合物之大多數，其中之碳僅與少數他元素相化合——常僅與氫一種。此際立起一疑問，即何以此一元素能有如是其多之化合物？其答案即在碳原子能互相結合而成鏈，鏈可含有 2 至 60 或更多個原子。例如，前已見石油乃碳與氫之此種化合物之極複雜混合物也。

418. 製取乙醇²——最簡單而最重要之一種有機化合物，是為乙醇 C_2H_5OH 。此物質常稱為酒精³。乙醇乃糖類發酵⁴

¹ organic chemistry. ² ethyl alcohol. ³ spirit of wine, or alcohol.

⁴ fermentation.

而得之產物，發酵者，即以微小活植物為介，而促起之一種化學作用也，其中以釀母菌¹為最普通之例。發酵之別一產物為二氧化碳：

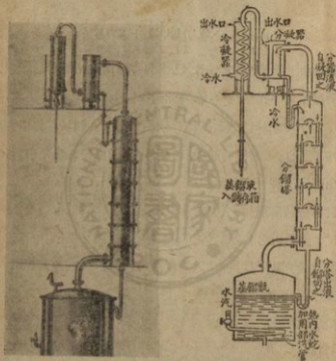


釀母菌於糖溶液之作用，已證明其係由於活釀母菌細胞發育時所產生之一種觸媒²而起。此種觸媒生成於自然界中，稱為酵素³。今尙未能遊離取得純粹狀態之酵素，對於其化學性狀猶未甚了了也。動植物體中所起之一切錯綜複雜之化學變化，幾盡由酵素所促發者。

設將糖發酵所生之物即乙醇與水之混合物蒸餾，以得乙醇，於 78°C. 時始餾出蒸氣。繼續蒸餾，液體漸不濃厚，則其沸點漸升高，至達 100°C.，即水之沸點。設將蒸餾液（即蒸餾出者）按準溫度而分成數部分，則所集得第一部分，含大比量之乙醇，其後段所集得之各部，即大致為水矣。大規模之蒸餾，於裝有高大分餾塔⁴（第 261 圖）及分凝器⁵之器械內行之。水蒸氣凝集於分餾塔及分凝器中，而回入蒸餾瓶中；其較揮發之乙醇則逸出，直達總凝器。所得蒸餾液為 95% 之酒精，其回入瓶中之液體，大部為水。此方法稱為分部蒸餾⁶或分餾。

¹ yeast ² catalyst. ³ enzyme. ⁴ fractional column. ⁵ partial condenser. ⁶ fractional distillation.

419. 酒精之性質及用途——純粹之酒精為無色液體，沸點 78°C 。為可燃性物，故有用作一種燃料。尋常含有少量之



第 261 圖 工業上之蒸餾器及分餾塔

水，不能由蒸餾而除去。惟與石灰共煮沸，則可去除此水分而成純粹酒精¹。酒精可與水以任意量相混和，惟於水溶液中不起離

¹ absolute alcohol.

子化；與稀酸類、鹽基類、或鹽類皆不起作用。酒精為一種優異之溶劑，能溶解許多難溶於水中之物質。製木材與金屬之假漆，以及製造賽璐珞¹、膠棉²、及人造絲等，亦均用此為溶劑。醇液³為藥物之酒精溶液。香水及香料（如香蘭精⁴）亦多屬酒精溶液。

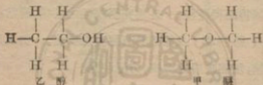
420. 工業酒精（變性酒精⁵）——純粹乙醇之發售，各國政府均以法律加以嚴厲之限制。須製成不適於作飲料之酒精，始許自由發售而得免稅。是為完全變性之酒精，尋常即含有毒性之甲醇⁶（見 §422）及他種具有惡臭之物質。供工業用之特種變性酒精，須經政府之檢核，方准使用。

工業酒精或自精煉蔗糖之殘餘物（糖漏⁷），或自穀類，或自馬鈴薯等之澱粉質物料發酵而製成。糖漏可直接發酵產生酒精。如用澱粉質物，則須先經一種存於大麥芽中之酵素（糖化酵素⁸）之作用，使變成糖。

421. 乙醇之式——乙醇之式可書作 C_2H_6O ，此即示其中有 2 個碳原子，6 個氫原子及 1 個氧原子。此之謂實驗式⁹，表明由物質之百分組成及分子量所引出之諸項事實。此在前此所述大多數之無機化合物固已滿足。惟於有機化學上則不適

¹ celluloid. ² collodion. ³ tincture. ⁴ vanilla extract. ⁵ denatured alcohol. ⁶ methyl alcohol. ⁷ molasses. ⁸ diastase. ⁹ empirical formula.

於用；蓋往往有數種化合物具同一之實驗式者。此種物質稱為異構物¹。例如，另有一種物質，稱為甲醚²者，亦具有 C_2H_6O 之式，然此乃一種氣體，其性質與乙醇全然不同。此二異構物間之殊異，必在其原子互相集結之方式。至此當一詢原子究若何連結者，而當於式中表明此項之連結。準此將二者圖解之書之如下：



由此項圖解式，可以明分子中每個原子如何與他一原子互相連結，故稱之為結構式³。尋常每將若乙醇之式縮作 C_2H_5OH 。有機化學上所謂異構物，其數甚多，而在有機化學家惟結構式有真實之意義者，蓋即由此。

結構式由何而成，非本書所能備述；祇須明其係根據種種實驗的證據者已足矣。熟練之化學家，知某種之連結，代表某種之反應，故藉結構式即可知某種物質大概當起若何之反應。有機化合物中碳常為四價。此點對於結構式之諸記及書寫上，均有利便。

¹ isomer. ² methyl ether. ³ structural formula.

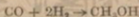
422. 甲醇¹,或木精²——又一習知之物質,爲甲醇,俗稱木精,其式爲 CH_3OH 。其結構式表示甲醇乃甲烷之取代物³,其中



OH 基取代 H 原子之位置。其性質多與乙醇相類似,於製洋漆及假漆中用作一種溶劑,以其性極毒,故又用爲使乙醇變性之藥劑。

其煙霧性毒,每足致人盲目或死命。以其凝固點之低,故於汽車散熱器中用作“抗凍”液(§360)。

其製法或由木材乾餾,或由一氧化碳藉最近發明之方法合成之。將一氧化碳與氫之混合物(水煤氣),在大壓力及高溫時通過一種觸媒之上,即起如下方程式之反應:



此項新觸媒法,成本甚低,不久行將取木材乾餾而代之。

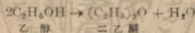
423. 他種醇類——醇之一名,雖尋常專指該類之一種物質——乙醇,實係一類物質之總名。茲將數種醇類之名稱及式列表如下,依碳原子數之增多列成一系。此種之系,稱爲同屬系⁴。其中每一化合物與前後化合物相差二個氫原子及一個碳原子(CH_2)。此種一系之全體化合物,其化學性多相同者,惟其物理性則依次漸異。

¹ methanol or methyl alcohol. ² wood alcohol or wood spirit.

³ substitution product ⁴ homologous series.

名 稱	式	分 子 量	沸 點/(C)
甲 醇	CH ₃ OH	32	64.7°
乙 醇	C ₂ H ₅ OH	46	78.3°
丙 醇	C ₃ H ₇ OH	60	97.2°
丁 醇	C ₄ H ₉ OH	74	117.5°
戊 醇	C ₅ H ₁₁ OH	88	137.0°

424. 醚¹，一種麻醉劑——在某定情況下，以硫酸處理乙醇，則生成二乙醚及水。二乙醚²尋常簡稱為醚，其結構以(C₂H₅)₂O式表之，可謂為氧乙烷³。其生成之方程式如下：

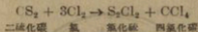


於此常見醚中係二個乙烷基⁴(C₂H₅)由一個氧原子相連結。醚為無色液體，沸點 35°C。工業上以大規模製取之，供作溶劑及麻醉劑⁵，為用甚廣。吸入過多即失知覺，故自 1846 年美國波士頓之麻省總醫院⁶中第一次公開證明其作為麻醉劑之價值後，即用於外科手術上。

425. 四氯化碳⁷及三氯甲烷⁸——設自一種煙中取除一個(或多個)氫原子，而代入他種原子，則可得所謂取代物之物質。

¹ ether. ² ethyl ether ³ ethyl oxide. ⁴ ethyl group ⁵ 麻醉劑者即能使暫時的局部或全部失知覺之物質也。 ⁶ Massachusetts General Hospital. ⁷ carbon tetrachloride ⁸ chloroform.

氯與甲烷起猛烈反應，生成取代物。如將甲烷中四個氫原子均代以氯，則得一種化合物，稱為四氯化碳 (CCl_4)。實際氯與甲烷間之反應，甚難控制，故工業上率藉他種反應以製四氯化碳。二硫化碳 (CS_2) 易與氯相反應，生成氯化硫及四氯化碳。此二液體，可藉蒸餾以分離之：

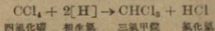


四氯化碳為重而無色之液體，沸點 79°C ，其臭與三氯甲烷無殊。易溶解油膩，膠及樹脂等。以其為不可燃性之溶劑，故工業上使用頗廣。淨灘藥水多以此為原料。又為數種小型滅火器（第 262 圖）中所用液體之主成分。當噴射於火上，即成極重之蒸氣，籠罩於焚燒物上，隔絕空氣，而熄滅火焰。此物對於石油失火之撲滅，尤為可貴。此類火災，不能用水灌救，以徒使油浮於水面而繼續燃燒也。



第 262 圖 用四氯化碳之滅火器

四氯化碳可還元成一種物質，稱為三氯甲烷 (CHCl_3)，俗稱“哥羅仿”：

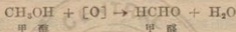


三氯甲烷亦可由漂白粉作用於乙醇而製成。為一種芬芳而揮

發性之液體，有用作溶劑者，亦作麻醉劑。其為麻醉劑，不如醚之安全，故僅於特殊情形下用之。

三碘甲烷¹ (CHI₃) 為黃色之固體，具特臭，俗稱黃碘。用作防腐消毒劑。

426. 醛類²—— 甲醇可氧化而成一種物質，稱為甲醛³ (HCHO)，俗稱蟻醛：



設將其式詳列之，則可見氧原子有二鍵連接於碳原子。此



第 263 圖 一甲蟻蟻

$\begin{array}{c} \text{H} \\ | \\ -\text{C}=\text{O} \end{array}$ 之基，為所謂醛類之化合物所特具者。

甲醛為一種氣體，具刺透之臭，刺眼作刺痛。其水溶液用作消毒劑，亦作防腐劑。其 40% 之溶液，市售稱為福美林⁴。有一種固體化合物，稱為聚甲蟻⁵，當其受熱，即起分

解而生此氣體。此物質常製成塊狀（第 263 圖）出售，可燃點於室內，以供消毒。

培珀⁶乃略似硬橡皮之物質。由甲醛與取自煤焦油之苯酚⁷（石炭酸⁸）相作用而製成。用以製假牙筷、骨牌、煙咀、鈕扣、

¹ iodoform. ² aldehydes. ³ formaldehyde. ⁴ formalin.

⁵ paraformaldehyde. ⁶ bakelite. ⁷ phenol ⁸ carbolic acid.

傘柄、筆桿、杯盤、留聲機片及電機件上之絕緣體等(第 264 圖)。



第 264 圖 數種製自增用之用品

427. 酸類¹——甲醛可再氧化而成一種液體，稱為甲酸² (HCOOH)，俗稱蟻酸。蟻體中存有此酸，故名。由其結構式可知有一個雙鍵之氧原子，與碳原子相連接，並有一個氫氧基³ (羥基⁴)；即如：



COOH 之基團稱為羧基⁵，為所謂酸類之有機物質所特具者。皆由氧化相當之醇類而得。酸類共有多系。甲酸為所謂脂酸系⁶之最低級物質，此系中較低級者均為液體，較高級者為固體。均屬一羧基性酸類，中和後能生成鹽類。較高級酸類中有二種為固體，即棕桐酸⁷ (C₁₅H₃₁COOH) 及脂蟻酸⁸ (C₁₇H₃₃COOH)，得自脂肪；故有此系名。

醋酸⁹ (CH₃COOH) 學名乙酸，乃此系中最重要之低級酸。為一種頗弱之酸。實驗室內雖可由乙醇氧化而製之，惟工業上

¹ carboxylic acids. ² formic acid. ³ hydroxyl group. ⁴ 羥基為氫氧基之簡稱，經讀如羥。 ⁵ carboxyl group, 讀讀如酸。 ⁶ fatty acids series. ⁷ palmitic acid. ⁸ stearic acid. ⁹ acetic acid.

則得自木材乾餾，為一種副產物。醋實即醋酸之稀溶液，由稀酒精經一種細菌之氧化作用而得。濃醋酸稱為冰醋酸¹。為白色之固體，外表酷似冰。熔點約為 16°C 。醋酸用於工業上凡需弱酸之時。化學上多用濃酸，係由木材乾餾取得，為副產物。醋酸之合成，今有以大規模為之。大致乃令乙炔與水藉適宜之觸媒而相化合。先生成乙醛²($\text{C}_2\text{H}_4\text{O}$)，繼氧化而成醋酸。

第二十九章提要

有機化學，乃碳化合物之研究也。

取代物由烴中一個或多個氫原子為他元素或基所代換而成；如四氯化碳即是。

醇類可認為係由烴類以一個或多個氫氧基，取代相當數之氫原子衍生而得者。乙醇由糖發酵而成。甲醇為木材乾餾之副產物，又可由一氧化碳製取之。變性酒精乃乙醇中加有毒質者。

醚即氧乙烷，由硫酸作用於酒精而製成。

醛類均含有 $\begin{array}{c} \text{H} \\ | \\ -\text{C}=\text{O} \end{array}$ 基。甲醛為最普通之醛，由甲醇氧化而成。

有機酸類均含有羧基 $\begin{array}{c} \text{OH} \\ | \\ -\text{C}=\text{O} \end{array}$ 。可由醛類或醇類氧化而製成。

¹ glacial acetic acid. ² acetaldehyde.

問 題

1. 試作葡萄糖($C_6H_{12}O_6$)發酵成酒精之方程式。
2. 酒精發酵時所用之觸媒為何?
3. 試舉乙醇之四種用途,並述每種用途所應有之性質。
4. 汽車散熱器中,何以有時須用酒精與水相混和?
5. 試作酒精燈中乙醇完全燃燒之方程式。
6. 製酒時常用木精(甲醇)否?試解釋之。
7. 何謂醇?試舉本章所述之三種醇。
8. 一切醇類中共通之基為何?
9. (a)乙醇;(b)甲醇;(c)琥珀;(d)三硝甲烷;(e)三氯甲烷;諸物之組成為何?
10. 有機酸類所特具之原子團為何?
11. 四氯化碳與甲烷組成間之關係為何?
12. 試舉四氯化碳之二種極不相同之用途。
13. 試舉平常所見之有機物質五種,而各述其若何製成。
14. 有機化學中何以多用結構式?
15. 試作(a)甲烷;(b)乙烷;(c)甲醇;(d)乙醇;(e)醋酸諸物之結構式。
16. 何謂同屬系?舉例釋之。
17. 以穀類製酒精,何以不經濟?
18. 乙醇與乙酸間之關係若何?
19. 下列各物如何可由 95%之酒精製成之;(a)純粹酒精;(b)變性(工業)酒精?
20. 使甜蘋果汁變成醋(醋酸)所用之兩化學步驟為何?試列所具諸反應之方程式。
21. 試以異構體與異形體作對比,並舉例。
22. 有機化合物大部分均係含三種元素:碳、氫、氧。此項化合物今已知有 200,000 種以上。試舉何以可有如許之碳化合物之二種理由。
23. 試述製取甲醇之新合成法。並列方程式。

24. 試圖解的記出(a)醇基;(b)羧基。

25. 由番薯或玉蜀黍為原料，均可以製成酒精。試略述各該方法中之諸步驟。

. . . .

26. 葡萄糖 60 克發酵後，所得二氧化碳有若干立？

27. 設燃燒酒精 69 克，(a)生成二氧化碳重若干？(b)水重若干？

28. 在標準情況下，甲烷一立重 0.72 克。試推算(a)其分子量；(b)其對於氫之比重。

29. 某種醇含碳 52.2%，氫 13%，氧 4.8%。其蒸氣五百立方釐米（標準溫度）重 1.02 克。求其質確之式。

30. 某種碳化合物，其組成如下：碳 54.7%，氫 9.1%；氧 36.2%。其比重（空氣=1）為 1.53。試求其式。

進 究 題 材

工業酒精——工業酒精如何製成？何種法律統制其製造及發售？何款？用何法可得利於工業用之廉價酒精？(Duncan's *Chemistry of Commerce* and Martin's *Modern Chemistry*.)

溶劑——工業化學家及製造家何以須用水以外之溶劑？此種溶劑為何物？最近引用何種新溶劑，其對於油漆工業有何變動？製藥師、油漆製造家、香料廠及乾洗店用何種溶劑？(*Chemistry in Industry*, Vol. 1.)

第三十章

食與衣

碳水化合物：糖、葡萄糖、澱粉、纖維素。 織料及紙——玻璃紙——硝化纖維素。

鹽及油——肥皂——食油——油之增氫作用。

食物——種類及用途——食物價值及組成——應需量——活力素。

428. 碳化合物與生物——舊時向以為有機化合物必有所

特異於無機化合物。百年前，一切有機化合物均直接或間接得自生物，故向認為所謂“生機”或“活力”者，應為此種化合物產生之要素。

此項觀念於1828年為德國化學家味勒²（第265圖）所推翻，彼由溫熱氰酸鈹而製成尿素，乃軀體排遺物內之一種氮化合物。氰酸鈹則為可由無機物製成之化合物。其



第265圖 味勒(1800—1882)
德化學家合成尿素並發見鉍及鈾

¹ vital force. ² Friedrich Wöhler.

後更自若煤、氧化鈣及水等之純粹無機物合成多種複雜有機物質。時至今日，吾人已明有機化合物與無機化合物間，實無重大之區別也。

本章當舉述數種頗複雜之物質，為動植物生活上之重要產物。此等化合物為用殊廣，而為人類及獸類之主要食物。惟今此除概述此等化合物在動植物體內生成之方法外不能多事申述，而僅能論及在生活的歷程內所起之變化。討論此項問題之化學，日益重要，惟此處欲加詳論，自屬過繁。此門之化學稱為生物化學¹。

碳水化合物

429. 組成——糖²、澱



於 266 圖 美國路易西那甘藍之收刈

粉³、棉纖維、及木材纖維皆為

極重要之普通物品。此等物料及其他多種植物生活之產物，皆屬於一類之碳化合物，稱為碳水化合物⁴（學名曰糖）。碳水化合物

¹ biological chemistry or biochemistry. ² sugar. ³ starch.

⁴ carbohydrates.

均含碳、氫、氧三元素。後二者所存在之比量與水同；故由其實驗式無妨認為含碳及某定量之水。此自非即此等化合物之結構，惟碳水化合物之名，確由此而起。茲試述數種重要之碳水化物。

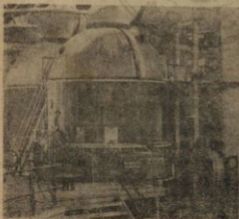
430. 普通食糖

($C_{12}H_{22}O_{11}$) —— 通常所稱糖之一物大部得自甘蔗 (第

266 圖) 及甜菜，而糖槭 (第 267 圖) 及蜜中固亦含有之。



第 267 圖 凡蒙糖槭產期

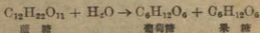


第 268 圖 蒸發糖汁用之真空鍋 (箱)

取甘蔗經機械間軋榨，而將所得之液汁於密閉箱即所謂真空鍋中蒸發之，即得蔗汁 (糖漿)。如是則溶液於低溫度即沸騰 (約 $65^{\circ}C$)，可防免大部分之糖起分解。迨糖漿冷卻後，糖即起結晶，用離心機可令結晶與液體相分離。所得者為棕色之糖，是為紅糖；尋常再溶之於水，而將溶液濾過骨炭，以精製之。將提淨之糖漿，再置真空鍋 (第 268 圖) 中蒸發之，而令其結晶。自甜菜製

糖，其方法大致相同，產物與蔗糖無異。

糖之種類甚多，故稱普通之食糖為蔗糖¹。蔗糖與水共煮沸而以少量之酸，作為觸媒，則生成二種較簡單之異構糖，即葡萄糖²及果糖³；此乃加水分解 (§326) 之又一例，常稱為轉化⁴：



此二種糖均有甜味，惟不若蔗糖之甜，而難於結晶。故如蔗糖溶液，加少量之酸或類似之物質共煮沸，即變成黏性物，不起結晶。各種之糖食，即利用此點而製之。

431. 葡萄糖 ($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$)——葡萄糖存於多種水果中，葡萄汁中含量特富，故名。可由蔗糖或澱粉製取之。蔗糖之加水分解，證實其分子乃由一分子葡萄糖與一分子果糖互相集結，失去一分子水而成之事實。故澱粉之分子，容或亦即由許多之葡萄糖分子集結而成。當澱粉與極稀之酸共煮沸時，即分裂而成葡萄糖。

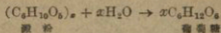
取糖少許之澱粉，與水共煮沸，水中先加有數滴鹽酸，以作觸媒。於是加足量之碳酸鈉以中和此中之酸，其液即覺有甜味，並有葡萄糖生成也。加入斐林溶液⁵ (§508)，可檢驗葡萄糖，加熱時即生氧化二銅 (Cu_2O) 之紅色沈澱。

欲明澱粉成爲葡萄糖之變化，應知澱粉之分子甚大，至即欲試列其確切之實驗式亦屬不能。有時列作 $(\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5)_n$ ，蓋不知

¹ cane sugar or sucrose. ² glucose or grape sugar. ³ fructose.

⁴ inversion. ⁵ Fehling's solution.

其分子量也。此徒示其分子中原子之相對數，其原子之總數則不詳。該反應中，水令大分子分解，而與全部物質相化合：



此處乃一有機水解之例。

此法在工業上大規模用以製造葡萄糖。葡萄糖尋常均製成稠厚之糖漿，即稱為葡萄糖或玉蜀黍糖漿，或成結晶塊而出售。葡萄糖於製造果子醬、果膏、糖食、糖漿等，使用甚廣。其價值遠低於蔗糖，雖其甜味不如蔗糖，然可用以代結晶糖之處亦頗多。

432. 澱粉 $((C_6H_{10}O_5)_x)$ ——澱粉俗稱小粉，存於多種食用植物中，成白色小粒。例如，米中約含澱粉 75%，玉蜀黍中 50%；馬鈴薯含 20%。一切穀類中似均含有大量。

植物自水及二氧化碳，借助日光之能，而構成澱粉。在植物體內之成就，全賴葉中之綠色物質，即所謂葉綠素¹之功能。此項奇妙之合成，究屬若何發生，尙未之知；實驗室內未能做製之。甘蔗，糖槭等中所存之糖類，容即由同樣之合成法生成，否則由已為植物所生成之澱粉一部分分解而成。

商品澱粉常取自米、麥、馬鈴薯及玉蜀黍等。其存於植物質中，形成小顆粒，常包藏於纖維物料之內。植物之細胞結構，因研磨而碎裂。其澱粉粒子，即可用

¹ chlorophyll.

水洗洗出而集取之。澱粉不溶於冷水中，惟於熱水中，則澱粉粒子擴大而成一黏膠狀液。趁冷卻而稀薄時，即成一膠粒。澱粉用於洗衣作以漿硬衣物，又用於蒸餾、製漿糊及葡萄酒。



馬鈴薯

小麥

玉蜀黍

第 269 圖 放大之澱粉粒

澱粉之微粒，其外形視其來源而略有不同（第 269 圖）。

某種澱粉試樣之得自何種植物，藉顯微鏡即可辨知之。澱粉既為一切穀類及馬鈴薯之主要成分，故有極大量作為人類之食物。此項澱粉質食物，經烹煮後，即較易消化，蓋此時澱粉顆粒被破裂也。然澱粉在被人體攝取之前，須先經消化液之作用，使變成較簡單之糖類。

前章所述澱粉物料之酒精發酵，為工業用酒精之一種製法。澱粉經水之作用，同時有一種存於麥芽中之酶（糖化酵素）存在時，即變而為糖。尋常即以穀類或他種澱粉原料與大麥芽相接觸。經酵素之作用，澱粉即變成一種糖。於是加糖母菌，糖即起酒精發酵矣。

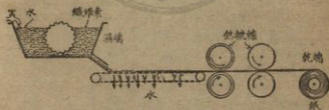
483. 纖維素¹ ($C_6H_{10}O_5$)_n——纖維素乃植物之木材纖維中之主要成分。此物質亦屬一種碳水化合物，其化學組成與澱粉

¹ cellulose.

同。其分子之大小不得而知，惟知其顯較澱粉為複雜；故記作 $(C_6H_{10}(O_5))_n$ 。此物不溶於水及一切有機溶劑中。與鹼類共煮，則水解而成葡萄糖。

434. 植物纖維料及紙——植物纖維料如棉、麻、葛均含有纖維素。各該植物所產生纖維素之各特殊形態，可從而辨知其線紗或織料之性質。紙之精良者，雖有製自麻或破布，然大部皆由木材中所得之纖維素製成。

木材成於軟不純粹之纖維素。惟當製紙之際，其雜質之為有色樹脂狀物者，於木材作成紙粕¹後，即設法除去。濕紙粕置於所環不絕之金屬絲網上(第 270 圖)，成爲薄層以儘量去除水分。於是通過熱爐爐間。如此得乾燥薄層之多孔質紙，如濾紙等即是，最為純粹之纖維素。欲製造於書寫及印刷用之紙，則紙粕中應混入多種無機性固體，如黏土白垩土等。此項物料得爲填充料²，所以使紙堅實者也。大多數之紙，均更施塗乾酪酸(自牛乳中取得)等之物³一層，使得光滑之外層，可製成堅硬之表面，合於書寫及印刷(第 271 圖 A 及 B)。

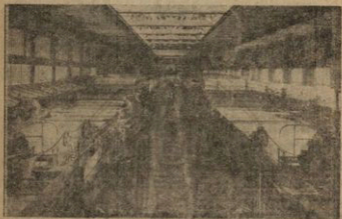


第 270 圖 製紙主要各步之圖解

低廉之紙由所謂“機械紙粕³”製成。此種紙粕，乃將木材僅經一種之石磨碾壓而成者。所成之紙，含有木材中原來雜質

¹ pulp. ² filler. ³ chemical pulp.

之大部分，不久即轉黃色而成脆性。較佳之紙，均由曾用氫氧化鈉、漂白粉、亞硫酸鈉或酸性亞硫酸鈣處理而提淨之紙粕製之。此項化學藥品，可去除纖維素以外之雜質。



第 271 圖 A 製紙機之基圖



第 271 圖 B 製紙機之乾端

製自機械低柏之紙，遇苯胺¹ ($C_6H_5NH_2$) 之水溶液即呈黃色。新聞紙及包皮紙即有此種現象；書寫之紙，則一般應無此反應。

485. 棉、絲及毛——動物織料，絲及毛，均非碳水化合物。乃複雜之氮化合物。然絲與棉外形之主要異點，則在纖維之機械的結構，而不在其化學組成。第 272 圖表示此等纖維結構之不同。絲之線條乃連續之長管形。其使絲織物具習知之外觀者，蓋即此也。

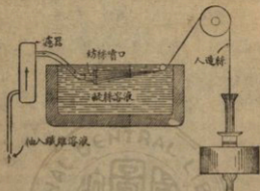


第 272 圖 三種放大之機械纖維

由木柏或棉所得之纖維素均可製成長纖維，與絲略似。即將纖維素溶入某數種溶劑中，而後將溶液壓過極細小孔，而入第二種溶液中（第 273 圖）。此液立即使纖維素重行澱結成細長而連續之纖維。此項纖維織成織物時，其製品光澤上與真絲極似，稱為人造絲²。然其實質固仍屬纖維素也。在維斯膠法³中，將纖維素經二硫化碳及鹼處理，而生黃酸纖維素⁴。另有一種人

¹ aniline. ² rayon or artificial silk. ³ viscose process (係英國化學家 Crepe 及 Haven 於 1892 年所發明). ⁴ cellulose xanthate.

造絲，則製自醋酸纖維素¹。



第 273 圖 人造絲生成之圖解

絲光棉²由棉纖維在張力下經氫氧化鈉之冷濃溶液處理而製成。洗滌乾燥之後，棉料即略具絲樣之外觀，而較尋常之棉料強韌矣。

433. 玻璃紙³——此種透明紙由與製人造絲極相類似之方法製成之。將纖維素之溶液壓過狹窄之金屬罅縫，而入於第二種溶液中，此時纖維素固結成一種透明而柔韌，厚約千分之一寸之薄葉。如塗敷透明漆，可令其耐潮濕。此物今用於包裹雪茄菸、食物、糖果等，凡須保其不受塵埃、污垢、及水分之侵及者，玻璃紙尤好在不復若尋常之紙之易於燃着。

¹ cellulose acetate ² mercerized cotton. ³ cellophane.

437. 硝酸纖維素¹——以硫酸與硝酸之混合物，處理纖維素，即生成硝酸纖維素，為纖維素與硝酸之一種化合物。此項作用之發生，或係由於纖維素中存有若干氫氧基之故。依酸之濃度及反應發生之方法，可令不等量之硝酸，與纖維素相反應。其產物總稱為硝酸纖維素。

硝酸纖維素之含氮較少者，稱為低級硝酸纖維素，用以製無煙火藥。膠棉等為低級硝酸纖維素於酒精與醚之混合物中之溶液。當此等溶液蒸發後，即餘留膠質，用以像照相乾片等。膠槍常以“新皮”或“液體石膏”諸商品名而出售。機業汽車用之噴漆²(55頁)為硝酸纖維素於有機溶劑中之溶液。賽璐珞由樟腦與硝酸纖維素之混合物加熱而製成。故甚易燃，在某種情況時，燃燒猛烈，帶爆炸性。高級硝酸纖維素包括火藥棉³，用作地雷、水雷中之炸。

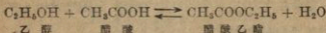
脂肪及油

438. 脂肪及油均為脂類——動物及植物均能生成許多歸入脂肪⁴及油⁵之物質。植物產品，常為液體，稱之為油，例如橄欖油、棉子油、豆油、菜油、桐油等。動物體中，由其所食之植物油，亦能生同樣之物質。此等則均屬半固體，稱為脂肪，如豬油、牛油。脂肪及油與水及一種觸媒共熱，均可分裂。生一種之混合物，內含大分子量之有機酸，與一種有三個—OH基之醇——甘油⁶ ($C_3H_5(OH)_3$)。凡可依此法起加水分解之化

¹ nitrocellulose ² "new-skin". ³ "liquid court-plaster" ⁴ lacquer
⁵ guncotton. ⁶ fat. ⁷ o.l. ⁸ glycerol.

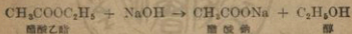
合物，總稱酯類。由脂肪中所得二種最重要之酸，為棕櫚酸 ($C_{15}H_{31}COOH$) 及脂蠟酸 ($C_{17}H_{33}COOH$)^{*}。

醋酸乙酯¹即為一種極簡單之酯之例，可由乙醇與醋酸製之：

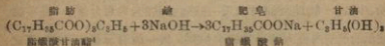


反應可緩緩逆行，設變換其情況即可或則製成酯，或則使起加水分解。小分子量之簡單酯類均為有香氣之低沸點液體，用以製噴漆 (§549)。

439. 肥皂²——使酯分解最簡便之方法，即以與氫氧化鈉共熱：



設將此法施之動物脂肪，則得大分子量酸類之鈉鹽。此項鹽類之混合物，即為肥皂，其共通之反應，稱為皂化作用³。所得副產物之甘油，為一種稠黏之液體，用以製炸藥。此項反應以下方程式表之：



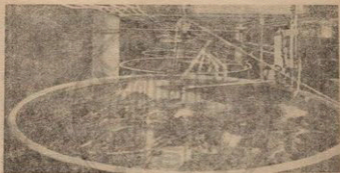
上列方程式自無須強記。舉列於此，僅以明製皂之反應，實與

¹ ethyl acetate. ² soap. ³ saponification. ⁴ glyceryl stearate.

* 學生無庸強記棕櫚酸及脂蠟酸之式。

製醋時相同耳。鈉鹽僅略溶於水。加入食鹽，可令自反應混合物中析出。製軟肥皂時，用氫氧化鉀以代氫氧化鈉。

工業上製肥皂，將脂肪及鹼置瓦釜（第 274 圖）中共熱數日。肥皂似能析出而昇浮液面。反應所得之他一產物即甘油，可由蒸餾使自含有廢液之液體中析出。由所用脂肪之種類及作用進行方法之不同，可製成許多種類之肥皂。

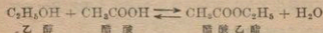


第 274 圖 肥皂釜，能製 10 噸重之皂
圖示釜之頂面，釜身直貫三樓

440. 肥皂之清淨力——下文可作為肥皂及肥皂溶液之清淨力之解釋。肥皂本為極弱酸類之鈉鹽之混合物。故當其溶於水時，其鹽類幾完全水解成遊離之脂酸及氫氧化鈉。此項強鹼基固無疑可溶解若干油膩。然其遊離脂酸並不起沈澱，而成膠體態，殆因其與未離解之肥皂起化合之故。由是，肥皂之溶液，實即一種鹼性之膠體液，其清淨作用與此點有關係。凡引致

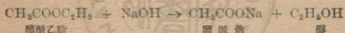
合物，總稱酯類。由脂肪中所得二種最重要之酸，為棕櫚酸 ($C_{15}H_{31}COOH$) 及脂蠟酸 ($C_{17}H_{35}COOH$)^{*}。

醋酸乙酯¹即為一種極簡單之酯之例，可由乙醇與醋酸製之：

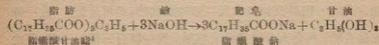


反應可緩緩逆行，設變換其情況即可或則製成酯，或則使起加水分解。小分子量之簡單酯類均為有香氣之低沸點液體，用以製噴漆 (§549)。

439. 肥皂²——使酯分解最簡便之方法，即以與氫氧化鈉共熱：



設將此法施之動物脂肪，則得大分子量酸類之鈉鹽。此項鹽類之混合物，即為肥皂，其共通之反應，稱為皂化作用³。所得副產物之甘油，為一種稠黏之液體，用以製炸藥。此項反應以下方程式表之：



上列方程式自無須強記。舉列於此，僅以明製皂之反應，實與

¹ ethyl acetate. ² soap. ³ saponification. ⁴ glyceryl stearate.

* 學生無庸強記棕櫚酸及脂蠟酸之式。

442. 食用油¹——脂肪及油供作食物殊廣。供廚房用者大都必需固體脂肪。故烹飪上用動物脂肪較多於植物油。此等化合物間之差異，祇在數個氫原子之多少耳，蓋油乃一種含氫原子少於脂蠟酸 (§438) 之酸之酯也。晚近已可設法由人工加入此項氫原子。將植物油加熱，而與一種觸媒相混，尋常用鎳粉。於是吹入氫氣，則因觸媒之效應，氫即被油所吸收。如是產生一種脂酸之酯，其熔點遠高於前。趁混合物熱時，將鎳濾去。冷卻後，液即凝成固體，多方均似動物脂肪。此一方法稱為油之增氫作用²。其產物供作烹飪（如克立司果³）及製皂時動物脂肪之代用品。

食 物

443. 各種食物之功用——吾人之食物，有三種明顯之功用：

- (1) 構成新部分而取代毀廢者；
- (2) 保持身體應需之溫度；
- (3) 供給吾人得以從事工作之能。

為便利計，吾人之食物可依照其組成及功用，分為五大類，一，碳水化合物，若澱粉及糖等，供給熱及體能，於構成體內之脂

¹ edible oils. ² hydrogenation of oil. ³ Crisco.

肪，亦與有助力。二，脂肪，若豬油、牛油、肥肉、豆油等，產生熱及能。一部分構成保護組織層，以作儲備食料。三，蛋白質，



第 275 圖 斐施(1852-1919)

德國大有機化學家，研究碳
水化合物及蛋白質

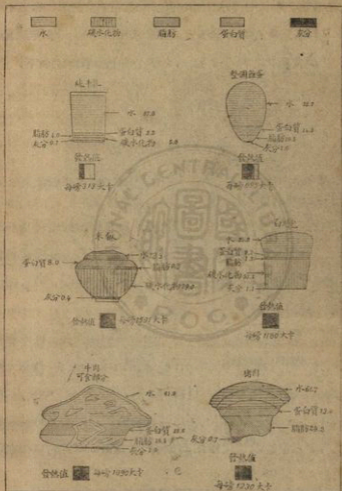
乃化學上極複雜之物質，爲富有氮之食物；例如精肉、蛋白等皆是。此皆足以取代毀廢之肌肉組織者。德國大化學家斐施¹（第 275 圖）對於蛋白質研究最精。四，各種無機化合物（礦物質），亦爲身體中所必需，爲用孔多。至身體內所需鐵、碘、磷、鈣諸元素之量則極微。

此等物質尋常均得自所食之食鹽、肉、水果及菜蔬等。最

後，食物內除此四種主要成分外，尚需若干輔助品，必須添加此等物品，始得完滿之食糧。此項重要物品，即所謂活力素²亦稱維他命。活力素共有六種或更多種，其中至少二種已可遊離出純粹品。

444 食物之價值——食物多數含有可以代表上述五類物

¹ Emil Fischer ² vitamin.



第 276 圖：數種普通食物內碳水化合物、脂肪、蛋白質、灰分、及水之百分率之圖

註：本圖及下頁之表，為適應我國情形起見，譯者特採用本國普通之食物以補充之。

質之化合物，惟其中碳水化合物、脂肪及蛋白質之比例，殊多不等（第 276 圖）。牛乳所含此等物質，其比例殆與人體所需者相彷彿。故為嬰孩之理想食品。牛乳之組成，平均約如下：

水	87.2%
乾酪素（含氮物質）	3.6%
牛酪素	5. %
乳糖 ¹	4.9%
礦物質	0.7%

製造乾酪中所用者，即為乾酪素。牛乳酸敗，乳糖即起發酵而變成乳酸²。此項變化因數種細菌而起。

食物既一部分作為燃料以供所需之熱及能，則當可量計其發熱值，恰如量計煤之發熱值然。下表大部³採自煇曼著食物與營養化學⁴，列示數種普通食物可食部分之百分組成，及每磅之發熱值（計以大卡⁵）。

445. 我人究需多少食物——最近對於此問題，曾經無數次之實驗的研究，而各研究者所得之結果未克一致。然就大體而論，成人食料之總能值，每日當勿少於 3000 大卡。事實上，此項數值自不無視各人所作工作之性質為依歸。因而又有其他種種因子，足以影響及消化作用，然皆難於量計，如食物口味之美惡，及個人之神經情況等。

¹ lactose or milk sugar. ² lactic acid ³ 參見第 276 圖譯者註。

⁴ Sherman's *Chemistry of Food and Nutrition*. ⁵ 此處所用者為大卡，大卡為水 1 仟克昇高 1°C. 所需之熱量。

食 物	水	碳水化合物	脂 肪	蛋白質	灰 分 ¹	發熱值
米(飯).....	12.3	79.0	0.3	8.0	0.4	1591
麵包(白).....	35.3	53.1	1.3	9.2	1.1	1199
麵粉.....	12.8	75.1	1.0	11.4	0.6	1610
牛肉.....	73.8	—	7.9	22.1	1.2	694
豬肉.....	61.7	—	2.2	13.4	0.7	1230
雞.....	85.2	—	1.4	12.8	0.6	289
魚(青魚).....	85.9	—	3.0	10.6	0.5	315
蛋(生).....	73.7	—	10.5	14.8	1.0	672
大豆類(乾).....	11.5	59.6	2.9	22.5	3.5	1565
萹菜.....	93.2	3.2	0.3	2.1	1.2	109
菜菔.....	94.6	4.0	0.1	0.9	0.4	91
梨.....	83.2	12.7	0.4	0.5	0.2	256
蘋果.....	84.6	14.2	0.5	0.4	0.3	285
香蕉.....	75.3	22.9	0.5	1.3	0.3	447

構成人體組織及取代毀廢部分所需蛋白質之量，大概較吾人尋常食料中所消費者遠少。吾人所食多餘之蛋白質食物，徒作為燃料消去耳。切勿以為單獨蛋白質一物可供代謝及發育之物料。¹ 脂肪及碳水化合物，雖其主要功用，在供給能，然於代謝及發育上，亦未始無相當之關係。平均成人每日得有75克(市制2兩4錢)之蛋白質即已足數；此實遠少於吾人大多數所食者矣。

¹ 灰分指燃燒後所餘剩之礦物質部分。

446. 活力素——除上述之食物外，動物體內尚須適量之水及無機鹽類，此皆可取自食物，無所困難。較近，積多方有趣味之證據，證明另有極微量之某種化合物，亦屬動物發育及健康所必需（第 277 圖）。此等物質即為活力素。俗稱維他命。今日已知者至少有六種，稱為活力素 A, B₁, B₂, C, D, 及 E。其中二種已確切鑑定，或遊離出：即活力素 A 及 D。似屬與觸媒同類之物質。若脚氣病¹及壞血病²等疾患，已證明其起因於食料中缺少活力素所致。就大體而論，廣繁之食料可確保此等活力素之供給敷足。



第 277 圖 圖中二鼠年齡相同 其所得食糧亦相同 A, 加飼活力素 B; B, 無活力素 B.

人體內所起之反應既極複雜，故關於營養之整個問題，實難於解決。食物之發熱值，若上表所示者，對於確定適當之食

料，固可略資借鏡。然欲由此等不充分之條項，引出何種結論，則自非加十分謹慎不可。此項能值，初未嘗涉及蛋白質之需量，食料之消化性，或活力素之必要也。

447. 內分泌素³——身體各部多有“無導管腺⁴”，腺中分泌

¹ beri-beri. ² scurvy. ³ hormone. ⁴ ductless gland.

出某種化學產物，稱為內分泌素。此項內分泌素除進入血液外，別無直接之出口。其分泌物雖即微量，亦對於生活機官予有極重大之影響。且可認為化學的調節劑，保持各器官工作正常。

最近生物化學家直接對於由合成法製取內分泌素曾作不少之研究。結果有二三種獲有成就。最近將來其他內分泌素無疑亦當製成，作為醫生抗禦疾病之另一有力工具。

第三十章 提要

有機化合物與無機化合物間無根本不同之點。有多種有機化合物可於實驗室內自無機物製成之。

碳水化合物乃化合物之含有碳與氫氧化合物者，其中氫氧之比例與水中者同。糖、澱粉、及纖維素皆為重要之碳水化合物。

尋常之糖製自甘蔗或甜菜。有酸存在時，與水共煮沸，則起加水分解而成葡萄糖及果糖。

澱粉在工業上得自穀類或馬鈴薯等。澱粉可為稀酸或麥芽中之酵素所分解而成葡萄糖。穀類及澱粉起酒精發酵之前，亦起此項變化。

纖維素為一種碳水化合物，所以構成植物之纖維料者。棉、麻、紙，皆大體為纖維素，羊毛及絲則非。

硝基纖維素由硝酸作用於纖維素而製成。此物為無煙火

藥、膠棉、噴漆及賽璐珞之原料。

脂肪及油皆為有機酸類之甘油酯。植物油之異於動物脂肪，祇在每分子中數個氫原子之相差耳，藉一種觸媒可由人工加入此項氫原子。

肥皂為高級脂酸之鈉鹽。由氫氧化鈉作用於脂肪而成。

食物之功用：(1)作燃料以供給作工之能 (2)作燃料以保持體溫，(3)供給生長部分及補充毀廢之物料。

食物五大類為脂肪、碳水化合物、蛋白質、無機化合物及活力素。脂肪及碳水化合物，主要為供給所需之能。蛋白質（氮化合物）為有機體發育之要素，又為補充耗廢所必需。

平均成人所需之食物，應能供給每日 3000 大卡，而含約 75 克之蛋白質，外及少量而不可缺之無機化合物。

某數種活力素，今已知為食料中之要素。

內分泌素為由某種無導管腺之化學分泌物，對於健康、發育及個性影響頗大。

問 題

1. 脂肪與油之區別為何？
2. 葡萄糖之存在，當如何檢驗之？
3. 製肥皂時所得有價值之副產物為何？
4. 烴與碳水化合物，其組成上之不同者何？
5. 增濃糖溶液，何以須用真空鍋？

6. 白米麥中取澱粉，何以用冷水而不用熱水？
 7. 吾人所食食物之三種顯明功用為何？
 8. 夏日與冬日之食料，應有何種之區別？
 9. 由石法製得之油與植物油，其間有何區別？
 10. 銀行書記與鐵匠之食料，應有何種之區別？
 11. 食物之消化及為人體所攝取，何以需巨量之純水？
 12. 試分別舉富有碳水化合物，富有脂肪，富有蛋白質之食物三種。
 13. 何為玻璃紙？其主要用途為何？其可供此項用途所需之性質為何？
 14. 蔗糖與葡萄糖之區別何在？膠糖與果糖之區別何在？
 15. 市售玉蜀黍糖漿之一種，含葡萄糖 85%。此物如何可由玉蜀黍製成？
- * * *
16. 濾紙中含有碳，將何以證明之？
 17. 藍蠟酪液（即福美林）於牛乳中作為防腐劑，有何危險？
 18. 工業上如何製得澱粉？
 19. 油用以肥皂，當用石油抑或植物油？何故？
 20. 何以可自蔗糖得純碳？如何可以取得之，且成何種形態？
 21. 抄錄下列文句而填其空字：蛋白質為含有碳、____、____、____，有時並____及____之結核化合物。蛋白質在人體內用以構成____組織。
 22. 醫學用溫度計，須有健康人保持之平均正常溫度。此溫度為何？人體由於何種化學作用以保持此項溫度？
 23. 如用澱粉為人體之食物，當消化作用進行時起何種化學變化？何者促進此項變化？此項變化何以為人體用澱粉作食物時所必需？
 24. 抄錄下文，並填其空字：平均成人所需食物，應能供給每日約____大卡，且含有____克之蛋白質，此外少量而不可缺之____鹽類及極微量之“神祕小品”稱為____。
 25. 澱粉與含少許鹽酸之水共煮沸時，即變成葡萄糖。如何可藉化學檢驗以顯示葡萄糖之產生？如何可藉化學檢驗，確定何時全部澱粉已盡行變去。
- * * *
26. 自 68.4 克之乾燥蔗糖可得純碳若干克？
 27. 某種碳水化合物含碳 42.1%，其餘為氧及氫。其最簡單之式為何？
 28. 製肥皂（脂鹼鹼）1 噸（2000 磅）所需之苛性鹼價值若干？假定苛性

鈉之純度為 76%，每 100 磅價國幣 9 元。

29. 自 198 磅之脂肪（脂肪酸甘油酯）可得甘油若干磅？

80. 某一化合物，具有下列之重量百分組成：氮 6.7%；碳 20%；氫 21.8%；氧 46.7%。其分子量為 60。其式為何？

第二十八章至第三十章複習問題

1. 乙輪氣油中何以用溴乙烷？
2. 試解釋下文所述：「一切生活體為能之轉變器」。
3. 試區別(a)分體，(b)純體，及(c)適當熱度。
4. 試述呂薩克之氣體體積化合定律，而以甲烷之完全燃燒為例釋明之。
5. 試作下列各名詞之定義，並舉例釋明之：(a)鮮素；(b)異構物；(c)「分弱」（煙類）。
6. 當一燃燈之燈焰伸入一瓶之 (a) 氫中；(b) 氧中；(c) 氮中；(d) 一氧化二氮中；(e) 氫與空氣之混合物中時，試解釋其當起何現象。
7. 下列各物當如何貯藏之：(a) 鈉；(b) 白磷；(c) 醚；(d) 氫氟酸；(e) 生石灰？試各舉其理由。
8. 試比較水煤氣與發生爐煤氣對於 (a) 製法；(b) 三種佔量最多之成分之名稱及約略百分率（體積）；(c) 其功用之範圍。(d) 燃燒時何者每立方英尺生較多之熱（二者均於同樣情況下量計之）？何故？
9. 六月中冰水燻外面，起一層潮濕（水）。冷瓶倒持於燃點之燭火上，則其內壁亦起一層潮濕。試解釋兩者之水之來源。
10. 在美國每年由一氧化碳致死者多至 3000 人以上，試解釋其何故。當建議何種方法以阻免之？
11. 下文之意義為何：「燻煤乃化學家藉以開發產物及方法之廣大新境界之鑰匙」。
12. 試解釋木材（主要為纖維素）於爐火中之燃燒 (1) 設令普利斯特利（造葉說之信仰者）解釋之；(2) 設令近代化學家解釋之。
13. 設用燻煤解釋：(a) 棉子油之增氫作用；(b) 石油之增氫作用。兩者各得何種有用之工業產物？

14. 有機化學中碳水化合物之加水分解與無機化學中鹽類之加水分解相較爲若何？試以澱粉之變成葡萄糖爲前者之例，而以碳酸鈉之加水分解爲後者之例證明之。

15. 生命之存續，恃乎自然界中之微小事物：(a)空氣 10,000 體積中僅有 4 體積之二氧化碳；(b)水 100 體積中僅溶解 4 體積之氧。試說明(a)之事實何以使地球上得有生物。試說明(b)之事實何以使海中得有生物。

16. 試作下列各物於空氣或氧中完全燃燒之方程式： CH_4 ； C_2H_2 ； C_5H_6 ； $\text{C}_{27}\text{H}_{56}$ （在蠟燭中）； H_2S ； CS_2 ； FeS_2 ； NH_3 ； $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ ； $(\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5)_n$ （纖維素）。

17. 鼓風爐（用尋常之市用煤氣及空氣）可達約 2000°C . 之溫度；氧氣吹管約 2500°C .；氧炔吹炬約 3000°C .；而原子氫炬約 4500°C .。試各解釋之。

18. 設持一光鋼球於無光之本生燭中，則其上立即現水層，惟不久又復消失。解釋之。再俟不久，球上生成一永久之黑層。此層可呈橙黃否？解釋之。附帶舉列其生成之反應之方程式。

19. 用下列原料：塔克羅斯之弗拉希硫、石灰石、煙煤、水及空氣。試說明藉何種化學步驟可製成重氮之染料，即磺酸銨。舉列方程式（用氫基化鈉法或哈柏法。在後法中當無須石灰石）。

20. 家常製淡啤酒（不含酒精者）時，將調味香精、糖及釀母菌加入微溫之水中。釀母菌之功用爲何？何以水成溫熱？何以須勿用熱水？如取飲此啤酒過早，則當覺其甚甜而係微弱碳酸化，何故？其後，當其達最完好時，則當極酸，即猛烈溢泡。何故？此時甜味較強或較弱否？何故？

第三十一章

金屬及冶金術

金屬之重要——金屬之特性——礦物界——礦物與礦石——主要冶金法——普通金屬之取代順序——金屬之化學作爲。

448. 金屬之重要——苟無金屬，則製造二字即顯無近代之意識。且化學對於由礦石提煉金屬之方法，及使金屬製成有用之形體，供獻孔多。致吾人今日得有豐富之低廉金屬，而種類浩繁，爲百年前所夢想不到者。較近又藉化學家之助力創出許多金屬之特種混合物，稱爲合金¹或齊，以供特殊之用途。例如，汽車製造者用鋼與錳及矽之合金以造車身。用鋼與鎳或鈦之合金以造曲柄軸；用鋼與鎢、鉻及鈦之合金以造引擎活門，用鋁與錳之合金造活塞，以鋼與鉻、鎳或鈦之合金以造鋼珠軸承。汽車工程師確定合金需具何種性質，而化學家及冶金師則入實驗室內以產生所需之合金。

本章將討論一切普通金屬所具有之若干特點，及由礦石提煉金屬之主要方法。

¹ alloy.

449. 金屬之著名特性——金屬若鐵或銅之新磨面具有特殊之光澤，此乃吾人所習知者也。吾人稱之爲金屬光澤¹。其意即此項金屬由磨光之表面，反射光線，恰如尋常之玻鏡也。事實上古希臘人及羅馬人即用磨光之青銅面作爲手鏡。金屬又富有延性²，是即可拉引成絲；及展性³，即可錘擊或碾壓成薄葉也。銅特具延性，而金獨富展性。

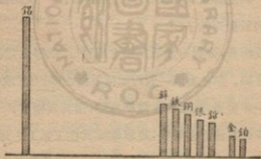
然一切金屬尙有他種共通之特性，不若上述之爲人所咸知。當金屬化合物溶入水中，而通過電流於溶液時，金屬即往往析出於陰極上。其意即金屬於溶液中成爲陽離子。或換言表之，即其原子傾向於喪失電子。

就一般而言，金屬均屬電及熱之導體⁴。故吾人用銅及鋁作導電流之電線。非金屬則一般均屬電及熱之非導體⁵或絕緣體⁶。例如硫乃一非金屬，爲最良之電絕緣體，惜其質極脆。

金屬尙有其他許多性質，足以確定其在工業上之用途者，如強度⁷（負重之能力）、彈性⁸（改變形狀而又回復原狀之能力）、硬度⁹（耐用及抵抗貫穿之能力）、及耐特性¹⁰（抵抗連續緊壓及震動之能力）。此等機械的性質對於工程師最爲重要，而冶金學家即試探其與種種金屬及合金之化學結構之關連。

¹ metallic luster. ² ductile. ³ malleable ⁴ conductor. ⁵ nonconductor. ⁶ insulator. ⁷ strength. ⁸ elasticity ⁹ hardness. ¹⁰ endurance.

金屬元素約有七十種，在尋常情況下，除汞外均為固體。吾人每因金屬而聯想及重物。蓋因多數常見之金屬，其比重均大於5。如鐵之比重為7.8，銅8.9，鉛11.4，金19.3。此皆為重金屬。然亦有許多重要之輕金屬，其比重小於5者。如鈉之比重為0.97，鉀0.86，鎂1.74，鋁2.70（第278圖）。此等輕金屬在延性、展性及強度上均遠遜於重金屬。惟化學上則遠較活潑，由其對於空氣、水及酸類之作爲可以見之。一般，常見化學活潑性似約略隨金屬比重之增大而減低。



第278圖 圖中縱柱代表同重量各種金屬之種積

450. 礦物界——古人祇能使用少數金屬，如金及銅（第279圖），因此等金屬不僅遊離存在自然界中，且不為大氣中氧所侵蝕。其他金屬則彼輩無法使用，以其與他物相化合而存在，彼輩之技術，尚不足自此中提取之。偶然彼輩亦發見第三種且極重要之金屬，可就其所發見之形體供用者。此即為一片隕鐵，自

地球範圍內空間降落者。及有人發見鐵除僅由地上偶然檢拾一塊，亦可由較迂迴之方法取得後，人類對於金屬，因及其於各種用器及工具之效能之知識始大增。此項發見，即為某種紅岩石與木炭相熔融時可使生出鐵一事也。此對於為人類開闢金屬及礦物世界之第一步，其功績實難估計矣。



第 279 圖 古代之青銅水罐（約在西歷紀元前 455 年）

451. 地殼內之礦物
——在今日最深之礦層中，
有可深入一英里又半，然亦
僅地球表面之一掘痕耳。凡
屬土壤及植物，掩蔽地面者，

其下面即見有所謂岩床¹。此等岩石均由礦物質所成，其形體乃浩大自然力之結果。岩床之最深者為呈結晶形結構之火成岩，是為受猛熱作用之結果。建於此等岩石之上者，有多處見有所謂沖積岩²或碎屑岩³，如砂石及石灰石。最後在此岩層之頂上者，即屬多少疏鬆之礫石、黏土及土壤。

岩石或為簡單之礦物，或為礦物之凝聚體。例如石灰石大

¹ bedrock. ² sedimentary rock. ³ fragmentary rock.

致為單獨之方解石礦(CaCO_3)。惟花崗石則為長石、石英與雲母等礦物之混合物。所謂礦物，意即指產於自然界中各有一定化學組成之無機物質，尋常均成結晶體。例如石英或矽石(SiO_2)為一種礦物。前曾謂(第二章)地殼之99.5%(就吾人自地面所及之處研究而言)，由九十種已知元素中之二十種所構成。其中最多者為氧、矽、鋁、鐵、鈣、鎂、鈉、及鉀。諸此元素除鋁及鐵外均經討論。此二者當於次章論之，以其在工業上與化學上並極重要也。

452. 礦物與礦石——重要金屬，除銅、銀、金外，大抵或含有氧、硫及矽之化合物而產出。氧既為若是之活潑而豐多之元素，故自然界中產有極多之氧化物，無足為奇。例如，三氧化二鐵，即赤鐵礦¹(Fe_2O_3)；氧化二銅，即赤銅礦²(Cu_2O)；礬石³，即氧化鋁(Al_2O_3)；錫石⁴，即錫之一種不純粹氧化物(SnO_2)；及赤鉛礦⁵，即氧化鋅(ZnO)。又有非金屬之氧化物，如矽石即氧化矽(SiO_2)。有多種礦物為金屬硫化物，與氧化物相類似。此外復有礦物為天產之金屬碳酸鹽、硫酸鹽或矽酸鹽。凡一礦物⁶，如紅鉛礦(ZnO)，可由其中利獲一元素，一般為一種金屬者，稱為礦石⁷。其次一應解答之問題，即為獲取之法若何？討論自礦石

¹ hematite ² cuprite ³ alumina. ⁴ cassiterite. ⁵ zincite.

⁶ mineral, ⁷ ore

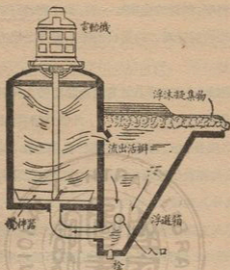
提煉金屬之科學，稱為冶金術¹。一般，氧化物、硫化物及碳酸鹽，倘採掘得其比較純粹者，均屬自其礦石提煉金屬方法上最適宜之原料品。

453. 選礦法²——礦石鮮有冶金師所需之純粹化合物，幾常雜有較無價值之岩石（脈石³）。此即為岩牀，由此可採得礦物，即金屬之化合物。礦產物在施行化學方法，使化合物轉為元素之前，須先經數種揀選或稱選礦之手續，先用機磨，將礦石軋碎，而以篩箕分為粗粒、中等粒、細粒或粉之各部分。於是進行選礦。有用人工揀選者，惟多數均利用重力分離法⁴，因普通礦石常較其所寄存之岩石為重也。法將礦石置水中攪拌，至其重而有價值者沈下，其大量輕浮之脈石，則淘洗去之。

較近浮選法⁵已為揀選許多劣等礦石之一極有價值之方法，所謂劣等礦石，即凡僅含少量有價物質之礦石也。其中特別指銅、鋅及鉛之硫化物礦石。

454. 揀選劣等銅礦——較近研究得雖含銅量少至僅 2% 之礦石，亦足可供提煉之用。藉泡沫浮選法⁶，可收回約 85—90% 之銅。先將礦石碾磨成細粉，於是與含有低廉之油，有時並微量硫酸之水相混合。將此混合物猛攪之，而後令其流入大水槽

¹ metallurgy. ² concentration or sorting. ³ gangue. ⁴ gravity separation process. ⁵ flotation process. ⁶ froth-flotation process.

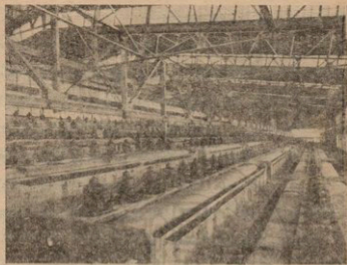


第 280 圖 泡沫浮選法之圖解，用抽機器入混有少量油及酸之磨細礦石。
油沫及礦石繼而去之

中（第 280 圖）。此時岩石質立即沈降槽底，而礦石片粒則裹於油沫中而昇騰水面（第 281 圖）。

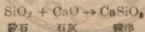
455. 提煉金屬之三法——礦石既如上述揀選之後，即可供施行化學方法，以自化合物中提煉其元素。最舊之方法殆為火熔¹或煨燒²礦石之法。將尚含有少量脈石之礦石，與一種熔劑共熱，此熔劑須能與岩石質在高溫時相結合而成一種可溶性玻璃狀之礦滓者。礦滓浮於金屬之上，故可去除之。例如，赤鐵礦（ Fe_2O_3 ）與矽石（ SiO_2 ）共產出。故其熔劑為石灰石或石

¹ fire-smelting. ² roasting.

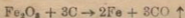


第 281 圖 裝車供提煉劣等鋼鐵之泡沫浮選器數排之廠

灰，與矽石結合而成礦滓，矽酸鈣：



於是用第二種方法，此處之礦石乃一種氧化物，以之與焦煤等一種碳共熱而還元之。碳與礦石中之氧相化合而成一氧化碳氣放出：



此法稱為還元法¹。如礦石為碳酸鹽或硫化物，則須先加熱使得氧化物，而後用焦煤還元此氧化物。實用上此等煅燒及還元方

¹ reduction.

法可同時進行，如在鼓風爐中然(§464)。

第三法，即電解法¹，可以工業製鋁為例解明之。鋁遲至1886年猶昂貴如銀，實難置信。乃於是年哈爾²當尚在奧柏林大學³為學生時，發明電力取鋁之廉賤方法。彼以氧化鋁(水鋁礦⁴)為原料，水鋁礦產量甚多，且極易熔融。將此礦石溶入熔融冰晶石之槽浴中，以電流通過該溶液，而於陰極上取得金屬鋁。可奇者，恰二個月後，法國化學家 黑路⁵亦不約而同發見同樣之方法。

如是可知，鋁由電解取得，鐵由還元，而鋼及鋅則由煨燒並還元。此等方法當於後列各章中作較詳之討論。

456. 金屬之腐蝕——金屬之腐蝕乃經濟上極重要之一種化學作用。空氣、水、及其他化學藥品皆連續不絕對於金屬起作用，以破壞可貴之金屬性質，固不論其為固定之橋梁或可移動之農家機械也。化學家已有三種方法，謀抗禦此項破壞力：(1)塗蓋他種抵抗較強之金屬於該金屬表面，如鋅皮鐵⁶及馬口鐵⁷；(2)製成合金，使其較為耐久，如亮鋼(不銹鋼⁸)；(3)塗刷或塗蓋油漆或珐瑯於金屬上，可保護金屬面，迄其自金屬剝落為止。

457. 金屬之氧化——鐵露於大氣中即生銹，人所熟知，致力於此項變化之化學研究，為數可驚，其結果絕不簡單或獲有定

¹electrolysis. ²Charles M. Hall (1863-1914) ³Oberlin College.

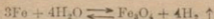
⁴bauxite. ⁵Hérault. ⁶galvanized iron ⁷tin-plate ⁸stainless steel.

論。惟鐵之生銹有需乎空氣並潮濕則似屬明顯。棕色之鐵銹似為三氧化二鐵及多少之水分 ($\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot x\text{H}_2\text{O}$)。有若干研究者聲稱二氧化碳或酸性之存在亦屬必需。曾見純鐵於有水及空氣存在時，倘二氧化碳杜絕絕跡，並不生銹。另有若干研究者則稱銹化乃一種電解作用，由於金屬各部分溶解傾向不同而起。化學家祇須能確定鐵之生銹究實為何，則於保護金屬之問題，當能更作有效之解決也。

在數種金屬，當就其重要者一論空氣對於各該金屬之作用。今此則先將下列諸事一提即可。銅於乾燥空氣中不起變化，惟於濕空氣內即漸漸變成綠色質，乃碳酸鹽與氫氧化物之混合物。純鉛亦不為乾燥空氣所侵蝕，惟於濕空氣內即於表面銹化。生成碳酸鹽及氫氧化物，此二物卻保護其裏層之金屬。鋅銹化極慢，故適用於塗鐵（即鋅皮鐵）。鎂於潮濕空氣中緩緩銹化，而成氧化物 (MgO)。

459. 水於金屬之作用——前見某數種金屬，如鉀及鈉，與水起反應，以析出氫而生成金屬之氫氧化物。此反應之必要情況，視金屬種類而異。例如，鉀作用於冷水，惟反應中發出多量之熱，足令鉀熔融，而游行於水面。鈉亦有同樣情事，惟其熱不足令氫燃着，除非水已屬燙熱。金屬鈣能與冷水起反應，惟其比重甚大，致沈於器底。在鎂則與冷水不見有何反應，而與水蒸氣

則反應急疾。銅與水或水蒸氣均不起反應，鐵於純水無作用，惟於水蒸氣流中加熱，則變成四氧化三鐵(Fe_3O_4)而析出氫。一記其反應為可逆，頗有意義：



是即如將氫通過熱氧化鐵上，即生成鐵及水蒸氣。

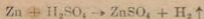
459. 金屬之取代順序¹——前見金屬鋅能自酸溶液中取代氫離子而釋出氫氣。又見在鹵素，一元素自溶液中取代他元素，有一定之次序。此種關於金屬之順序，舉列如下。例如將一鋅條，置一含順序中在其下之任何他金屬之鹽類之溶液內，則生成一種鋅鹽而澱出相當之金屬。其反應如下：



或



於此當見氫亦在順序中占一地位，以其亦如金屬，能生成陽離子也。氫以上任何金屬均能自酸類中取代氫元素；例如，鋅與稀硫酸作用：



起作用物 金屬取代順序

H_2O { 鉀
鈉
鈣

稀酸 { 鎂
鋁
鋅
鐵

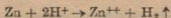
熱 HCl { 錫
鉛
氫

HNO_3 或
熱 H_2SO_4 { 銅
汞
銀

$\text{HNO}_3 + \text{HCl}$ { 鉑
金

¹ replacement series of metals.

或

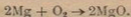


氫以下之元素，與酸類接觸時，不能釋出酸中之氫。此順序內較高數種，至為活潑，竟能分解水。是即取代水中之氫；水中氫離子之濃度實極低微也。鋁以下之金屬，遇熱水或冷水，均無所作用，故認為較不活潑之金屬。

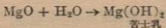
460. 酸類於金屬之作用——從上文常見金屬錫及鉛在取代順序中適位於氫之上。二者均能溶於熱濃鹽酸中。在後章中將論及銅、汞、及銀，皆適位於氫下，而僅可為硝酸或熱硫酸（氧化酸類）所溶解。另一章將述鉑及金，於此項金屬順序中最低下者。此二者稱為貴金屬，以其祇能為王水（硝酸與鹽酸之混合物）所侵蝕也。

461. 金屬之化學作為——在討論若干熟知之金屬之顯明特性以前，當先將其共具之化學作為上若干事項作一概述。

(1)除金及鉑外，一切金屬均傾向於與氧化合，生成氧化物。例如，鎂於氧中燃燒迅疾，生成氧化鎂：



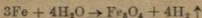
氧化物乃一種鹽基酐¹，故與水化合即成氫氧化鎂：



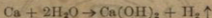
¹ basic anhydride.

因欲防免或至少阻滯金屬之此項氧化傾向，世界上耗費鉅量之金錢。例如，鋼橋必須時常塗以油漆以免腐蝕。

(2)順序中氫以上金屬亦有與水起反應之傾向，而成氧化物或氫氧化物。例如，當水蒸氣通過紅熱之鐵上，即成四氧化鐵及氫：

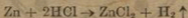


惟金屬鈣置於水中，則生氫氧化鈣及氫：

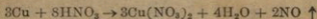


故見鐵在濕空氣中鏽化遠較在乾空氣為速。

(3)許多金屬之另一特性即為能與酸類相反應。例如，前見鋅與鹽酸反應，以產生氯化鋅(ZnCl_2)及氫：

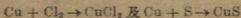


惟銅與稀硝酸則生硝酸銅及氣體一氧化氮：

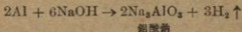
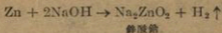


凡屬此等反應中，酸中之氫均為金屬所取代而成鹽類。

(4)一切金屬均有與非金屬結合之確定傾向，以成鹽類。例如，銅能直接與氯或硫相結合而成氯化銅或硫化銅：



(5)少數金屬能與鹽基反應，析出遊離氫而成鹽類。如，鋅及鋁與氫氧化鈉反應：



第三十一章 提要

金屬之性質：

1. 均具有特種光澤，稱為金屬光澤。
2. 一般均重，即比重高。
3. 在常溫時均為固體，汞除外。
4. 均為熱及電之良導體。
5. 均可錘或碾成薄葉——展性。
6. 均可拉引成絲——延性。
7. 一般均屬堅韌——具有大抗張強。

礦物為無機物質、元素或化合物，見於地殼中。

礦石乃礦物之可由以提煉金屬而獲利者。

冶金術乃由礦石提煉金屬之方法。

選礦可如下為之：

1. 重力法——金屬之重礦石下沉。
2. 油沫浮選法——金屬礦石黏裹於油沫。

由礦石提煉金屬有下列各法：

1. (a) 煅燒，使碳酸鹽或硫化物變成氧化物。
(b) 與碳共熱而還元之。
2. 較活潑之金屬，由其熔融之氫氧化物或氯化物行電解

法。

金屬之化學作為，即其與：


1. 氧生成氧化物
2. 水生成氧化物或氫氧化物
3. 酸生成鹽類及氫或其他數種氣體
4. 非金屬生成鹽類
5. 鹽基類（鋅及鋁）生成氫及鋅酸鹽或鋁酸鹽。

金屬之取代順序即金屬之一種排列，表中每一金屬可自其下方任何金屬之化合物之溶液中取代該金屬。

問 題

1. 試舉三種重要礦石。
2. 礦物之意義為何？試舉二種。
3. 區別礦物與礦石。
4. 礦石中之雜質其名為何？
5. 試述泡沫浮選礦物。
6. 金屬之何種化合物，最常用作礦石？
7. 試舉提選不純礦石之二種通用方法。

8. 煨燒礦石其意以何？何種礦石以之煨燒？
9. 試舉自礦石取得金屬之二種通用方法。
10. 電解時金屬之離子附着於何一電極？
11. 試舉一切金屬涉及其化學作為之一特性。
12. 金屬之何種物理性質足以確定其於工業上之功用？
13. 試舉金屬所特具之五種化學作為。
14. 試將鐵與錫之“銹化”比較之。
15. 試作製造氯化鋅之三種方法之方程式。
16. 新式汽車廠何以必須有一研究室？
17. 試舉防免金屬腐蝕之各通用方法，並各舉一例以解明之。
18. 試比較水於下列金屬之作用之猛烈：鉀、鈉、鈣、鎂及銅。
19. 將下列十金屬按其取代順序中之活潑性排列之：鐵、銀、銅、金、鋁、鉍、鎳、鈾、鎳及汞。
20. (a)鐵釘置於硫酸銅之溶液中；(b)鋅片於食鹽溶液中；(c)銅片於硝酸銀溶液中；此時各起何作用？試作所起諸反應之離子方程式。
21. 氫在何點與金屬相似？
22. 礦物必為礦石否？礦石必為礦物否？解釋之。
23. 在 1800 年以前已知有何種輕金屬否？解釋之。
24. 地球上最初發現鐵時，宜若在何物中？
25. 在古代文獻中均以金屬象徵重。何故？
26. 合金勝於純金屬之優點為何？試舉一例。
27. 在近代實用上何種冶金方法供用漸廣？
28. 試作方程式以解明製硝酸鋅三種方法。



第三十二章

鐵 及 鐵 族

浮渣——熔煉——鼓風爐——生鐵——熟鐵——鋼——鐵之顯微鏡考察——
增碳鋼——柏塞麥鋼——氣滲法——電爐——鋼之硬質及淬硬——生鐵硬質——
特種鋼及鐵合金——鐵與鋼之比較。

純鐵——鐵之氯化物——亞鐵及鐵化合物——氧化及還元——鐵之氫氧化物——
鐵之氧化物——其他鐵化合物——亞鐵系化合物——鐵系化合物——藍鋼——鑄
水。

鎳及錳——兩金屬之性質及用途——特著之化合物。

462. 鐵之重要——鐵無疑為世界上最有價值之金屬，非以其值錢。其價值正因其低廉及其適用於無窮限也。實際上鐵已成為吾人近代生活之要件，故謂吾人今方處生於鋼鐵及混凝土之時代也。美國鋼鐵生產工業尤為發達，其產量之鉅，年額時達約三千萬噸。此項工業之發展及控制，皆賴化學知識及化學工程。本章即就鐵及鋼之生產方法論述之。

“最近自鋼中採用錳、鉻、鎢等以來，始有新式機械之創製。錳為鋼之‘鬆發劑’，令低碳鋼增加強度及可鍛性。鉻、鈮、鉍則使鋼具必需之廣大彈性限及強大之韌性，俾輕汽車機械之得耐

¹ leavening agent.

劇烈振動¹。”是可見吾人今又正自鋼鐵時代進入合金時代矣。

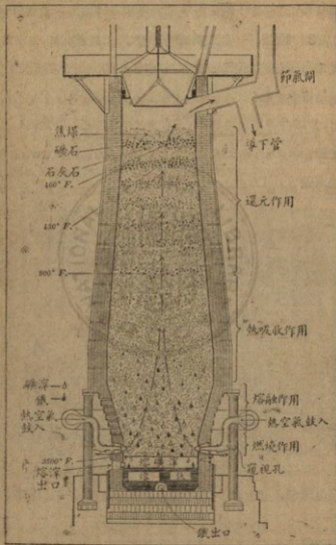
463. 鐵礦——鐵之主要化合物產於自然界中者，為各種之氧化物、碳酸鹽及硫化物。其中氧化物尤為金屬鐵之主要來源。最重要之鐵礦當推赤鐵礦或三氧化二鐵(Fe_2O_3)，成大礦牀產出，尤以在美國北敏尼沙太²（第 282 圖）。磁鐵礦³或磁性氧化鐵(Fe_3O_4)，亦產於自然界中，並有褐鐵礦⁴($\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$)，及菱鐵礦⁵(FeCO_3)。



第 282 圖 敏尼沙太用蒸氣鑿探採鐵礦

金屬鐵，即由此等氧化物於高溫時經碳及一氧化碳之作用

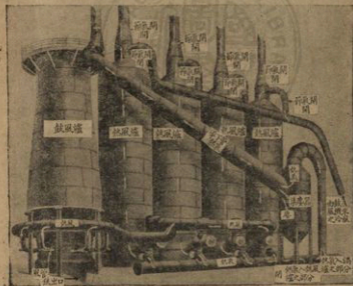
¹ 採自 H. E. Howe's *Chemistry in the World's Work*. D. van Nostrand Co., 1926. ² Minnesota. ³ magnetite. ⁴ limonite. ⁵ siderite.



第 283 圖 鼓風爐之縱剖面

而取得。凡自金屬之礦石中產生該金屬之方法，每稱為熔煉¹。鐵礦從無純粹之氧化物，常含有若干量之他種礦物質，如石英或石灰石等。因此熔煉時必就易於去除此等雜質之方法為之。

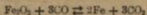
464. 鼓風爐²——自煤礦產鐵，於一種稱為鼓風爐之器內行之。爐為鐵製高約 60 至 90 英尺，內襯火磚（第 283 圖）。近爐之底部，有多數之管，稱為風管³（又名羽口），所以使熱空氣吹入爐內。空氣須經乾燥，每先令冷卻至低溫度，俾水凝結成冰而析出。乾燥之空氣，在未入爐內之前，先用所謂熱風爐⁴加熱之，第 284 圖中之塔狀物，即熱風爐也。爐內原料，則為礦石、焦煤及一種所謂潤劑⁵之物質等之混合物。熔劑之功用，所以與礦石中之岩石雜質相化合也。如鐵



第 284 圖 鼓風爐及其熱風爐之圖解

¹ smelting. ² blast furnace. ³ tuyères. ⁴ stove. ⁵ flux.

質大部為砂石，則以石灰石為熔劑；如雜質為石灰石，則以砂石為熔劑。二者結果所得之化合物，均為矽酸鈣，稱為渣滓¹。渣滓之熔點溫度較雜質或熔劑均低，而熔劑則令全部物料於較低之溫度時即起始變軟；故有熔劑（渣動物）之稱。作用時所需之熱，得自爐之下半部內焦煤之燃燒。燃時先生成二氧化碳，惟立即為紅熱之焦煤還元成一氧化碳。一氧化碳即上升而與爐之上半部之氧化鐵相遇，即於其處令還元成鐵：



此反應可進行，須過量之一氧化碳，始可令反應前進。故其逸出之氣體中，含有 20 至 35% 之一氧化碳。此項氣體可供燃燒，而於預熱通入之空氣之熱風爐內燃燒之。



第 285 圖 生鐵製造廠

原料經爐頂之漏斗器²駛入，而徐徐降入爐中（第 285 圖）。鐵及渣滓當進爐之較下部時，即起始熔融而流動。氧化鐵於此因熱風而起完全還元：

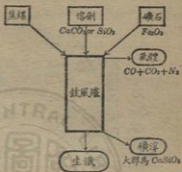


¹ slag. ² hopper.

礦滓及熔渣分成二層；熔鐵較重，居於底部。視適當之程度，隨時出爐，鐵及渣當分別流出。鼓風爐應保持其連續作業，非至其裏面有何損壞，不宜間歇。第 236 圖即以圖解說明送入爐內者為何物，而產出者為何物。

465. 生鐵¹——鼓風爐

內之熔鐵流入砂型中，或安置鐵模之長溝中。所得之鐵稱為生鐵，或鑄鐵。為不純粹之金屬鐵，含約 5 或 6% 之雜質。其中有矽、錳、硫、磷、碳等。碳之存量較多，自 3 至 5.5% 不等。其他雜質則較少。純粹之鐵，熔點為



第 236 圖 鼓風爐送入及產出各物之圖解

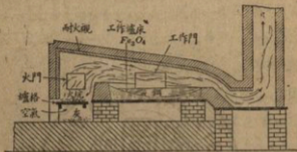
1510°C。生鐵則因存有雜質，熔點約為 1100°C，故易令重熔而隨意鑄成所需之形。凝固時起膨脹，故鐵之嵌入模中偏及纖維，而成極完善之鑄物。然其質脆，抗張強度頗低。不能焊接。用以製火爐、熱氣管、裝璜鐵件、機械底板、及其他機器之重部等。

466. 熟鐵²——生鐵和以鐵礦而再熱之，則可除去其中雜質之大部分。此可於一種倒焰爐³亦稱反射爐（第 287 圖）中之。燃燒所生之火氣，受供爐頂而折向生鐵，使其熔融。其時工人以長鐵桿將鐵礦林土之熔鐵攪拌，俾與氧化物充分接觸，以氧化其中之碳及硫，成為揮發性氧化物。磷及矽亦同被氧化，此項氧化物與所存之石灰或他種鹼基性氧化物化合，而成礦滓。當雜質自鐵中提出後，其熔點即升高，同時漸次變厚。最後於桿端結成球形而取出。趁熱時，將球壓成條

¹ pig iron. ² cast iron. ³ wrought iron. ⁴ reverberatory furnace

塊，此項產物，稱為熟鐵，亦稱鍛鐵。

熟鐵為近於純粹之鐵，惟每留有少量之碳滓，致成纖維狀結構。熟鐵極堅韌，故可用以製鐵鎚及鐵鏈等須耐劇烈衝擊而引伸之物件者。其質不脆，故易於鍛接。



第 287 圖 個爐爐之圖解

467. 鋼¹——鐵中含碳之量，於其性質影響甚大。此或成爲一種稱為碳化鐵² (Fe_3C) 之化合物而存在。熟鐵含碳不及 0.2%；生鐵則前已述自 3 至 5.5%。介於二者之間，有所謂鋼者，含碳常在 0.60 至 1.5%。實際上今所製之鋼（所謂柔鋼³亦稱熟鋼），僅就含碳量而言（不及 0.2%），多與熟鐵初無異致。惟鋼較爲勻齊而碳滓較淨耳。其抗張強亦較大。熟鐵常須錘擊成所需之形，鋼則可先傾入模中，而後將鋼塊施加機械之處置，一般均趁熱爲之。鋼具展性，可鍛造，可碾壓，與生鐵相反；其質地大抵不脆，可以煨接。鋼之含碳約 0.5% 以上者，可

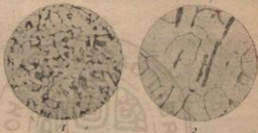
¹ steel. ² iron carbide or cementite. ³ mild steel. ⁴ hr

及淬焠¹，成爲極堅硬而脆。熟鐵、生鐵、柔鋼均不能硬焠。

468. 鐵及鋼之顯微鏡考察——視近金屬之結構，每以顯微鏡考察之。設將鐵或鋼之試樣，磨光而用弱酸適度洗蝕，即可於顯微鏡下檢觀其特具之晶形結構。第 288 圖即爲熟鐵及柔鋼之此種顯微鏡照相。此項探究，即所謂金屬結晶學²。今已成爲尋求金屬之顯微鏡結構與其物理性間之密切關係之一法。

469. 坩堝

鋼³——將鐵及少量之氧化鐵或炭之混合物，置黏土坩堝內熔合之，可製成少量品質上好之鋼。此中所用之鐵，每爲鋼之屑片、熟鐵，間或用極純粹之生鐵。設鐵中碳量較鋼之所需者爲多，則可加少量之氧化鐵，以使其一部分氧化成一氧化碳而逸去。反之，如鐵中碳量過少，則於初時將木炭置混合物內。製坩堝鋼時，可隨所欲產物之品質，將任何適當之物質加入熔物中。此法實即僅將適當之成分，互相混和而熔合之耳。惟其中須用較純粹之鐵。



第 288 圖 熟鐵(1)及柔鋼(2)之顯微鏡照相

量較鋼之所需者爲多，則可加少量之氧化鐵，以使其一部分氧化成一氧化碳而逸去。反之，如鐵中碳量過少，則於初時將木炭置混合物內。製坩堝鋼時，可隨所欲產物之品質，將任何適當之物質加入熔物中。此法實即僅將適當之成分，互相混和而熔合之耳。惟其中須用較純粹之鐵。

470. 酸性柏塞麥法——將尋常之生鐵變而爲鋼，須除去大量之雜質。此則可用柏塞麥⁴法爲之。然在英國所產之鋼僅百分之十，由此法製之。

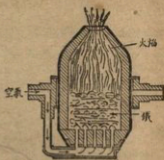
法用一所謂迴轉爐⁵（第 289 圖）之器。爐爲鋼製，內常襯以耐火砂石磚。爐下爲傾底，得令空氣流之送入。熔融之生鐵，流入此爐，爐內約可容 15 噸，同時使空氣吹入熔融物內。鐵、砂及錳均起氧化，氧化之熱，足保持熔質常爲液體。雜質先被氧化，並觀其火焰，量碳已盡除去（第 290 圖），即停止操作。此時加入適當量之碳（一般用多碳之鐵合金）。於是將迴轉爐側倒，而使熔質流入鑄杓內。流融之鋼，傾注入鑄模中，其浮起之渣滓，則留於杓內。鋼塊之供製鋼條、鋼絲、鋼桿、鐵

¹ tempering. ² metallography. ³ crucible steel. ⁴ Sir Henry

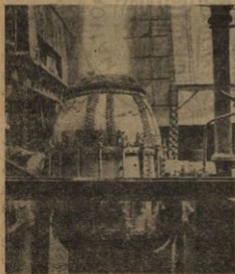
Bessemer (1813-1898, 英國冶金學家). ⁵ converter

氣用者，常為六邊形之塊。若此塊趁紅熱時碎擊或碾磨成鋼渣及其他適當之物件。

用此方法不能完全除去生鐵中之硫及磷。此二物質，雖少量，亦有害於鋼。磷足致其在常溫時發脆性。硫則當其在紅熱時工作，有同樣之影響。如柏塞麥法中，用含磷甚多之生鐵，則其迴轉爐內必須襯以白雲石 ($\text{CaCO}_3, \text{MgCO}_3$)。此乃一種鹽基性裏襯，其煉法即稱為鹽基性柏塞麥¹；用砂石裏襯者，稱為酸性柏塞麥²。在鹽基性情況下，磷即被氧化成氧化物，而與鹽基性裏襯化合，生成磷鈣，因而自鋼中去除之。



第 289 圖 柏塞麥迴轉爐之切面



第 290 圖 工作時之柏塞麥迴轉爐

471. 敞爐法³——含磷過多之生鐵，不適於酸性柏塞麥法者，今多採用敞爐法以製鋼。其產物較得自柏塞麥法者為勻齊，以其反應較徐（8 至 12 小時），而管理便易也。

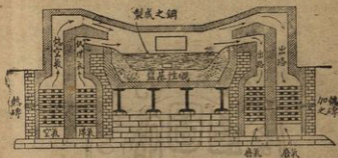
此處將生鐵及氧化鐵，並少許熔劑，共置爐中，以發生爐煤氣熱之

¹ basic Bessemer.

² acid Bessemer.

³ open-hearth process.

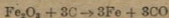
(第 291 圖)。因欲得熔融鋼所需之高溫度，故用蓄熱設備¹。藉此則燃料煤氣及空氣，當經過磚楞時，加以豫熱，磚楞先已由爐中所來之熱氣燒熱。



第 291 圖 煉鐵爐之圖解

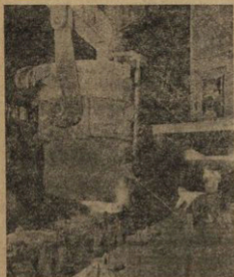
爐之裏襯，或為砂石，或為白雲石，前者稱酸性敞竈法，後者稱鹽基性敞竈法。

煉料則為生鐵（常混以碎鋼屑片）、氧化鐵及石灰。生鐵中之碳分，受氧化鐵之作用而還元：



氧化鐵陸續加入，熔渣沸騰而放出一氧化碳。磷及矽被氧化，而與石灰相化合，入於礦滓中。熔滓浮於熔鋼之面上，可防免鋼受熱焰之作用，致鐵起氧化。熔鋼以大杓取出而傾入塊模中（第 292 圖）。將鋼塊趁熱時碾壓成鐵軌、鋼桁、鋼板等。

¹ regenerative device.



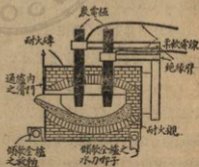
第 292 圖 大約鋼於塊塊中

熔鋼溶有多量之一氧化碳及其他氣體，冷卻時又放出，致成多孔性結構。如當熔質傾出之前，加入少量之強還元劑，可助其去除溶解之氣體，而得堅實之鋼塊。常用者為金屬矽（或矽鐵齊，一種鐵之合金）、鈦鐵齊、鉍鐵齊

亦有用金屬之鋁者。

472. 電爐——電爐

製鋼，近年頗多發展，且似有若干優點。爐之一種，名曰黑路¹（第 293 圖），其熱生自炭極與熔鐵間之電弧。電爐內所起之反應，與敞篷爐內絕相類似。



第 293 圖 電爐之圖解

¹ Héroult.

爐內常鑲以鹽基性物料，故易於除去磷。硫僅能於還元情況下入於熔滓中。電爐內並無如敞爐內之強烈氧化焰，故硫亦得排除。藉電爐可使吾人在鹽基性爐內無氧化作用而得高溫度。故自劣等生鐵及碎鋼屑片製成之鋼，常以此法提淨之（第 294 圖）。



第 294 圖 由電爐傾注熔鋼於約中

473. 鋼之淬凝——鋼中之碳成碳化鐵而存在。冷卻時，在 770° 至 700°C . 之間，鋼經過許多極複雜之變遷。此一階程之溫度，稱為臨界程¹。其間所起之變遷，涉及鐵之數種同素異形體之變化，而析出碳化鐵。

如鋼在此階程內徐徐冷卻，則鐵最後入於一種。變態，而碳化鐵則成一種結晶形情況而析出。結果所得之鋼，質較柔軟。設若含碳超過 0.50% 之鋼，自其臨界程以上之溫度急冷之（擲下水或油中），則其經過臨界程所起之變遷，即被遏制，結果所得之鐵及碳化鐵存留而成極堅硬而脆之鋼。此種之鋼，稱為硬鋼。其由冷卻

¹ critical range.

而得之硬度，與鋼中之含碳量略有關係。此種之鋼在多種用途上每經其過熱，再熱之至一定溫度，而復急冷之，則可令其軟化至多種硬度。此法稱為淬燬。淬燬時，鋼加熱之溫度愈高，則所過熱之臨界程內之變態愈能自達於完全，而鋼即愈形柔軟。其溫度可由鋼加熱時所呈之顏色¹，以估計之。顯色者，由於薄層氧化鐵之生成。茲將各種工業器件淬燬時之顯色及溫度列如下表。

溫 度	氧化物膜層之色	各 種 器 件
225°-235°C.	草黃	輕旋工具
236°-250°C.	黃棕	螺絲螺旋切製
251°-275°C.	紫	旋錐
276°-300°C.	藍	鋸及木工用具

黃色得極硬而脆之鋼，藍色得軟而韌之鋼。

474. 面層硬燬²——設將熟鐵或柔鋼與炭粉共熱，則徐徐獲取碳分。碳似係逐漸深入全部。此即製造所謂泡鋼³之舊式嵌碳法⁴也。同樣之方法，今日用以使柔軟之鐵上生一多碳鋼層者，稱為面層硬燬。此種之鋼，以其經適度之硬燬及淬燬，其外表堅硬而內部強韌。此法用以於機械之各種部份得所需之硬性表面，如汽車之齒輪然。製鋼甲等亦用之。

475. 特種鋼及鐵之合金——所謂特種鋼，今已有多種為某種特殊用途上所必需。此等材料均用軟磨法或堆場法製之。含碳 7-20% 之鋼，異常強韌而耐用，此物不能以機器製作。用以製碎石機、保險箱、制輪機等。鉻鋼⁵及鎳鋼⁶，其中含一元素或二元素，僅百分之二至五，抗張強度大，用以製汽車零件，至為

¹ play of colours. ² case hardening. ³ blister steel. ⁴ cementation process. ⁵ chromium steel. ⁶ nickel steel.

適宜。以其彈性頗大，故合宜於如彈簧、橋架、及橫軸等有力之器件。高錳含有 12-14% 之錳。今製有大量，以造種種器物，自利器乃至流線形火車。含錳 16% 之鋼，稱為不銹鋼¹。此實已非一種鋼，而為鐵之合金矣。此物幾無膨脹係數，故於製造科學器械上甚為可貴。鐘擺每節以此製之。鐵與錳之一種合金，含錳 46% 者，稱為克白金²。其膨脹係數與鉑相同，故用以代鉑作電燈泡內之“封接絲”。



第 295 圖

含錳並多量之鐵或鉑之鋼稱為高速鋼³。可以硬煨，雖熱至低紅熱，亦不失其硬度。因此可用於車牀，或同類之高速機械。此種工具雖至暗紅熱，其鋒口仍甚堅銳。一種所謂氮⁴之元素，如加少量於某種特種鋼中，似亦多優益處。鉻鋼⁵及鉻鎳鉻鋼⁶均用於汽車業上。

合金鋼之性質，所恃於熱處理者，完全與所恃於化學組成者相同等。

問題

1. 鼓風爐內須供給何四種物質？
2. 鼓風爐內之主要還元劑為何？
3. 鼓風爐何以須保持連續作業？
4. 生鐵因有何種性質，致成有用？
5. 試舉生鐵變成鋼之過程中，必須除去之四種元素。
6. 柏塞麥造鐵爐內使鐵常保高熱者為何物？
7. 用軟道法製成之鋼，何以一般均較由柏塞麥法製得者為優？

¹ Invar. ² platinite. ³ high speed steel. ⁴ vanadium. ⁵ chromium-vanadium steel. ⁶ chromium-nickel-vanadium steel.

8. 電爐製鋼內，電流之功用為何？
 9. 製鋼時，於熔體中加錳錒齊，有何功用？
 10. 鐵及鋼之結構如何啓示之？
 11. 試作一表格，以比較生鐵、熟鐵及鋼之組成、性質及用途。
 12. 試舉四種特種鋼，並各述其適宜之用途二種？
 13. 何種之鋼最易焊接？試述其故？
 14. 製造(a)火爐；(b)鐵鏈；(c)錘；(d)鑽頭；(e)橋梁，各用何種之鐵？
 15. 油漆如何可防護鐵之銹化？
-
16. 試討論(a)鐵礦變成生鐵及(b)生鐵變成鋼所有諸化學變化。
 17. 試解釋生鐵變成熟鐵之作用。
 18. 自然界中何處產金屬鐵？鐵之化合物甚多，何以金屬鐵卻產出罕少？
 19. 鐵是否為地殼中最多之金屬？何以因此價值如是之貴廉？何以又如此之重要？
 20. 決定金屬之價值之要素有何幾種？試以鐵、鋁、及鎢為例詳明之。
 21. 鐵之銹化(a)似於鋼之燃燒之點為何？(b)異於錫之燃燒之點為何？
 22. 吹入鼓風爐之空氣，如何且何故先行加熱？
 23. 鼓風爐在長時期內連續作業。試舉爐內所生之三事，非此則連續作業甚不可能。
 24. 鐵滓與砂石何者之熔點較低？鐵滓與氧化鈣？此等事實於鐵及鋼之冶金術內熔劑、灰石及鐵滓相互間之關係上有何出入？
 25. 柏塞麥週轉爐內所起之化學變化，何以難於控制？
 26. 最近五十年內鐵礦之純度漸減。此事於微滲鋼在同時期較大之使用上逐漸取代柏塞麥鋼之事實有何關係？
 27. 硫使鋼熱時發脆，磷使其冷時發脆。此等事實對於製鋼用微滲法勝於柏塞麥法有何關係？
 28. 製鋼時何以鋼之熔點逐漸升高？
 29. 製鋼用電爐，其較他種爐之優點何在？
 30. 新工業之中心之一，製鐵及鋼者，在美國為阿拉巴馬省之伯明罕。該處之所以稱為鐵鋼中心，除其地人工較廉外，尚有何種理由？

31. 欲選元純赤鐵礦(Fe_2O_3) 480 克, 需一氧化碳若干體積?
32. 試計算下列各礦石中鐵之百分率: (a) 赤鐵礦; (b) 磁鐵礦; (c) 褐鐵礦; (d) 菱鐵礦。
33. 某種鐵礦, 經分析後知其含金屬鐵 61.59%, 問此表示其中三氧化二鐵(Fe_2O_3)之百分率為何?
34. 一種鐵礦含碳酸鈣 5%。今有礦石 100 噸, 欲盡將比中之錳或成鐵渣而除去, 問應加砂若干噸?
35. 欲將含三氧化二鐵(Fe_2O_3)之鐵礦 100 噸選元, 需焦煤(98% 噸)若干噸?

鐵 族

前既述鐵及鋼之製法、性質及用途, 今試以鐵作元素觀, 而申論其數種之化合物。鐵、鈷、鎳為週期系之第八團中毗鄰之三元素。居於第一長週期之中央, 均具金屬性質。惟較不活潑, 且其氫氧化物為弱鹽基, 是與鈉及鉀等元素不同之點也。

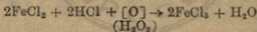
476 純鐵——化學的純粹之鐵可由鐵礦為氫所選元而製得。具有亮白之金屬外觀, 熔點約為 1500°C 。有磁性。純鐵為極不活潑之金屬, 不為冷水所作用。惟能使水蒸氣分解而生成氫及鐵(§45)。又易自稀酸中取代氫(第 296 圖)。設充分加熱之, 則能於氧中燃燒而生成氧化物(Fe_2O_3)。



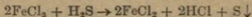
第 296 圖 二氯化鐵之製取

氧化。反之稱爲還元。此二名詞，前此僅限用於反應內涉及氧者，今則知其意義可推而廣之。當一氧化鐵燃燒時，即增添一原子之氧，其原子價自二增至四。此即一種氧化反應。鐵爲一氧化鐵中之陽性元素。凡陽性元素之原子價增大，是爲氧化；凡此種元素之原子價減小，是爲還元。其加入化合物中使增大其原子價之陰性元素，固不必爲氧也。在氯化鐵，加一氯原子於二氯化鐵，即產生三氯化鐵。此反應與加一氧原子於一氧化鐵正相同；故爲氧化。此項關於氧化及還元之新定義，務切記之。

鐵之化合物之氧化及還元，固可無持氧之作用而發生，然其中實往往間接需用氧。例如，過氧化氫可令二氯化鐵之鹽酸溶液急速氧化成三氯化鐵：



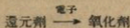
硫化氫可令三氯化鐵還元成二氯化鐵。氫自三氯化鐵中取得氯而任硫遊離：



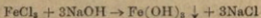
若就離子之氧化及還元而言，則顯見氧化者乃電子之去除，而還元乃電子之增加也。例如鐵離子(Fe^{+++})還元時，即加入一電子，而陽電荷遂降至二(Fe^{++})。

氧化與還元每常同時進行。此項變化實乃一涉及電子變

移¹者也。如

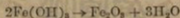


480. 鐵之氫氧化物——加鹽基於鐵鹽（三價鐵）溶液中，即生三氫氧化鐵之紅棕色沈澱：



二氫氧化鐵(Fe(OH)₂)亦可同樣由亞鐵鹽澱出。為白色物質，為空氣氧化迅速，轉成綠色，終至棕色，而成三氫氧化鐵。

三氫氧化鐵加熱至紅熱，即變成三氧化二鐵及水：



鐵銹為鐵露於濕空氣內後，在表面生成之物質。大致為三氧化二鐵及三氫氧化鐵之混合物。空氣中如存有碳酸及他種酸性物質有助於鐵之溶解者，則鐵銹之生成加速。鐵銹非如鋁之氧化物，並不黏牢於鐵上，隨時脫落，露出新部分再受作用。因此一塊鐵終將完全成銹。鐵及鋼之品質不同，其起銹之速率亦甚相懸殊，今已有多方設法防止鐵之起此作用。油可用以保護工具之起銹，蓋氧雖能深入油層，而水分則不能入也。

480a. 鐵之氧化物²——前見三氧化二鐵(Fe₂O₃)為最重要之鐵礦。實驗室內由加熱三氫氧化鐵或他種三價鐵化合物製之頗易。

¹ electron transfer.

² 本部為新編原書所無，似係遺漏。

鐵之磁性氧化物 (Fe_3O_4) 天然者為磁鐵礦或即磁石¹，具有磁性。水汽作用於熱鐵時所生之氧化物，即係此物。為黑色物，可令其牢吸於鐵上。此氧化物之薄層，足以防止銹化，所謂俄國鐵²即蓋有此層之鐵也。用以製車頭及汽鍋。

481 其他不重要之鐵化合物——一硫化鐵 (FeS) 由加硫化鐵 ($(\text{NH}_4)_2\text{S}$) 於亞鐵鹽而生成。為黑色不可溶性化合物。常用作硫化氫之來源。又有一種鐵之硫化物，稱為黃鐵礦³ (愚人金⁴)，其式為 FeS_2 。自然界中產量甚多。有時用作二氧化硫之來源，以其燃燒時即生二氧化硫及氧化鐵也。

硫酸亞鐵 ($\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$) 俗稱綠礬⁵，亦一種鐵之常見化合物，工業上及實驗室內遇需要可溶性鐵化合物時，往往用之。

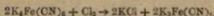
亞鐵氰化物⁶——亞鐵氰化鉀 ($\text{K}_4\text{Fe}(\text{CN})_6$) 為一種錯合物⁷，由含氮有機物、碳酸鉀與碎鐵之混合物燃燒而生成，用熱水浸得之。能生成黃色大結晶，故俗稱“黃血鹽” (第 211 圖)。

此化合物中，鐵連結於碳及氮之原子上，而成一陰根。亞鐵氰化鉀之水溶液，實際不生離子。祇生鉀離子 (K^+) 及一錯合之四價離子，稱為亞鐵氰離子⁸ ($[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{4-}$)。亞鐵氰化鉀與一種三價鐵鹽相混和，即生成深藍色之沈澱，稱為普魯士藍⁹。此化合物為亞鐵氰化鐵。



普魯士藍用作顏料，有時亦以製洗衣用之藍粉。惟如浸入此種藍粉之水中之衣物，未將肥皂或鹼洗淨，則於衣物上可生成三氫氧化鐵，而生鐵銹斑玷。

鐵氰化物¹¹——以氯處理亞鐵氰化鉀之水溶液，蒸發之，即得鐵氰化鉀 ($\text{K}_3\text{Fe}(\text{CN})_6$) 之石榴紅色結晶 (第 211 圖)：



¹ lodestone. ² Russia iron ³ iron pyrite. ⁴ fool's gold.

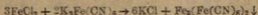
⁵ green vitriol or copperas. ⁶ ferrocyanide. ⁷ complex compound.

⁸ yellow prussiate of potash. ⁹ ferrocyanide ion. ¹⁰ Prussian blue.

¹¹ ferricyanide.

鐵氰化鉀俗稱“赤血鹽”，其溶液中生三價離子（ $\text{Fe}(\text{CN})_6^{3-}$ ）。亞鐵氰化鉀與鐵氰化鉀二式間之差殊，祇須知各化合物中均有六個（CN）原子團，此原子團需有充分之金屬元素以完成六原子價，即可得兩配之。鐵氰化物中鐵為三價；亞鐵氰化物中為二價。

亞鐵鹽遇鐵氰化鉀即生鐵氰化亞鐵之深藍色沈澱（滕氏藍²）：



用鐵氰化鉀可檢驗亞鐵離子；用亞鐵氰化鉀可檢驗鐵化合物。二方均得藍色沈澱。當鑑別亞鐵鹽及鐵鹽時，往往應用此二檢驗法。由鐵鹽與鐵氰化物，或由亞鐵鹽與亞鐵氰化物，均不能得深藍色沈澱。

482. 藍圖——光之作用是令數種錯雜有機酸之三價鐵鹽還元成亞鐵鹽。藍圖³即利用此反應而成者也。在暗處將一種三價鐵鹽（草酸鐵⁴）拭於紙上而乾燥之。於是可置照相底片，或墨繪之透光布下，而曬露日光中。凡日光射及紙上之處，其三價鐵化合物即還元成亞鐵，其還元之程度當與光達於紙上之程度成正比例。露光之後，將紙浸入鐵氰化鉀之溶液中。此時凡生亞鐵化合物之處，均成滕氏藍。紙上未受光之處，則無作用，此未起變化之三價鐵鹽，可以洗去。於是即留有藍色及白色之圖，是為藍圖。

商品之藍圖紙，係以檸檬酸與鐵氰化鉀之混合物。檸檬酸鐵為最合其

¹ red prussiate of potash. ² Turnbull's blue. ³ blueprints.
ferric oxalate.

用之三價鐵鹽。顯影劑之鐵氰化鉀，亦先一併遍塗紙上。此種紙露光之後，浸諸水中，立即生成藍色。於是用水洗滌，至未變化之化學藥品盡被去除為止。其印圖即可永存。

433. 墨水——由數種植物產品（沒食子¹）可得有一種所謂鞣酸²之有機化合物。此物與三價鐵鹽作用，即生深黑色之不可溶性鞣酸鐵。多年前嘗用此物質於水中之膠體液作為墨水。其後以硫酸亞鐵之略帶酸性之溶液與鞣酸相混，製成較佳之墨水。鞣酸亞鐵為可溶性而無色，除非其混合物露於空氣中，不生黑色。加入藍色染料，俾書寫時可辨筆跡。迨亞鐵鹽氧化而生成鞣酸鐵，筆跡即徐徐轉黑。此即所謂藍黑墨水³是也。鞣酸鐵甚為持久，故用作書寫墨水，至為適宜也。

434. 墨水漬及其他漬斑——新鮮之墨水漬，一般祇須水洗即可去除，其中諸成分均屬可溶。然隔時稍久，則墨水漬中即含有不可溶性之鞣酸鐵。此種漬斑，須用還元劑處理，使鐵鹽還元成亞鐵，始能除去。此時宜用草酸銨或草酸之稀溶液。檸檬汁內含有一種有機酸（檸檬酸），乃一種還元劑，故家常每用檸檬以去除墨水漬。

鐵銹漬斑常用與去墨水漬相同之方法處置，令其變為可溶性。棉布或毛織物上之咖啡及茶漬，設立即用沸水洗之，可以去除。

¹ nutgalls. ² tannic acid. ³ blue-black ink.

。絲綢上之漬斑，每難完全除淨。此種物料上，決不可用次氯酸(§127)。

水可取除糖及糖漿之漬斑。惟油漬則須用他種溶劑，如四氯化碳或氣油，同時須墊以吸水紙或潔淨之白布，以吸去溶液，防其滲延。

鈷 及 鎳

485. 性質及用途——鈷亦如鐵，能生成二種之變類，其中鈷為二價及三價；鎳為二價。兩元素除用於合金中外，比較上均不甚重要。二者皆如鐵，具有磁性。

鎳為白色堅硬而具異性之金屬，可擦成極光亮。此光亮之面，不為濕空氣所侵蝕，故許多器件往往鍍以薄層之鎳，外觀既美，復足防止受侵蝕。鎳鎳利用電流。

鎳為許多合金之一成分。洋白鋼亦稱蒙尼金¹，含鋼約 60 分及鎳約 35 分。由天產含鋼及鎳比率與此相仿之礦石熔煉而成。此合金用以製新式之來福鎗彈，其硬如鋼，而較重 13%。此物較尋常之鋼為堅強，且具可貴之耐酸性。德鋼²含鎳約 5%，既硬又韌；故軍艦之鋼甲即以是製之。貨幣用銀由三分鋼一分鎳而成。賽羅亦稱德爾鎳³，含鋼、鋅、鎳。此等合金能抵抗濕空氣及化學藥品之侵蝕，故各有特殊之用途。

鈷為與鎳極相類似之金屬。用以製數種特殊之合金。純鈷於工業上無大用，故無以大规模提煉之者。

486. 特著之化合物——鎳及鈷之化合物，其為用最廣者，為亞鎳及亞鈷化合物，如二氯化鈷(CoCl_2)及硫酸亞鎳(NiSO_4)。四羰基鎳⁴($\text{Ni}(\text{CO})_4$)亦一頗有趣味而稍屬重要之物質。使鎳與銅分離之蒙特法⁵，即藉四羰基鎳之生成，繼

¹ Monel metal. ² nickel steel. ³ German silver. ⁴ nickel carbonyl.

⁵ Mond process (英國化學家 Ludwig Mond(1839-1909, 後入德籍)所發明)。

復分解成純鐵也。此化合物為揮發性之無色液體，將一氧化碳通過溫熱之鐵粉上面成。加熱至 180°C ，即分解成鐵及一氧化碳。

第三十二章 提要

主要之鐵礦均為氧化物，此等礦石於鼓風爐內為碳及一氧化碳所還元。加入一種熔劑以與岩石雜質化合，生成礦滓。

鼓風爐之產物為生鐵。含雜質 5—6%，大半為碳。

熟鐵為近乎純粹之鐵，惟機械的夾雜少許礦滓耳。由生鐵置倒焰爐之氧化鐵層上加熱而製成。熟鐵可以鍛接，而具展性。

鋼含碳量常較多於熟鐵，而少於生鐵。可以鑄物，而具展性。亦可鍛接。低碳鋼絕似熟鐵；高碳鋼可以硬煨。

鋼可以坩堝法自碎鋼片及熟鐵或極純粹之生鐵製之。鋼可自生鐵製之，用(1)柏塞麥法，(2)敞爐法，(3)電爐法。

柏塞麥法中，熔鐵被空氣所氧化，其矽石、碳、及錳則先被氧化。

鹽基性敞爐為處置含磷生鐵常用之方法。由一種氧化物引起氧化作用。熱則來自煤氣火焰。磷可完全去除，硫亦稍可減少。

電爐用以精煉鋼者，無氧化焰而可得高溫度。用此法，磷、硫及他種雜質均可除去。

鋼之硬煨，含碳超過約 0.50% 之鋼，可加熱至所謂臨界程 $700^{\circ}-770^{\circ}\text{C}$. 以上而硬煨之。如此階程內之變化，因驟冷而被遏制，則得極堅硬之鋼。此鋼可由重熱而軟化之，或即淬煨；重熱之溫度愈高，則鋼愈軟。柔鋼可用面層硬煨法，使其外表成一層高碳之鋼。

特種鋼：鈦鋼極強韌。鉻鋼及鎳鋼堅強而略有彈性。均用以製汽車零件。不變鋼為一種鎳鐵齊，無膨脹係數。充白金（鎳 46%）之膨脹係數與鉑同。高速鋼（鎢鋼及鉻鋼）可以硬煨，用以製在高速時車磨之工具。

鐵、鈷、鎳為第八團中之毗鄰三元素。

純鐵不為冷水所作用，惟加熱時能令水汽起分解。設充分熱之，能於氧中燃燒。鐵生成兩組之化合物：亞鐵化合物，其中鐵為二價，及鐵化合物，其中鐵為三價。

兩組鐵化合物：亞鐵化合物可氧化成鐵化合物，而鐵化合物可還元成亞鐵化合物。氧化者即分子中陽性元素之原子價增大之反應；還元則為減小。

三氧化鐵及二氧化鐵均為不可溶性物質。鐵銹為三氧化二鐵及三氧化鐵之混合物。由濕空氣作用於鐵而生成；隨時剝落，故不能保護鐵。

鐵生成氧化物 FeO 、 Fe_2O_3 、及 Fe_3O_4 。 Fe_3O_4 可由鐵受

水汽之作用而生成薄層，黏着於鐵面而保護之。此種之鐵，稱爲俄國鐵。

亞鐵氰化鉀遇三價鐵鹽，則生普魯士藍。普魯士藍用作顏料及製藍粉。

鐵氰化鉀遇亞鐵鹽則生滕氏藍之沈澱。亞鐵氰化物爲三價鐵鹽之檢驗，而鐵氰化物可爲亞鐵鹽之檢驗。

藍圖卽於紙上拭以可還元之三價鐵鹽及鐵氰化鉀以製之。鐵鹽爲日光還元成亞鐵。以水處理時，鐵氰化鉀與亞鐵鹽卽相化合，生成滕氏藍；未變化之化學藥品則被洗去。

黑墨水製自鞣酸鐵，乃一種黑色不可溶性物料。藍黑墨水含有鞣酸亞鐵，於空氣中徐徐氧化成鞣酸鐵。

鈷及鎳均具感磁性，如鐵然。金屬上每鍍鎳一層，以其既不爲空氣所侵蝕，且可得光亮之面。蒙尼金及德國銀均爲鎳之合金。

問 題

1. 由金屬鐵如何製成(a)二氯化鐵；(b)三氯化鐵？
2. 用何種化學檢驗可以區別鐵鹽與亞鐵鹽之溶液？
3. 某溶液中如並含亞鐵及鐵鹽，將何以證明之？
4. 鐵化合物何以較亞鐵化合物爲穩定？
5. 如何可使三氯化鐵變成二氯化鐵？二氯化鐵變成三氯化鐵？試作力圖式。

6. 試舉四種鐵合金而各述其用途。
7. 藍鋼適於何種特殊之用途？
8. 試作下列各物之式：(a)黃鐵礦；(b)磨球實之鐵紅粉¹；(c)綠鏽；(d)磁鐵礦；(e)褐鐵礦。
9. 滕氏藍之組成爲若何？其製法若何？
10. 洗衣作中用普魯士藍時，須加何種注意？
11. 氫氧化銨能自任何鐵化合物之溶液中澱出氫氧化鐵否？
12. 硫酸最大用途之一爲浸漬鋼鐵物，以去除黏着之氧化物。如是產生何種暫見之鐵化合物？
13. 試比較亞鐵鹽與鐵鹽之顏色。
14. 如硫酸亞鐵等之不穩定物質，貯存於乾燥時或於溶液中孰宜？
15. 除過氧化氫外，尚有何種氧化劑，可用以使亞鐵化合物變爲鐵化合物？
16. 普魯士藍何以不書作 $Fe_4(CN)_{12}$ ？
17. 碳酸鈉溶液加入三價鐵鹽中，何以澱出氫氧化物而非碳酸鹽？
18. 含鐵墨水之淡藍，何以漸轉棕色？
19. 鐵鍍銀之前何以須先鍍銅？
20. 銻及錫有何性質與鐵爲共通？
21. 自純鐵 10² 克可製成下列各化合物重量若干：(a)三氯化鐵；(b)綠鏽？
22. 欲氧化 1 仟克之二氯化鐵，需氧若干立（在標準情況下）？
23. 普魯士藍中鐵之百分率爲若何？
24. 有三氯化鐵 335 克，欲使其中之鐵全部成三氫氧化鐵澱出，須氫氧化鈉若干克？
25. 問題 24 中之沈澱，加熱至紅熱時，當得三氧化二鐵若干？

進 究 題 材

特種鋼，其用途及製造——鋼之“熱處理”之意義爲何？ (Slonson's)

¹ jeweler's rouge.

Creative Chemistry, Chemistry in Industry, Vol. 1, and Spring's Non-Technical Chats on Iron and Steel.)



第三十三章

非鐵金屬

天產鋁化合物——鋁之製造——性質及用途——合金——高熱熔劑——鑽石

氫氧化鋁——膠類——水之提淨——黏土——陶器及瓷器。

銅之冶金術——性質及用途——銅之氧化物及硫酸鹽。

銻礦——氧化銻及氫氧化銻——氯化物。

鉛之冶金術——鉛之合金——鉛之氧化物——鉛蓄電池。

電池——電池中之電子——金屬之腐蝕。

錫之冶金術——用途——亞錫及錫鹽。

487. 砂及黏土之用途——砂及黏土二物，不徒為構成土地之大部，抑亦為自古及今人類用以製有用並裝飾之品。將某處特產之黏土焙燒以製陶器瓷器，已千百年於茲。自砂、碳酸鈉及石灰製造玻璃之術，其創始尚遠在西曆紀元以前。

前已見 (§393) 砂乃非金屬砂之氧化物。黏土乃此種氧化物與金屬鋁之結合物（矽酸鋁）。此二元素——一為非金屬，一為金屬——之化合物既甚豐多，故成為人類創立化學事業之自然出發點。前已提及 (§455) 哈爾發明由鋁之氧化物製金屬鋁之實用方法。今將略申論此最豐多之金屬。

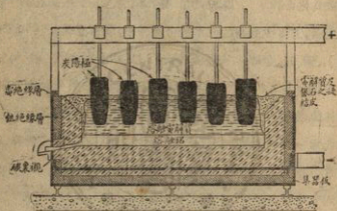
鋁

488. 天產之鋁化合物——金屬鋁最初於1827年為德國化學家韋勒遊離得。鋁雖為最多之金屬元素，然在自然界中僅見其成為化合物者。關於此點，見凡位於週期表內長週期中段之諸元素，方多少有遊離產出於自然界中，頗有意義。例如鐵（附鐵）、銅、銀、金等。水鋁礦為氧化鐵與鋁之涵水氧化物（ Al_2O_3 ， H_2O 及 $Al_2O_3 \cdot 3H_2O$ ）之混合物，乃鋁及其多數化合物之來源。格林蘭產有鋁與鈉之複氟化物，稱為冰晶石¹（ $AlF_3 \cdot 3NaF$ ）。鋁亦成為一切普通含砂岩之成分而產出，如長石、黏土、雲母、石叢石等。黏土為矽酸鋁，由長石等之岩石風化而成。剛砂²為極有用而貴重之磨礮料，乃不純粹之氧化鋁（ Al_2O_3 ），因夾雜氧化鐵而帶棕色。藍寶石³及紅寶石⁴皆名貴之寶石，乃美麗結晶形之氧化鋁。

489. 鋁之製造——鋁元素之化學活潑性極強，故其氧化物不能於電爐中用碳還元之。今日由其氧化物之電解而得之。此法中之電解質，為氧化鋁於熔融之冰晶石中之溶液。作用之際，冰晶石並不起變化，僅供作溶劑耳。氧化物須極為純粹，由水鋁礦經久長而小心提淨以製成之。

¹ cryolite. ² emery. ³ sapphire ⁴ ruby.

電解作用於第 297 圖所示之器械內爲之。用一鐵箱，內襯無定形碳，碳即作爲陰極。陽極爲鑒於混合物內之一組炭棒。電流初通過時，生成多個電弧，令冰晶石熔融。當電解進行之際，時時加入氧化鋁。在陰極處析出鋁，成爲液體，集於箱底，隨時流出，入於適當之模型內。陽極處則析出氧，大部分以燒炭極燒燬，故此項炭極時須添換。極需約 8 伏特之電壓，即足使作用進行，惟電流則須數千安之大。

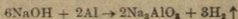


第 297 圖 製鋁爐之圖解

490. 物理性及化學性——鋁爲藍白色之金屬，尋常因被有薄層之氧化物，表面每帶黝暗。重量極輕(比重 2.7)，僅及鐵之三分之一，爲熱及電極良之導體。不宜於車牀作工，亦甚難銲接。

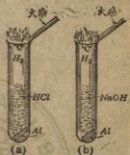
鋁爲頗活潑之金屬。惟以其每被有薄層之黏結氧化物，故不爲濕空氣、熱水或冷水、稀硫酸或稀硝酸等所作用。鹽酸則與之作用頗速，產生氫(第 298 圖)。能爲氫氧化鈉或鉀所溶解，生

成所謂鋁酸鹽¹之化合物，並析出氫：



491. 其用途及其合金——鋁

價尚不能廉如鋼。故其用途，僅限於製以輕為主之器件，如汽車及飛機之零件等。有時用以代銅作導體。為烹飪用具極妥善之物料，不特以其輕便，且能常保明亮，蓋薄層之氧化物既屬透明，而又能保護內部金屬之不再受空氣所作用也。鋁



第 298 圖 鋁在 (a) 鹽酸中及 (b) 氫氧化鈉溶液中

粉多用作油漆，以防護他種金屬之起腐蝕。鋁製之薄箔頗有用以代錫紙。

鋁頗多重要之合金。含鋁 5-12% 之銅稱為鋁青銅²。具有明亮之金黃色澤。鎂鋁齊³含金屬鎂約 10%。堅鋁⁴含銅約 4%，鎂 0.5% 及錳 0.5%。此項合金均較純粹之鋁為硬，故易於匠作。亦較堅強，製造飛機（第 299 圖）及全金屬之飛機等多用之。

492. 高熱熔劑⁵如何工作——金屬鋁為極猛烈之還元劑。

¹ aluminates. ² aluminum bronze. ³ magnalium. ⁴ duralumin

⁵ thermite.



第 299 圖 堅固爲用於建築飛機之合金，圖示飛機內景

其粉狀者能與許多金屬之氧化物反應，產生氧化鋁及遊離金屬。此反應發生時，並放出巨量之熱，故一經促起，進行即極猛烈。

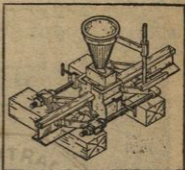
鋁與氧化鐵之混合物，稱爲高熱熔劑。當此混合物用燒着之鎂帶燃點時，即起反應，可達近 3000°C . 之溫度：



設以高熱熔劑置砂盤坩堝內，其頂面裝含過氧化鈉及鋁粉之燃點劑一小堆。燃點劑堆中插鎂帶一片。於是將坩堝座於砂盤內，而燃點鎂帶，此時發巨量之熱。

實驗時宜特加注意。頃刻間坩堝底部得液體鐵，頂面為熔渣。此乃發熱反應最佳之一例。

焊接鐵軌（第 300 圖）及機軸零件，即利用此項反應。其反應於圓錐形空底坩堝內行之。當有極熱之熔鐵集於底部，而令其流注於先已燒至紅熱之接口上。熔鐵即與紅熱之鐵相結合而成堅固之焊接（第 301 圖）。



第 300 圖 用高熱熔劑焊接鐵軌之機械之圖解



第 301 圖 連接鐵軌頭端之焊接器械圖

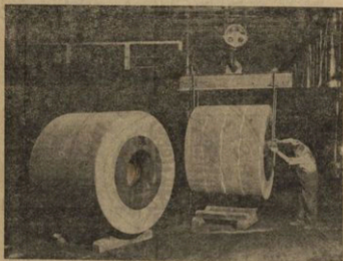
自鐵及鉻之氧化物，製各該遊離金屬，亦利用此項反應。將鋁粉與各該氧化物之混合物燃着，即可得遊離金屬。

493. 氧化鋁之用途——氧化鋁亦稱礬石(Al_2O_3)，前已述及 (§488)。產於自然界中有種種形體，且極堅硬，故多用作磨礮料（第 302 圖）。剛

石¹及剛砂為供此項用途之二種天產氧化鋁。礬砂²為人造磨礮

¹ corundum. ² alundum.

料，乃將自水鋁礦製得之氧化物，於電爐中加熱，適至熔融而成。坩堝及迴熱爐¹，每製自礬砂，以其熔點甚高也。

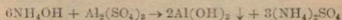


第 302 圖 將木材製成輪盤之研磨石（人造）

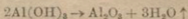
紅寶石及藍寶石均為天產之結晶形氧化鋁，其顏色由於微量之雜質而來。今由人工製成與此絕類之物質，即將氧化鋁與少量他種金屬氧化物共熔融，可任意得所欲之顏色。用鉻化合物可得紅寶石色，用微量之鈦，則得藍色。此項人造寶石，在化學上，實與天產寶石全同，殊難判別。其製造已成為極大而獲厚利之工業。

¹ muffle.

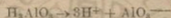
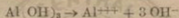
494 氫氧化鋁——將氫氧化鈉加入鋁鹽之溶液中，即生成氫氧化鋁，作白色之膠體沈澱：



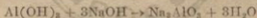
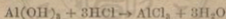
氫氧化鋁加熱，即分解成氧化物及水：



氫氧化鋁作用既若酸又若鹽基。意即其離子化向兩方向進行：



惟須記此氫氧化鋁之起離子化僅極微。與大多數之酸類反應，生成可溶性之鹽，與強鹽基類反應，生成鋁酸鹽：



鋁酸鋁

495. 明礬類¹，重鹽²——硫酸鋁溶液與硫酸鉀溶液相混和後蒸發之，即有一種重鹽結晶析出，是為久已習知之明礬³ ($\text{K}_2\text{SO}_4, \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3, 24\text{H}_2\text{O}$)。

明礬屬於所謂重鹽之一類化合物。其生成或原子結合方法之原理，尙未知之。有多數重鹽，其結晶形與尋常之明礬即鉀明礬⁴相同，而式亦類似者。如銨明礬⁵ ($\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3, (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ ，

¹ alums. ² double salts. ³ alum. ⁴ potassium alum. ⁵ ammonium alum.

24H₂O), 及鉻明礬¹ (K₂SO₄·Cr₂(SO₄)₃·24H₂O)。此處當注意, 鉻明礬雖稱為明礬, 卻並不含鉻。尋常之明礬, 為吾人所使用鉍化合物最普通之一種。

496. 水之提淨——氫氧化鋁於泥污水中起沈澱時, 有將懸溶之粒子囊括帶下之能力。水之提淨即利用此一性質。將適當比例之明礬及石灰投入渾濁之給水中。所生成之氫氧化鋁即囊括水中之懸溶物而沈下。

497. 由黏土製成磚瓦——最純粹之黏土, 即陶土, 亦稱高嶺土², 乃一種矽酸鋁。為白色之物質, 由長石經長期之風化, 起分解而成。長石為矽酸鉀鋁, 徐徐變而為可溶性鉀化合物及陶土。不純粹或即尋常之黏土, 乃陶土與他種物質之混合物, 其中尤以鐵化合物為多。因此黏土焙燒時帶紅色。

磚、瓦、花盆及其他同類之多孔性缸器³, 均製自普通之黏土。將黏土模製成所需之形式, 然後置密內焙燒之, 密火一般均用煤氣。所成之多孔性質料, 在多種用途上往往須罩以不透水之釉層⁴。法將食鹽與熱器面相接觸。即生成可溶性之矽酸鈉鋁, 而流佈其上, 冷卻時, 固結成堅硬之質。排水管等均依此製之。含大量砂石之黏土, 用以製火磚、火爐裏襯、及其他須受極高溫度之物料。

498. 瓷器⁵如何製成——較上等之陶器⁶及瓷器, 由純粹之白色陶土、長石、及石英等製成。其製法將各種原料研至極細, 和以水, 而模製成所需之形式 (第 303 圖)。模製之法, 可藉陶工機輪而以手為之, 或則將混合物傾入燒石膏模型中亦可。迨其乾燥後, 以較低之溫度焙燒之, 至結實堅硬而仍屬多孔質為

¹ chrome alum. ² kaolin. ³ stoneware. ⁴ glaze. ⁵ porcelain or china. ⁶ pottery



第 303 圖 傾注黏土於模型中，模型繞直軸迴轉

止。於是塗以薄層之長石及矽石，而熱於較高之溫度，經時亦較久。薄塗層即熔融而成一釉層。視加熱時間之久暫及原料之成分，一部分原料亦熔融而與釉相熔和。此種器內，釉層與料坯燒熔成一體。裝色時，則加有色氧化物於後成釉層之塗層中。

銅

499. 銅礦——金屬銅有大量產於美國蘇必利爾湖¹區。欲析取此種自然銅²，祇須將礦石磨碎成粉，於是熱至金屬熔融而流集底部即得。

在美國奧立仲那省³，銅成爲鹽基性碳酸鹽即所謂孔雀石⁴ ($\text{Cu}_2(\text{OH})_2\text{CO}_3$)，而有數處則成氧化物即赤銅礦 (Cu_2O) 而產出。碳酸鹽及氧化物礦石，祇須與煤共熱，以除去其氧。

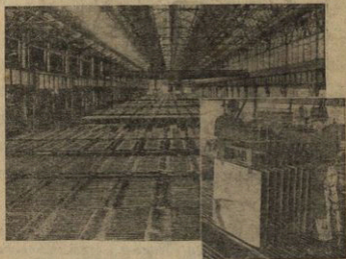
美國之蒙大拿⁵ 及猶德⁶，銅均成硫化物產出，即黃銅礦⁷ (CuFeS_2)，及輝銅礦⁸ (Cu_2S)。自硫化物礦石煉銅較難，每需經極複雜之手續。此等銅礦之冶金詳情，過於繁複，非本書所能縷述。

惟大抵即爲將搗碎之礦石加以煨燒，使硫化物變爲氧化物。於是將氧化物於倒錫爐內爲碳所還元。其不純之產物，稱爲銅鼓⁹，含有少許鐵及硫。故置之於迴轉爐內，略爲拍高步爐，而於熱空氣鼓風中加熱之，熱風即將硫成二氧化硫而帶去。氧化銅線貫用爲迴轉爐之砂石裏襯所吸取。產物純度約爲 99%，是爲泡銅¹⁰。

500. 電解精煉——自熔礦廠所得之泡銅，往往含有少量之他種金屬，若金及銀等。然雖微量之雜質，對於銅之導電性亦大加減少。故須經再行精煉，始可供用。

¹ Lake Superior. ² native copper. ³ Arizona. ⁴ malachite. ⁵ Montana. ⁶ Utah. ⁷ copper pyrite or chalcopyrite. ⁸ chalcocite. ⁹ matte. ¹⁰ blister copper.

精煉之法即用電解法。於硫酸銅(CuSO_4)之溶液內，以純銅之薄條作陰極。不純銅之厚板作陽極(第304圖)。令電流通過電池，即起電解。電流為銅離子(Cu^{++})導過溶液。金屬銅即結附於陰極上，而自陽極上溶去。如是於陰極上所得之電解銅¹甚為純粹(約99.95%)。大部分之雜質均沈降於槽底，而成所謂陽極渣泥²。自渣泥中所收回之金及銀，其量往往儘足抵償此項銅精煉特加手續之費用。



第304圖 銅之電解精煉 右方用圖示提起之陰極板

501. 性質及用途 —— 銅為可以展延之金屬。就今日所

¹electrolytic copper ²anode slime.

知，銀以外，銅為最良之導電體。銅不為乾燥之空氣所侵蝕，然在尋常之大氣情況下，徐徐被侵蝕而生成一層綠色鹽基性碳酸鹽。此層牢固於銅面，足以防護其金屬之再被作用。

銅絲、銅桿等為最常用之導電體，以其能抵禦腐蝕，故房屋之金屬屋頂及船底之蓋板均由此製之。

此金屬之合金，使用最廣之二種，為黃銅¹，乃銅與鋅之合金，及青銅²，乃銅錫鋅之合金。磷青銅³乃除此二金屬外，更含有1—4%之磷，磷成為其中一種金屬之磷化物而存在。磷青銅為堅硬之合金，不易被腐蝕，用以造船艦之推進機及機軸等。

銅之化合物

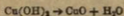
502. 兩組之銅化合物——銅亦能生成兩組之化合物，如鐵然：亞銅化合物，其中銅為一價；銅化合物，其中銅為二價。亞銅離子(Cu^+)幾為無色；銅離子(Cu^{++})為藍色。亞銅鹽較銅鹽為不穩定。普通之化合物，大率為銅鹽。

503. 銅之氧化物——最重要之銅化合物，為銅之紅色氧化物，即氧化二銅(Cu_2O)，用斐林溶液檢驗葡萄糖時有此物生成。斐林溶液內含有硫酸銅(CuSO_4)、氫氧化鉀、及羅氏鹽⁴($\text{NaKC}_4\text{H}_4\text{O}_6 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$)。葡萄糖加入此溶液內，將混合物煮沸，即有氧化二銅成紅色沈澱析出。

銅之黑色氧化物，即一氧化銅(CuO)，可將銅熱於空氣而製得，加熱二氫氧化

¹ brass, ² bronze, ³ phosphor bronze, ⁴ Rochelle salt.

與、硝酸銅、或碳酸銅，亦可得之：



504. 硫酸銅，或膽礬¹ ($\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$)—— 澆水硫酸銅或膽石²，為銅之一切化合物中最重要之一種。形成藍色之大結晶。用於電鍍銅及電鑄術³中。硫酸銅與消石灰之混合物，即所謂波多混劑⁴，用作殺菌藥，以噴射果樹（第 305 圖），葡萄園及馬鈴薯葉。一切銅鹽類如服食大量均屬有毒。設投微量於含有綠色浮游生物之水中，即足殺死此種植物（藻類）。



第 305 圖 用波多混劑作殺菌劑噴射果樹

¹ blue vitriol. ² bluestone ³ electrotyping ⁴ Bordeaux mixture.

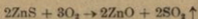
問題

1. 鋁在今日何以成爲較低廉之金屬？
2. 淨洗鋁何以不用鹼類？
3. 鋁之最大用途爲飛機及汽車工業。試解釋之。
4. 美國尼阿加拉¹何以設有如是許多電化工廠？
5. 試作鋁對於鹼酸之反應之方程式。
6. 如何可製成氫氣化鋁？試作方程式。
7. 試作氯化鋁水解之方程式。
8. 用作電導體之銅何以必須極純粹？
9. 試述精煉銅之電解方法。
10. 銅之電解精煉中，可收回何種有價值之金屬？
11. 鋁之市價，何以須視電之成本而定？
12. 碳與鋁，何者爲較有力之還元劑？解釋之。
13. 試舉三種鋁合金而各述其一種用途。
14. 硫酸鋁溶液對於石蕊質之反應者何？試釋其理。
15. 氫氧化鋁可溶解於鹽酸及氫氧化鈉溶液中。何故？試各作一方程式。
16. 試作明礬與消石灰之反應之方程式。
17. 試舉我國有大銅礦之地點。又舉產有自然銅之區域。
18. 下列諸名詞意義爲何：(a)自然銅；(b)銅錢；(c)泡銅；(d)電解銅？
19. 自硫化物礦石提煉銅，何以較爲繁難？
20. 某物質中含有一種銅化合物，將如何證知之？
21. 某種銅礦，其式爲 $\text{Cu}_2(\text{OH})_2(\text{CO}_3)_2$ 。試確定銅之百分率。
22. 試計算普通明礬中涵附水之百分率。
23. 試推算鑒鑒 1 仟克內水之重量。
24. 用鋁粉 54 克以製高熱炸劑，須混入氧化鐵粉若干克？
25. 由銅 32 克可以製成銅鹽重量若干？

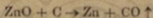
¹ Niagara

鋅

505. 冶金——鋅之冶金，理論上甚為簡單。其主要之礦石為氧化物，稱為赤鋅礦(ZnO)，及硫化物，稱為閃鋅礦¹(ZnS)。硫化物煨燒後，即生成氧化物：

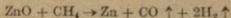


氧化物與細煤屑相混和，而置瓦器甌中加熱之，使還元成鋅：



此金屬沸騰於甚易到達之溫度(918°)，故可由蒸餾而與雜質相離析。將甌加熱至充分之熱，而令氣態之鋅通入冷瓦器或鐵製之受器內，即於其中凝成液體。熔融之金屬於是流入模型中而令其凝固。

較近由如赤鋅礦之鋅礦取鋅，凡在礦區附近有天然煤氣之供給者，均已採用新方法。煤氣中富有甲烷(CH₄)，可代還元時所用之煤。故如：



此反應發生時之溫度較舊法者為低，且連續不止。還元後之鋅，則如上述方法由蒸餾以提淨之。

此外另有一法，則鋅由硫酸鋅電解而產生。硫酸鋅由溶解

¹ zinc blende.

礦石於硫酸中而製成。

506. 性質及用途——鋅為藍白色之金屬。尋常由熔煉廠所得者，略具結晶形而脆。在約 100°C . 之溫度時，具展延性，可碾軋成薄葉。

鋅為許多合金之成分，如黃銅（銅及鋅）、德國銀（銅，鎳，鋅）、青銅（銅，錫，鋅）等皆是。金屬本身用途有限。可作除蓄電池以外一切電池之陰極。鋅皮鐵（俗稱白鐵或鉛皮）即為鐵上塗薄層之鋅。將鐵浸入熔融之鋅中，或用電鍍法以製之。

鋅之化合物

507. 氧化鋅及氫氧化鋅——鋅充分加熱後，能於空氣中着火，生成白色氧化物（ ZnO ）。將氫氧化物或碳酸鋅加熱，亦可製成同一之氧化物。氧化鋅用以製鋅軟膏；亦作製造油漆用之白色顏料（鋅白¹）。製造白色橡皮中，用為填料尤廣。加氫氧化鈉於鋅鹽中，即澱出氫氧化鋅（ $\text{Zn}(\text{OH})_2$ ）。氫氧化鋅亦如氫氧化鋁，於酸類或鹽基類中均可溶解。

508. 鋅鹽類——氯化鋅（ ZnCl_2 ）由鋅溶於鹽酸而得。蒸發之，即得白色固體，甚易吸收空氣中之水分（潮解性）。因此有時用作乾燥劑。氯化鋅之溶液，能溶解許多金屬之氧化物，故對於金屬銲接前之表面淨洗，頗為可貴。電桿及枕木等，用此物

浸過者，其抵抗腐朽及崩壞之作用更強。故氯化鋅在此方面用量殊巨。

硫酸鋅($ZnSO_4$)為又一種普通之鋅鹽。可溶於水而成透明之結晶($ZnSO_4 \cdot 7H_2O$)，稱為皓礬¹。

鉛

509. 由礦石取鉛——最普通之鉛礦為方鉛礦²，乃硫化物(PbS)。自礦石提取鉛，有二種方法：一即於倒焰爐中為之，一則包括用鼓風爐。今多用後法。

如此取得之鉛，含有許多雜質，致其質堅硬。欲得柔軟之鉛，須去除此雜質。將金屬置倒焰爐內，於低溫度熱之，即可。此時生成一種渣泥，含大部分之雜質，設法撇去之。其中之銀，用派克法³取除之。此當於次章述之。

510. 性質、用途、及合金——鉛為質軟色白之金屬，其新切面具有明亮之光澤。當為空氣所氧化，生粘牢之薄膜，可防護其內部。以其易於切割而彎曲，又以其邊緣易於熔融或銲接，故以製鉛管及電線之包皮。鉛亦可碾軋成薄葉，而用作桶箱，電解池等物之裏襯。其主要用途在製造鉛白油漆⁴及鉛蓄電箱⁵。

¹ white vitriol ² galena. ³ Parkes process. ⁴ white lead paint

⁵ lead storage battery

鉛為一種低熔點之金屬，故為許多低熔合金之成分，如鉛字金¹（鉛，錫，銻；舊稱活字金）、錫藥²（鉛及錫，亦稱鑊）、及鉛彈（含有砷或銻）。

鉛之化合物

鉛之普通化合物中，鉛元素均為二價，而生 Pb^{++} 離子。鉛亦生少數四價之化合物；惟無大重要。

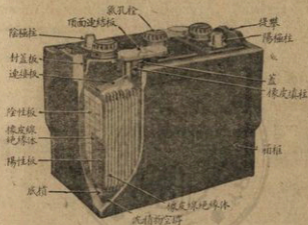
511. 鉛之氧化物——密陀僧³ (PbO)，為鉛之一種黃色氧化物，由鉛熱於空氣中而製得。製造油漆、假漆、及其他鉛化合物時，用途甚廣。密陀僧與甘油之混合物，能結成極硬之質，為實驗室內有價值之膠合劑。

另一鉛氧化物，由金屬鉛或密陀僧於空氣中加熱至適當之溫度（約 $400^{\circ}C.$ ）而成。為一種紅色之物質，即所謂鉛丹⁴ (Pb_3O_4)。作為顏料，加入油漆中。亦為亞麻仁油等催乾劑之一。製自鉛丹之油漆，甚多用於鐵工，以其遮蓋力既完善，而價又低廉也。

二氧化鉛 (PbO_2) 為棕色之粉末，由硝酸處理鉛丹而成。為一種強氧化劑，而用以製鉛蓄電箱。

¹ type metal. ² solder. ³ litharge. ⁴ red lead or minium.

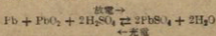
512. 鉛蓄電箱——蓄電箱今日已成為汽車上點燈及發動設備之要件。又為電力站蓄電設備之重要部分。蓄電箱非儲蓄電力，以備他日取用之器具，實乃用電能以產生化學反應之設備耳。當此化學反應反向進行，其電池即發出電池。是其充電時，電能即變成化學能，迨其放電時，又可回復成電能也。



第 306 圖 汽車蓄電箱，其前面部示鉛板

尋常之汽車蓄電箱(第 306 圖)，或為三池(6 伏特)或為六池(12 伏特)。每一池中有若干鉛板浸於稀硫酸中。鉛板之一組，稱為陰性板(-)，為灰色而含錫與錒之純鉛。其另一組鉛板，稱為陽性板(+)，為深棕色而覆有二氧化鉛(PbO₂)一層。一池內所有陰性板均互相連結，陽性者亦然。二組交相夾置，其間介以多孔之絕緣體。每池中陰性板往往較陽性板多一枚。

充電及放電時所起之可逆反應如下。



放電時，兩板入於同一情況(PbSO₄)，而酸因硫酸之耗用更成稀淡。實際上電池從不令其完全放電。充電時將陽電極(+)連於直流發電機之陽極，鉛板即恢復原來情況，而酸又成較濃矣。

513. 電池——前已見 (§160) 鋅溶於酸中，即有陽電荷自氫離子上遷至鋅原子上：

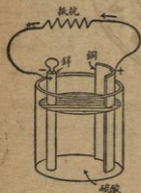
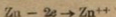


設將純鋅一條及純銅一條，置盛稀硫酸之燒杯內，即成一極簡單之電池。應知純鋅對於稀酸之作用極快。故鋅與酸之間，僅可見極輕微之作用，於銅則絕無作用。然設將此二金屬條以銅絲連結之(第 307 圖)，則當見銅上起無數之氣泡(氫)。如任作用繼續進行若干時，即見鋅條顯然耗損，而溶液內含有鋅離子。銅則不變，惟自其上釋出多量之氫。若以感電極敏之電表(安計)連結於二金屬條之間，則見有電流自銅(陽極)經過銅絲而流至鋅(陰極)。電解質之離子載運電池內之電，自鋅至銅。是即利用鋅與酸之化學作用，以發生電流也。電池者，乃將化學能直接變成電能之一種設備也。

取代順序 (§459) 內，任何二種金屬，置之適宜之電解質內，

即構成一電池，其在順序內較高之金屬為陰極，較低者為陽極。順序內任何二金屬相距愈遠，則當用於一電池內時，所生之電壓亦愈大。故此取代順序，有時亦稱為電動力順序¹。

514. 電池內之電子——當上述電池中之鋅生成鋅離子時，每一鋅原子失去二個電子：



第 307 圖 簡單電池

¹ electromotive series.

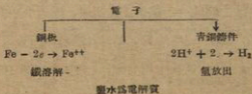
此等電子自鋅經過銅絲而流至銅條上。即於其處供給氫離子變成氫原子及分子所需之電子：



如是，構成一完全之電道，電子即可經此電道而於溶液之他方與氫離子相遇，因使鋅之溶入溶液中，即較速於其所反逆之作用。吾人須常切記電流（此名為電工程上所慣用）之流向，適與電子流之流向相反。

515. 金屬之腐蝕——曩見(§46)氫氣發生器中，如加入硫酸銅，則酸之作用於鋅大速。此其理由，頗足玩味，即為少許之銅附着於鋅上，而構成無數之局部小電池也。不純粹之鋅及鐵溶解於酸中甚速，而絕對純粹之金屬則極緩，亦此理也。

故可謂金屬器物與水或濕地相接觸而起腐蝕，亦大致係電化學作用。當二種不同之金屬，於有水存在時，互相接觸，即成一電池，而較活潑之金屬起腐蝕。例如船艦之鋼板，凡與數種青銅鑄件（銅與錫之混合物）相接觸之處，鋼幾常起特殊之腐蝕，蓋鐵於取代順序內，位於銅之上也：



凡金屬建築物等，如與水或潮濕之地土相接觸，多有同樣情形之電化學腐蝕作用發生。例如一塊之鐵或鋼，即單獨放置，亦每作同樣之腐蝕，蓋其表面上，金屬與較不活潑之雜質間，構成無數微小之電池也。在電化學電池內，溶解之作用甚速；然用純水，則作用甚緩，以此時僅存少許之氫離子也。鹽類及氧之存在，足以增進腐蝕之速率。鹽類之作用，在增加導電性（有時因加水分解而增加酸性）。氧之作用，似係與較不活潑之金屬上所釋出之初生氫相反應，因而催進電池之作用。

舍電化學腐蝕外，亦當計及空氣中氧之作用。此項作用直接使生成氧化物，設氧化物之色與金屬不同者，即稱此金屬起‘鏽化’¹。此項作用在鋅及鋁，不易見之，以其氧化物色白如各該金屬。惟在鐵及濕空氣中之銅，則至為明顯。鋁（\$490）在空氣中立即起薄層之氧化皮，可防護再起氧化。錫、鉛、銅於尋常空氣中鏽化甚緩，惟當空氣中存有過量之水分或酸霧時，則作用特速。錫能常保明亮之外觀，殆較任何其他白色之普通金屬均佳，幾不受帶濕氧所作用。

516. 鐵之腐蝕——試將上文所述，應用於一重大之工業問題；即鐵之腐蝕。絕對純粹之鐵，遇稀酸，作用甚緩，故其受大氣之侵蝕亦絕慢。惟其中設有雜質，如常有之例，即易構成微

¹ tarnish.

小之電池，使鐵之溶解大速。實言之，不純之金屬，其腐蝕作用每較極純粹者為速。防止鐵之腐蝕，有三種通用方法。

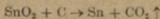
第一法祇以數種阻礙腐蝕之油漆塗於鐵上，可牢黏不脫，而儘量隔絕空氣、二氧化碳、及水。同法，塗以數種可溶性矽酸鹽之薄層，以代油漆。各種品類之環磚器即如是製之。

第二法即於鐵上塗若鋅（鋅皮鐵）等於取代順序內位於鐵以上之金屬。鹽潤之，較活潑之金屬，反能防護鐵之起腐蝕，寧非奇事。實則鋅既較鐵活潑，則行溶解，而自溶液中釋出氫於鐵面上，故鐵不受侵蝕也。凡有鋅之塗層留存時，則當代鐵而溶解。鐵即因是而受保護矣。

第三法則以較不活潑之金屬若錫（馬口鐵）等塗於鐵面。此時即恃錫之不活潑性，全然阻止腐蝕。凡錫層完美無缺時，則其防護甚妥當也。惟設一旦因錫耗損而發生腐蝕作用，則鐵及錫均與微酸性之溶液相接觸，極惡劣之情況不旋踵而至矣。鐵既較錫為活潑，故行溶解，氫則附於錫面，錫不起變化。故馬口鐵一旦起始腐蝕，其破壞較純鐵猶速。

錫

517. 冶金——氧化錫（ SnO_2 ）為惟一重要之錫礦。錫即由此氧化物與碳於倒焰爐內共熱而產生：



將集於爐底之熔錫取出而鑄成錫塊。其後將錫塊再緩熱而熔融之，使純粹之金屬離雜質而流出。

518. 錫之用途——錫為白色之金屬，柔軟而有展性。純錫即尋常之所謂錫錠¹。錫對於尋常大氣之侵蝕，抵抗力極大，

¹ block tin.

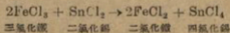
因此多用作他種金屬之防護層。對於食物內之酸類亦有高強之抵抗力。尋常之洋鐵皮¹（馬口鐵），即為鐵皮或鋼皮，浸入熔錫中，塗得薄層之金屬錫者也。此項物料常誤單稱為“錫”。

例如，“錫罐”即由此製成。事實上，由礦石所採得之錫，大部分以供製洋鐵皮之用。

錫紙為錘擊或碾軋成薄葉之錫。然多數錫紙，常含有多量之鉛。錫用以製許多合金，已見前述。

錫之化合物

519. 錫之兩種鹽類——錫成兩組之化合物：亞錫鹽，其中錫為二價，及錫鹽，其中錫為四價。亞錫化合物，具有變成錫化合物之極明確之傾向，故為強還元劑。例如如三氯化鐵即可為二氯化錫所還元：



第三十三章 提要

鋁成氧化物及矽酸鹽產出極廣。其金屬由溶於熔融冰晶石中之氧化物電解而製得。

鋁金屬不為潮濕或空氣所侵蝕，以其蒙有薄層之氧化物也。

¹ Tinware.

能溶於鹽酸及鹼類溶液中。

高熱熔劑為氧化鐵與金屬鋁之混合物。當其燃燒，在極高之溫度時產生金屬鐵。高熱熔劑用於煨接中。

氧化鋁（礬石）用作磨礮料，亦以製人造寶石。

氫氧化鋁作用如酸亦如鹽基。遇酸類生成鹽類，遇鹽基類生鋁酸鹽。某數種重鹽含兩種金屬及一酸根者稱為明礬類。

黏土大致即為矽酸鋁。可焙燒成堅硬多孔之體質。用適當之方法，可以施塗釉層以製瓷器。

銅成自然銅、氧化物、鹽基性碳酸鹽、及硫化物等產出。氧化物及碳酸鹽，可用煤還元之，硫化物則處置較難，且手續繁複。

電解銅由電解而製成，電解時其陽極為不純之銅板，電解質為硫酸銅溶液，而純銅則結着於陰極上。

銅之用途——導電體、屋頂、船底蓋板，又為許多合金之成分，如黃銅、青銅等。

硫酸銅為最重要之銅化合物。用作殺蟲藥，又用於電鍍，及數種電池中。以斐林溶液檢驗葡萄糖時，生成氧化二銅。

鋅由氧化物為碳所還元而蒸餾取得。為黃銅及青銅之成分。用於電池，亦以塗鐵（鋅皮鐵）。

氧化鋅用以製鋅軟膏及油漆中之顏料。氫氧化鋅遇強酸，呈鹽基之作用，遇強鹽基，則作用如酸類。氧化鋅用於銲接前

淨洗金屬，又為木材防腐劑。

鉛大致成硫化物而產出。其礦石先行煨燒，然後於鼓風爐中還元之。用以製管件、電線之包皮，又用於合金中，如鉛字金、鉛藥、及槍彈等。

鉛能成數種之氧化物：密陀僧、鉛丹、二氧化鉛。前二者用於油漆中，後者用於蓄電箱中。

鋅皮鐵腐蝕時較活潑之金屬鋅起溶解；在馬口鐵則鐵起溶解。錫之防護鐵，僅於鐵面塗蓋完密時為有效。

錫由氧化物為碳所還元而得。不為大氣所腐蝕，故用以塗鐵。

錫能成兩組之化合物：亞錫（二價）及錫（四價）。二氯化錫（即氯化亞錫）由鹽酸作用於錫而製成。用作還元劑。

問 題

1. 試將方程式以解釋鉛鎔金中所包括之反應。
2. 氯化鋅溶液對於錫匠有何用途？
3. 油漆中用鋅白優於鉛白者何在？
4. 試舉鉛之三種氧化物之名及式。
5. 試舉鉛之二種用途，並述此項用途所憑依之性質。
6. 鉛蓄電池充電時之化學變化，其方程式為何？
7. 鉛蓄電池放電時，其中電解質之密度有何變化？
8. 何謂鋅皮鐵？
9. 與蘇打水噴器相連之管，何以一般用錫製之？

10. 何謂(a)波多混劑;(b)黃銅;(c)鎂鋅齊;(d)硬鋅;(e)鉛丹?

11. 防鐵腐蝕有何三種方法?

12. 如何可以檢驗鉛?

13. 用馬口鐵蓋屋頂有何弊點?

14. (a)如何可檢認鉛? (b)如何可檢驗水樣內之鉛?

12. 以鉛製水管,優點何在? 弊點何在?

16. 蓄電池放電時,鉛板間起何變化? 充電時起何變化?

17. 試藉電子說解釋電池內之化學作用。

18. 試就鐵之銹化與鋅之“銹化”比較之。

19. 二氧化錫($\text{SnCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$)遇石蕊試紙呈酸性反應。試作可能之解釋。

20. 試就金屬取代順序所習得之事實,論其大要而述之。

21. 80%純粹之閃鋅礦(ZnS)一噸,加以煅燒而後還元之,可得鋅重若干?

22. 還元一噸之氧化錫需焦煤(碳)若干?

23. 將乾氫氣流通過一氧化鉛(PbO)6.60 克上,至完全還元成金屬。當得金屬重若干?

24. 含鋅 22.7%,硫 11.1%,氧 22.3%,水 43.9%之化合物,其最簡單之式爲若何?

25. 某實驗示鋅 0.375 克溶解於鹽酸中,在 15°C . 及 780 毫米壓力時釋出生 135 立方釐米。試推算鋅之當量。此與原子量之關係爲若何?

第三十一章至第三十三章複習問題

1. 有何三種工業之發展係由於近年汽車之需要所促成?

2. 試作下列諸名詞之定義,並舉例釋之:(a)礦石;(b)脈石;(c)熔劑;(d)助熔劑;(e)還元劑。

3. 電動力順序內之金屬,何者爲古代已知?

4. 在鐵冶金中,每將礦石運至煤區,而不將煤運至礦區。何故?

5. 試討論最近於實用合金內使用鎂及鋁等輕金屬之傾向。

6. 試作方程式以例解 (a) 製取金屬之可溶性鹽類之四種不同方法; (b) 製取其不可溶性鹽類之一法。

7. 試區別某一工業方法之主產品及副產品。

8. 試就鋅、鋁、及錫之銹化與鐵之銹化比較之。此與此項金屬之用途上關係若何?

9. 試擬法製造純粹之下列各物之方法: (a) 硫酸鉛; (b) 乾燥一氧化二氮; (c) 氯化鋇結晶。

10. 美國有人估計, 因鐵之銹化及各金屬之腐蝕, 致全國每年損失達一千萬美金以上。試解釋之。如何可以使此損失減少?

11. (a) 試略述產生金屬鋁之工業方法。 (b) 鋁於空氣中能保持其光亮之外觀, 試解釋之。 (c) 如何可用鋁以自他種金屬之氧化物中產生該金屬?

12. 鐵與鋁何者較難自其礦石取得? 查檢此二金屬發現之時日, 並察此項時日與上問之答案間有何關係否。

13. 鐵 56 克與氯 71 克相化合。鐵 56 克亦與氯 106.5 克相化合。此事例解化學上何種基本定律? 試述該定律。

14. 試作在下列情形時所起反應之離子方程式: (a) 硝酸銀溶液加入氯化鉍溶液; (b) 氫氧化鈣為硝酸所中和; (c) 氫氧化銨加入三氯化鐵溶液; (d) 鋁浸入硫酸銅溶液。

15. 火爐均用石墨塗刷; 金屬器具用油漆; 錫罐則由鍍錫之鐵皮製之。試討論各該防護方法之效能。

16. 銅在電動力順序中位於氫下, 然與硝酸反應迅疾。試解釋之。

17. 試將氧化鋁與二氧化碳就物理性及化學性以比較之。設二者共熱至極高之溫度, 當起何現象?

18. 石灰之熔點與由石灰與二氧化碳結合而生成之碳酸鈣之熔點比較若何? 此事實冶金作業上何處或為特別有用? 且如何應用之?

19. 試述在下列各設備內電流之功效係電熱的 (加熱), 抑電解的 (抑二者兼具): (a) 石墨爐; (b) 製金屬鋁之電池; (c) 製氫氧化鈉之電池; (d) 磷爐; (e) 鋁爐; (f) 鋼爐; (g) 金剛砂爐。

20. 試作下列諸反應之方程式, 完全用式: (a) 鐵 + 硫 (加熱) \rightarrow ; (b) 一氧化氮 (加熱) \rightarrow ; (c) 氯酸鉀 (加熱) \rightarrow ; (d) 鋁 + 三氧化二鐵 (加熱) \rightarrow ; (e)

錳十一氧化錳(加熱)→。各例中明白指出其電子之遷移,並述(a)何者被氧化及(b)何者為還元劑。



第三十四章

較不普通之金屬及其用途¹

汞——一氯化汞及二氯化汞。

銀之冶金術——硝酸銀——鹵化銀——照相術。

金——產地及提煉——性質——用途。鉑——性質——用途。錳——二氧化錳——高錳酸鹽。銻——氧化物及氫氧化物——錳酸鹽及重錳酸鹽。鎢、鉬、鈳。金屬之分族。

吾人已習六種較重要之金屬及其化合物若干種。本章將討論汞，乃在尋常情況下惟一為液體之金屬，以及三種雖屬習知卻較稀少之金屬——銀、金、及鉑。其後當略論數種不甚普通卻有一種或多種重要化合物或重要用途之金屬。

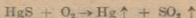
汞

520. 產地及冶金——此一獨特金屬之主要礦石為硫化物(HgS)，稱為辰砂²。其著名礦地在意大利西班牙及美國之加利福尼亞及塔克薩斯。

汞乃揮發性之液體而不易氧化，故其金屬甚易取得。將碾碎之礦石與少量之炭相混，而於空氣流內煨燒之。硫即燃燒成

¹ 第三十四，三十五及三十六章如學程短促，不妨刪略。 ² cinnabar

爲二氧化硫，汞則氣化而凝結之：



所得金屬，再行蒸餾以提淨之，裝於鐵瓶內發售，每瓶約容75磅。

521. 性質及用途 —— 汞卽爲吾人熟知之銀白色之水銀。乃一種液體，重於水 13.6 倍。

將汞注入玻璃杯，而置鐵球於其中，鐵（比重 7.9）卽上浮。

汞凝固點約 -39°C ，沸點 357°C 。與一切金屬幾均能成爲合金（稱爲汞齊¹）。鐵與鉑爲例外。

與水比較，汞之沸點甚高，故有用於原動力廠之鍋爐中以代水。有裝設一組鍋爐，需汞達 250,000 磅之多。惟以每磅美金 \$1.60 計，則其蒸氣固屬水蒸汽之極貴昂之代用物矣。

汞蒸氣熱時爲電之良導體。所謂哥白希維特燈² 乃藉熱汞蒸氣導電流之弧燈。此燈效力極強，惟缺乏紅色光波。所謂太陽燈³（第 308 圖）者，乃一種玻璃燈泡，其中有在兩鎢極端間之電弧並少許汞蒸氣以得紫外或極短之光波。

汞之比重既大，故用以充盛氣壓



第 308 圖 “太陽燈” 泡

¹ amalgam. ² cooper-Hewitt lamp. ³ sun lamp.

計內，又以其膨脹均勻，故用以裝溫度計內。供此項用途者，須除淨他種金屬。在取代順序內居於其上之金屬，可由與稀硝酸共搖盪以除去之。

汞之化合物

522. 一氯化汞，或甘汞¹ (HgCl)——此為三種不可溶性氯化物之一，故可由加一種可溶性氯化物於硝酸亞汞溶液中而撥出：



為白色固體，常用於醫藥中，以刺激產生分泌物之器官。

523. 二氯化汞，或昇汞² (HgCl_2)——二氯化汞乃劇烈之毒物。為白色固體，可溶於水，工業上由食鹽與硫酸汞之混合物共熱而製成。硫酸鹽由濃硫酸作用於汞以製之。³ 二氯化汞極稀之溶液用作外科用具之消毒劑。

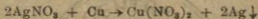
銀

524. 自礫石提銀——銀極大部分係藉派克法經鉛中脫銀³以得之，因多數銅及鉛之礫石中，均附帶有少量之硫化銀也。將熔融之鉛，以少量鋅處理之，從而成鋅與銀之合金，浮昇液面，可撇取之。此合金中或亦含有金。於蒸餾瓶中加熱之，鋅乃

¹ calomel. ² corrosive sublimate. ³ desilverization of lead.

揮發性之金屬，可蒸餾出。餘滓內含有鉛、銀、及金，置淺皿中而入敞爐內熱之。鉛即氧化成氧化物，熔融而流去，結果餘剩熔融顆粒之銀及金。

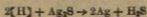
將此顆粒溶於熱濃硝酸中，即可使銀與金相分離。銀入於溶液中，成硝酸銀，而金則不起變化。懸銅板於此溶液中，可使析出金屬銀：



此時金屬之銅則入於溶液中，取代銀之地位。

525. 性質及用途——銀為熱及電已知之最良導體，其展延性次於金。氧對之無作用，惟銀露於空氣中，因生成硫化物膜層而起銹化。主要用以鑄貨幣、鑲珠寶、作飾品、並食具電鍍等。鑄貨幣時，與約10%之銅作成合金，使其較能抗耐通用時之耗損也。英國銀幣含銀92.5%。此種合金，即所謂英幣銀¹，常用作真銀食具。

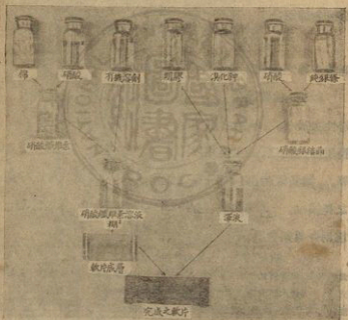
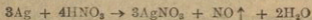
526. 銀之淨洗——銀器每因生一層黑色之硫化銀 (§ 187) 而起銹化。此種銹痕，尋常可用細磨粉擦去之。新法則以銀器置盛有碳酸鈉溶液之容器中煮沸。與銀及溶液相接觸之金屬鋁，即成爲一電池之陰極。銀作爲陽極。鋁於陰極處起溶解，而陽極處則生出氫。氫還元硫化銀成金屬銀。如是，所有硫化銀，即漸漸變成金屬銀矣。其方程式爲：



¹sterling silver.

銀之化合物

527. 硝酸銀 (AgNO_3)——溶解銀於硝酸而蒸發其溶液，即易製得此化合物：



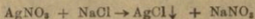
第 309 圖 製照相軟片所用之原料

此物易熔融而不起分解，可製成棒狀（苛性銀筆²）。外科上

¹ "Dope" ² lunar caustic.

有時用以蝕消肉疣。又爲他種銀化合物之主要來源。

528. 鹵化銀——每年約有銀 150 噸，用以製鹵化銀，以供照相術(第 309 圖)。前已述將可溶性氯化物加入銀鹽之溶液，即生成白色凝乳狀沈澱，即氯化銀(AgCl)：



同樣可以製得溴化銀(AgBr)及碘化銀(AgI)。此等銀之鹵素鹽，因其感光性，均見著稱。白色之氯化銀露日光下，即變成紫色。

529. 照相化學——照相之成就，當分爲二步述之：第一步底片之製成，第二步像片之印成。

吾人購得之玻璃乾片或軟片上，係塗有明膠及沈澱溴化銀(有時並有少許碘化銀)。將如此製成之乾片，裝入照相機，使就物像露光，物像由對於攝影物體適度校正焦點之透鏡而成。如此時取觀乾片，似未嘗有何可見之效應產生。設進而進行第二步，即所謂顯像¹，則可辨知露光之乾片上，恰按照各部受光強弱之比例，而開始起還元作用。

顯像時，即將露光乾片置顯像劑溶液中，此溶液含有一種還元劑，如焦性沒食子酸或對苯二酚²。顯像劑於乾片感光愈強之部分，作用愈速。還元銀成黑色膜層黏着於乾片上。如是，乾片即成爲凡物體最明亮之部分，片上最黑暗，反之則反是；故此底片稱爲反像³或陰片(第 310 圖)。其不起變化之溴化銀於是由置入硫代硫酸鈉(大蘇打⁴)之溶液中而洗除之。此之謂底片之定像⁵。最後洗滌乾燥之。上述全部手續，均須於暗室內或不透光之箱櫃內行之，尤須小心核計時間。

印像時，用感光紙，紙上塗有與照相乾片或軟片上極相類似之化合物。將底

¹ developing. ² pyrogalllic acid. ³ hydroquinone. ⁴ negative.
⁵ hypo. ⁶ fixing ⁷ printing.

片覆於紙上，而令紙透光，務使光能透過底片。如是，明亮及黑暗之部分，又反其道而行，遂復得正像¹（第310圖B）。印像之顯像及定像與乾片同。印像可以調色，浸於金或鉑之鹽類之溶液中即得。此時銀溶入溶液中，取代此等金屬，而金或鉑則取銀之地位而附著於紙上。金令照相呈紅棕色，鉑則令呈鋼灰色。



第310圖 巴故愛利烏特²肖像。A，反像；B，正像

問題

1. 汞之提煉及提淨，利用其何種性質？
2. 北極探險人用之溫度計，何以不用汞？
3. 試說明汞之二種氯化物如何可作倍比定律之例證。
4. 取二氯化汞葉片時，應加何種特別注意？
5. 含有雜質錫之汞，如何可提淨之？
6. 銀起鹵化時，生成何種化合物？
7. 顯像劑之用於照相上，其功效為何？
8. 底片何以須在暗室內僅映攝之紅光下顯像？
9. 大蘇打於照相上之功用何在？

¹positive. ²Charles W. Elliot.

10. 照相像片之調色，目的何在？
- . . .
11. 甘汞及昇汞均為白色固體。如何可以區別之？
12. 銀之有用於貨幣、飾品及食具，利用其何種性質？
13. 銀之鎔化何以於城市空氣內較速？
14. 銀匙用於蛋類何以轉黑？
15. 英幣銀之組成及性質與純銀之差殊若何？
16. 如何可以證明英幣銀中含有銀並銅？
17. 銀、鉛、及汞在定性分析上成爲一族。解釋之。
18. 銀之淨洗，可將銀置於碳酸鈣溶液中煮沸，而碳酸鈣溶液則盛於放鉛板一塊之皿中，或盛於鋁器中。試寫電子方程式以解釋此項淨洗作用。
19. 試解釋照相化學，自乾片或軟片之露光至印像之調色。
20. 印像可用銅鹽調色否？

金

§30. 採礦及提煉——金幾盡成遊離狀態而產出，常散雜於石英或砂中。提煉之法，即令其與大量之夾雜物相分離也。有時祇須利用金之遠重於夾雜之他種礦物一點即可。其產於沖積層者，可置淺盆淘洗砂礫，使較輕之砂，被水沖去，而沈重之金屬則降於盆底，可集取之。¹正式之砂金採集¹，則將礦石於水腕內沿長槽沖下。金沈於槽底，爲釘於槽底之木條（楔）所擋住。又有一種採礦法，則將礦石置碎石機²中碾碎，而令細碎之礦石通過塗有汞之銅板上。汞易溶解金，生成汞齊。自銅板上剝下汞齊，而使汞蒸餾出，與金分離。更有一法稱爲氰化法³

¹ placer mining. ² stamping mill. ³ cyanide process.

用以提取留於尾渣¹或廢渣中之金。金屬金有空氣存在時，可溶於氰化鈉(NaCN)溶液中，而生成一種化合物，即亞金氰化鈉(NaAu(CN)₂)。此溶液內之金，可為鋅所取代，或由電解而析出。

531 性質及用途——金為極重之黃色金屬(密度19.3克/立方釐米)。為金屬中最富展延性者，又為電之良導體。熔點約1100°C。質甚軟，故每與銅製成合金，以鑄金幣及其他金器。純粹之金，稱為足赤，又稱為24開²，用作飾品之金常為18開。

金為極不活潑之金屬，不為濕氣、氧、或普通之酸類所侵蝕。能直接與鹵素相化合，故可溶於王水(鹽酸與硝酸之混合物)。三氯化金(AuCl₃)可由金與氯相作用而製成。此物易溶於鹽酸中，生成氫金氯酸(HAuCl₄)，金溶於王水中亦得此物質。此酸能起離解，生H⁺及AuCl₄⁻之離子。

金之主要用途，迄今為貨幣及匯兌之標準，世界各國幾均採用之。金可錘成薄葉(金箔)，薄至僅 $\frac{1}{250000}$ 英寸之厚，用以包飾。氫金氯酸之鉀鹽(KAuCl₄)用於照相調色。於鈉及金之複氰化物槽浴中，用金為陽極，可令電鍍於銀或其他種金屬上。

¹ tailing ² carat.

鉑

鉑俗稱白金，成遊離狀態而存於沖積砂中，以俄國烏拉嶽¹下之溪流為最著。鉑常與銀及鈦二種金屬混雜產出，其分離手續至為繁複。

532. 性質——鉑為帶白色之重金屬，易展延。熔點頗高(1800°C.)，惟於本生焰內不能熔融。其所能受侵蝕之藥劑甚少，然可溶於王水中，生成氫鉑氯酸(H_2PtCl_6)，如金然。

氫鉑氯酸之銨鹽燃燒後，即餘留多孔質之鉑，是為鉑海棉²。設將石棉浸於氫鉑氯酸中而加熱之，其表面即佈有此項海棉狀物。如是所成之物，稱為鉑石棉³，有用於數項工業上，蓋鉑海棉及鉑石棉均為氣體反應上極強有力之觸媒。鉑黑粉⁴者，乃以一種還元劑作用於鉑鹽溶液而製成之鉑粉也。鉑黑粉亦為一種良好之觸媒，常用其乾燥者，或其懸溶於一種液體內者。

533. 用途——鉑之熔點既甚高，且大多數化學藥品均不能侵蝕之，故為實驗室內之有用物料。作成絲或坩堝(第 311 圖)而用之。其膨脹係數與玻璃同，故昔時凡需熔嵌金屬絲於玻璃器件中時，向即以此物為之。如用銅絲，則玻璃必易炸裂，蓋

¹ Ural Mountains. ² platinum sponge. ³ platinized asbestos

⁴ platinum black.

冷卻時銅與玻璃收縮率不同也。鉑之此一用途，今已放棄而用充白金(\$475)代之。鉑雖熱時亦不為空氣所氧化，故又曾用於電具中作接觸端。惟今為鎢所取代，蓋後者質既堅硬而價又低廉也。鉑有用以製戒指及其他飾品。今日(193;)其市價幾同於金。



第 311 圖 實驗室用之鉑坩堝、圓盤、皿、及鉢

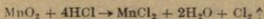
錳

錳之特點，在其能生成許多之氧化物。其意即錳能生成原子價各各不同之多種化合物。有數種內，錳之作用若一金屬，而生成陽離子，又有數種內，則成為陰離子之一成分。其化合物既不勝多，自非本書所能備述。

亞錳鹽中錳元素為二價，均作粉紅色。略與亞鐵鹽相當。錳之其他化合物，以含有氧者為重要。

534. 二氧化錳——此物質遊離產於自然界中，即所謂軟

錳礦¹(MnO_2)。爲一種強氧化劑。前自鹽酸製氯曾用之：



當見在此反應內，錳之原子價自 4 變而爲 2。二氧化錳亦用於製造乾電池。在黑色油漆製造上用作氧化劑。

金屬錳及其與鐵之合金（鐵錳齊²），可由軟錳礦爲鋁還元而製成之（哥氏法）。錳於製造特種鋼亦有若干用途。

535. 高錳酸鹽——二氧化錳與氫氧化鉀及一種氧化劑（如硝酸鉀）共熱時，即得綠色之熔質。用水抽取，可得錳酸鉀(K_2MnO_4)之溶液。將綠色溶液用水沖淡，即變成紫紅色，而澱出二氧化錳。蒸發紫紅色液，可得高錳酸鉀($KMnO_4$)之針形結晶。此鹽溶解時，生 K^+ 及 MnO_4^- 之離子。爲一種極強之氧化劑，易放出氧以給與他物質，而生成二氧化錳或一種亞錳鹽。高錳酸鉀於實驗室內用作強烈之氧化劑，於醫藥上作爲消毒劑及防腐劑。

鉻

鉻爲居週期表第 VI 團，而位於一長週期之中央之金屬。亦能生有多種不同原子價之鹽類，如錳然。其原子價較高者，成爲氧化酸之陰離子之一成分。

¹pyrolusite. ²ferro-manganese.

536. 氧化物及氫氧化物——鉻有兩種重要之氧化物：綠色三氧化二鉻 (Cr_2O_3)，及紅色鉻酸酐 (CrO_3) 亦稱鉻酐。前者為一鹽基即三氫氧化鉻 ($\text{Cr}(\text{OH})_3$) 之酐。由此鹽基，可製成各種之鉻鹽，其中以硫酸鹽 ($\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$) 為重要。三氫氧化鉻 ($\text{Cr}(\text{OH})_3$) 可由硫酸鹽起沈澱而製成，於染色上用作媒染劑 (§544)。

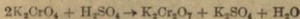
金屬鉻可自天產之三氧化二鉻用鋁還元 (哥氏法) 而取得。鉻用於製造特種鋼，如鉻鋼。

537. 鍍鉻——化學家能由電解以鍍着金屬鉻，已歷多年。然於尋求製成厚層鍍着而可堅牢黏附之適當情況一問題，直至最近始得解決。欲鍍之物件，先鍍以銅，然後鍍以鎳。俟結果所得之表面經適當配備後，即以之置鉻酸溶液中作為陰極。陽極為鐵板或鉛板。溶液中亦須存有若干硫酸根離子。鍍鉻之面，如吾人於汽車另件及鉛管裝置等所習知者，均極光亮，不易鏽化或起痕。

538. 鉻酸鹽及重鉻酸鹽——鉻酸酐 (CrO_3) 易溶於水，而成鉻酸 (H_2CrO_4)。此酸之鹽類，稱為鉻酸鹽。鉻酸鉀 (K_2CrO_4) 為黃色結晶形固體，可溶於水。鉻酸鉛為不可溶性固體，乃一種黃色顏料，前已見之。

重鉻酸鉀學名一縮二鉻酸鉀 ($\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$)，由鉻酸鉀之溶液

於有硫酸存在時蒸發而生成：



重鉻酸鉀之異於鉻酸鉀，僅相差一分子之鉻酐 ($\text{K}_2\text{CrO}_4, \text{CrO}_3$)。用以鞣製皮革。鉻酸鹽及重鉻酸鹽於酸溶液中均為強氧化劑，當被還元成鉻鹽。二者於實驗室內均用作氧化劑，工業上亦有作此用者。重鉻酸鉀又用於鞣製淡色皮革方法中，以其有還元劑存在時，即於皮革間澱出三氫氧化鉻也。鉻酸酐於濃硫酸中之溶液，大致為鉻酸與硫酸之混合物。此物於實驗室內常用作清淨溶液，以其易於溶解油膩及其他物質也。

鎢 鉬 鈳

此三金屬，亦如錳及鉻，能生成多種不同原子價之許多化合物，且有呈酸性者，有呈鹽基性者。其主要用途，即以製特種鋼。純粹之金屬本身，甚鮮製之。其合金，所謂鐵齊，含鐵約 50% 者，均有重要之用途。此等金屬在鋼鐵工業上之地位，前已述之 (§475)。

533. 鎢——鎢成爲鎢錳鐵礦¹ (Fe, MnWO_4) 及重石² (CaWO_4) 而產於自然界，我國湘贛粵產量甚富。爲白色之金屬，用以製高速鋼 (第 812 圖) ² 熔點極高 (約 3000°C .)，故爲

¹ wolframite. ² scheelite.

電燈泡中燈絲之極佳原料。此金屬可拉成極細之絲，仍甚強固。



第 312 圖 用氧快炬於鋼銜
上銲接特種鋼合金

鎢絲燈所耗之電流，僅約及舊時炭絲燈之三分之一。鎢又以替代汽車振片上之電接觸端所用之鉑。

鎢與碳化合而生成碳化物，為結晶形物質，其堅硬幾與金剛石同。晚近有將此項結晶嵌入金屬鉗中而製成一種車牀工具。以商品名碳鎢齊¹著稱，用以在硬玻璃上刻線。

540. 分析上金屬之分族——前此已見 (§162) 種種之金屬生成不同之不可溶性化合物。例如銀、鉛、及亞汞鹽類，生成不可溶性之氯化物。依據某數種鹽類之不可溶性，已制成金屬定性分析²之體系。金屬可藉試劑而分族，某種試劑使某族中一切金屬之一種鹽類盡起沈澱。此種分族法，對於吾人分析含有任何一種或全部普通金屬之溶液，甚為便利，先將溶液之成分分為各族之後，即可施行較特殊而複雜之方法，以檢定該族中有

¹ carbonyl. ² qualitative analysis.

何特種金屬存在。

第三十四章 提要

汞祇須將硫化物煨燒即得。爲重沈之液體，用於氣壓計及溫度計內。

甘汞卽一氯化汞，用於醫藥中。昇汞卽二氯化汞，爲致命之毒物，其極稀之溶液，用作消毒劑。

銀大部由派克法鉛之脫銀而得。於大多數用途上與銅製成合金。

硝酸銀由溶解銀於硝酸中而製成。用以製他種銀化合物。鹵化銀均爲不可溶性化合物，具有感光性。

照相乾片塗有溴化銀，溴化銀露光後，可爲顯像劑所還元。其未還元之銀鹽，爲硫代硫酸鈉所溶解。印像成於塗有鹵化銀之紙上。

金遊離產出，由機械的分離法、混汞法、或氰化法，以自夾雜之岩石中取得。金爲重而軟之易展性金屬。常與銅製成合金，以增其耐耗力。於大多數藥劑中均不溶解，而可溶於王水中，生成氯金酸。

鉑產於自然界中與相類之金屬成爲合金。極重，熔點高，能與之作用之化學藥品甚少。可溶於王水，生成氯鉑酸。細粉

之鉑為氣體反應上良好之觸媒。

錳生成多組之化合物，其中原子價各各不同。二氧化錳(軟錳礦)產於自然界。高錳酸鹽為強氧化劑。

鉻生成二種氧化物： Cr_2O_3 為鹽基性， CrO_3 為酸性。前者與鉻鹽相當，後者與鉻酸相當。鉻酸鹽及重鉻酸鹽均為強氧化劑。

鍍鉻較善於鍍鎳，以其不起錯化，且極堅硬。

鎢、鉬、鈳之製成鐵齊者，均用於製造特種鋼。電燈絲用鎢製之。

金屬可以分族，即利用某數種化合物之不可溶性。此種由加以不同之試劑而分金屬成諸族之法，為定性分析體系之基礎。

問題

1. 試述白金礦中提煉金之三種方法。
2. 金之提煉中用汞，係利用其何種性質？
3. 化合低大用之一，即為用氰化鉍於金之提煉。如何使用之？
4. 二氧化錳之數種用途，係藉其何種性質？
5. 何種反應曾用二氧化錳為觸媒者？
6. 人類最早使用之金屬為金及銀。試述其故。
7. 何種金屬具有最大之密度？具有最高之熔點？
8. 鉑溶於王水中時，生成何種化合物？金溶於王水中時？
9. 試有一溶液含有硝酸銀、硝酸亞汞及硝酸鉍。如何可使銀與其他物質相分離？
10. 試舉二種熔點極低之金屬，又二種熔點極高之金屬。
11. 鎢因有何種性質，而適用於電燈絲？

12. 試舉下列各物之化學名及式：(a)甘汞；(b)苛性銀華；(c)軟錳礦；(d)硬砂；(e)昇汞。
13. 下列諸金屬何處見有較重要之礦藏（一種或多種）：(a)金；(b)汞；(c)鉍；(d)鈾？
14. 化學實驗室中通用之“清淨溶液”如何製成之？此液對於何種之物尤為合宜？
15. 何以近數年來彼特之為用漸增？
16. 試作關於(a)金及(b)金剛石所用之“開”之定義。
17. 金與黃銅如何區別之？
18. 試設計分離銀與金之方法二種。
19. 試設計一種化學方法以測定一金幣內或一金首飾內金之百分率。
20. 如何可自三氯化金中收回金？
21. 試作氫鉛氣酸為熱所分解之方程式。
22. 實驗室之坩堝，用鉍較用金為優之處何在？
23. 用鉍器時應加何種注意？
24. 取細鉍粉置氫氣之噴口，可令其燃燒。試解釋之。
25. 錳酸鹽類與高錳酸鹽類何者較為穩定？
26. 試作鹽酸為高錳酸鉀氧化之方程式。假定錳最後成為二氧化錳。
27. 我國輸出錳及鉍。須輸入何種金屬？
28. 二氧化硫之一種通用檢驗法（以與氯化氫等氣體相區別），即以之與高錳酸鉀之溶液共搖盪，或通過該溶液。如紫色消除，則該氣體為二氧化硫。試解釋之。
29. 錳酸鉀與重錳酸鉀間，其組成及性質之異點為何？
30. 高速鋼常含有鉍。試解釋之。何謂硬鉍質？何以此物可替代鉍鋼？
31. 含 HCl 20% 之鹽酸（比重 1.1）50 立方釐米，與過量之金屬錳起反應，可得氫若干立方釐米（標準情況）？
32. 自 100 磅之軟錳礦可製得高錳酸鉀 ($KMnO_4$) 若干磅？假定礦石中之錳全行用盡，而該礦石係含 85% 之二氧化錳 (MnO_2)。
33. 溶鉍 4.10 克於王水中，可得氫鉍氣酸 (H_2PtCl_6) 若干克？
34. 自 1 斤之克三氧化二錳 (Cr_2O_3) 用哥氏法以取得所有之鉻，需用去鉍粉

若干克？

35. 銅與銀之一種合金，重 3 克，溶於稀硝酸中，而加入過量之鹽酸。如是鐵樹之氯化銀重 2.2 克。試計算合金中銀及銅之百分率。

進 究 題 材

照相化學——照相乾片究如何造成？露光時起何變化？顯像槽內通用何種顯像劑？何故？定像、洗滌、乾燥時，應加何種注意？藍圖印像、銀印像、鉛印像、及炭印法之化學爲若何？(Louis Derr's *Photography for Students of Physics and Chemistry, Chemistry in Industry, Vol. 1*; 照相用品製造廠之特種小冊子，如柯達克之 *How to Make Good Pictures.*)

工業上之稀有元素——晚近學術進步，向所視爲僅具科學的意味之若干稀有金屬，今因明其所具之性質，使其一躍爲工業上極重要之物質。是此等物質之科學的研究，已有相當之報酬。何種稀有元素在工業上屬重要？各有何用途？(Slosson's *Creative Chemistry* and Duncan's *Chemistry of Commerce.*)

第三十五章

染料及漆料

顏色之關於其物理的及化學的方面。

染料——藍靛及茜素——媒染劑——澱色質——煤焦油產物。

漆料——水繪料——蟲膠漆及假漆——油漆——噴漆——顏料、鉛白、鉀顏料、及其他普通顏料。

顏色物質之化學，實用上及科學上俱見有重大之意味。人類自有嗜愛美麗顏色以來，適宜之染料¹及漆料²之尋求，即與時俱進。最初限於自然物質，——無機及有機——而應用此等顏色於陶器、織物、石器、木器上之技術，亦徐徐由嘗試及謬誤之方法而發展。數百年來，此項技術，固已多更張與改良。自吾人有解乎化合物之若干事項，對於舊時色質之製取及應用，宜有以謀較佳之方法矣。迨至最近五十年，因化學之長足進步，合成衆多之新染料及顏料³，幾盡取舊時色料之地位而代之。

541. 關於顏色物理學有趣味各點——由玻璃稜晶之實驗及迴折格子之實驗，知白光乃相當於光譜中不同顏色之不同波長⁴之光所組合而成。設有一種液體，其透過一種可目觀之光，

¹ dyes or dyestuffs. ² paints. ³ pigments. ⁴ wave lengths.

較易於其他各種，則於吾人眼簾呈顯有色。設白光投射於極平滑之物面，則可成一縷之光而反射出，如玻鏡即其例也。然於大多數之物面，均成分散反射¹（亂反射²）。按物面之物理的或化學的本性，或有一種或他種波長，大部為所吸收，而不起反射者。此時其物面即呈顯有色。如一切可目觀之光，均被吸收，物面即成黑色；設均作同等角度之反射，則物料為白色或灰色。是可知物面對於所反射散光³之量及光之波長，均容有變異。藉特種之分光器，可量計此項顏色之量。故漆料及染料之使用者，今亦知利用確切之科學術語，以標別其原料及成品矣。

542. 顯色化學——物質之可反射或透過有色之光，或則由於其物理的情況使然，或則由於分子（或離子）之固有的（化學的）本性而然。膠體液之色即所謂物理色⁴之一例；如紅寶石色玻璃⁵（膠體金）前已述之矣（§374）。許多澱色質⁶之藍色或綠色，亦由於膠體物而來，而蔚藍之天空，今已知其乃由於大氣中分澈之膠體物。設此種生種種顏色之膠體物，能設法集成一堆，則將見其與膠體液之色截然不同。

前已見（§304）週期表內長週期中段各元素，每具有有色之離子，而與無色元素生成有色之化合物。本章將見此項通則之

¹ diffuse reflection.² scattered reflection.³ diffuse light.⁴ physical colour.⁵ ruby glass.⁶ lakes.

許多例證。有機化學家查知碳原子與氮原子數種特殊之集結，使一種化合物呈顯顏色。而關於此方面之科學，今已發展至能預測向未製過之某一化合物之色度¹，頗為準切。如是則新有機色質（染料）之製得，已非復反覆嘗試之方法，實已按科學法則而直前邁進矣。

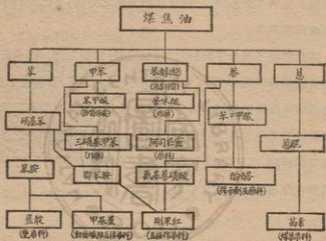
某數種原子及分子何以能吸收一種可目觀之光，而有許多則無此種選擇吸收作用²？此一科學問題之答案，當留待來日。最後或終可藉原子結構之電子說以解釋之。其間化學家與物理學家對於吾人已知者，隨時增加新得。故彼輩雖當顏色之基本原因猶屬神祕，而已能表述若干通則（如上文所述者），予吾人對於顏色化合物以豐富之知識。

染 料

施加顏色於織物，稱為染色³。染料者，即能直接或藉一種無色化合物即所謂媒染劑⁴，牢着於織物之有色物質也。今日所用之種種染料，均屬製自煤焦油之複雜有機物質（第313圖）。其式之複雜，非本書所能備論。其最重要而有意味之二種，為靛素⁵及藍靛⁶。數百年來，此二物質均取自植物。至十九世紀

¹ shade ² selective absorption ³ dy. ⁴ mordant ⁵ alizarine.

之下半葉，化學家發見其分子之結構，而經多次之實驗，設法自煤焦油中製取之。藍靛之結構，為德人拜耳¹（第 314 圖）所確立，拜耳在當時尤為最聞名之有機化學家。

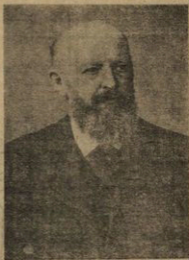


第 313 圖 自煤焦油所得一部分產物之圖解

543. 藍靛為深藍色之粉末，於一切溶劑中幾盡不可溶。然可還元成可溶性化合物。設將衣物浸以此項還元之藍靛，而後露於空氣中，則氧化而重生藍靛，令衣物染成極永久之藍色。此即應用染料之一種重要方法（囊染²）之例也（第 315 圖）。今日又製成許多顏色不同之新化合物，其染色之性質與藍靛極類者。此等囊染染料³多用於染棉。

¹ Adolf von Baeyer. ² vat dyeing. ³ vat dyes.

染料多可溶於水中者，當以衣物置此種濃色溶液中，染料即牢着於衣物上。此乃直接染法¹，動物性織物（絲及毛）以此法尤易染色。例如將絲或毛之織物一塊，與苦酸之溶液共煮沸，即可染成淡黃色。考染料與衣物間之結合，雖吸着作用（§372）無疑占有重要關係，然大多數屬於化學的化合也。



第 314 圖 拜耳(1835—1917)
著名之德國有機化學家；確立藍靛
之結構

544. 媒染劑 —— 有色

物質有多種須與一種稱為媒染劑之金屬氫氧化物同用，方可作為染料。茜素即為一種媒染染料²。此物為黃色之粉末，當懸於溶液中時，與新澱出之氫氧化物起反應而生成不可溶性之有色化合物。此種化合物稱為澱色質，製造漆料時用之（§558）。

設氫氧化物（媒染劑）有染料存在時澱積於衣物上，則足令色質牢着於織物。故媒染劑者，乃一種與染料化合而生成有色化合物之物質，同時亦為織物所牢持。換言之，媒染劑在染

¹ direct dyeing. ² mordant dyes.

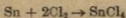
料與織物間實有如泊錨之妙用。氫氧化鋁、氫氧化鐵、二氫氧化錫、及四氫氧化錫、均屬普通之媒染劑。先將織物用金屬之鹽類處理，而後用染料溶液處理，最後用蒸汽蒸之。水蒸氣足令鹽類起加水分解，而澱出氫氧化物。



第 315 圖 染匠頭之染色工場

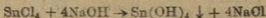
染料有因媒染劑之不同，而所生顏色亦互異者（例如茜素即是），故一次染色時，可於同一衣物上染成各色花樣。法將衣物各部，按照所需花樣，分別浸以各種不同之金屬鹽，當此衣物與染料共煮沸，即呈現彩色之花樣。其色樣與所用之各種媒染劑相當。

545. 四氯化錫(SnCl_4)作為媒染劑——金屬鹽之最常用作媒染劑者，為鋁、鐵、錫之鹽類。首二者前已述之（§480）。四氯化錫，為錫之普通鹽類，由氯作用於馬口鐵以去除錫之方法製成大量：

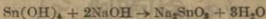


此物為無色之液體，於空氣中發煙，遇水即生成結晶形涵水物，商品每即為此物。

四氫氧化錫 ($\text{Sn}(\text{OH})_4$) 由氫氧化鈉加於四氯化錫之溶液而發出：



此項氫氧化物具有酸性較鹽基性尤為確定，故有時稱為錫酸。此物易溶解於過量之氫氧化鈉，生成錫酸鈉：



錫酸之成為鹽類者，廣用於製造絲製品。將絲織物用錫鹽之溶液處理，而後用氫氧化鈉處理。結果織物即飽漬四氫氧化錫，此物成為一種固態膠體而遍佈於織物纖維間。遂使貨品獲得所需之重量及光澤。棉製品經同樣之處理，可令其成為不可燃性。棉及絲所能攝取而牢持之錫酸，其量甚堪驚異。絲每可含二倍其本身重量之成為錫酸之金屬錫。

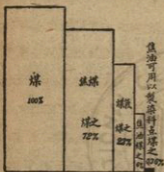
有數種含有鹽基團者，為毛及絲之直接染料，於棉則否。如欲用於棉織物時，須先將織物浸以鞣酸（一種天產物），鞣酸於此項染料，作用亦如媒染劑。

於溫透之孔雀石綠¹或瑪琴紅² 1% 之溶液中，置入下列諸種織物各一條：毛、

¹ malachite green. ² magenta.

絲、棉（先浸過 5% 之鞣酸者）。經數分鐘，取出以肥皂及水洗滌。除未經染色之棉料外，均加上染。

546 可貴之煤焦油產物——製焦煤時（第 316 圖）所得焦黑而稠厚之副產物，含有少量之某數種碳化氫，稱為芳香族化



第 316 圖 蒸餾煤所得副產物
之比量之圖解

合物¹。此等碳化氫可由蒸餾法，而自焦油中析出。自此等物質中，可製得大宗甚有價值之物，今日所用之染料，盡在焉。醫藥製品（藥料）、照相顯像劑、乃至炸藥（例如苦酸亦稱炸藥酸）亦均自此芳香族煙製得。故藥料及染料每稱為“煤焦油產物”。然慎勿以為

焦油中存在現成之藥料或染料，而僅須設法以提取之。² 遠非若是簡單。煤焦油產物之製取，先以一種芳香族煙（由煤焦油製成）為出發點，由此經精密詳慎按步就班製成大宗之化合物，最後始生成一種化合物，即所需之染料或藥料。茲將重要之煤焦油煙表列如次：苯（ C_6H_6 ），甲苯（ $C_6H_5CH_3$ ），二甲苯³（ $C_6H_4(CH_3)_2$ ），均為液體，常用作溶劑；萘⁴（ $C_{10}H_8$ ，亦稱駢苯，為一種固體，即普通市售之樟腦丸）及蒽⁴（ $C_{12}H_{10}$ ），亦為一種固體。

¹ aromatic compounds. ² xylene. ³ naphthalene ⁴ anthracene.

漆 料

547. 其二種主要成分——染料之使用，最初自在使衣物之加增悅目，令人發生美感。至於漆料之使用，則目的既在裝璜，又以防護侵蝕及腐敗。凡屬漆料，均由一種展色料¹（或媒液²）及一種顏料所組成。展色料為一種液體，其薄層露於空氣中，多少易變成柔韌而透明如角質之物料。此其變化，或為液體起氧化之結果，或其中一種成分蒸發之結果。油漆料³因氧化而「乾燥」。水繪料⁴、硝棉漆⁵（噴漆⁶）、及酒漆⁷（蟲膠漆⁸），則均由一種成分之蒸發而乾燥。顏料為漆料中之固體部分，常加之於展色料中，使得所需之顏色。

水繪料中之展色料為膠及水。水蒸發後，顏料即留存於固體膠層內。有數種之水漆⁹，由一種露於空氣中即徐徐變成不可溶性之膠製成。此種水漆，不再為水之作用所影響。

蟲膠漆及假漆¹⁰由天然樹膠及人造樹脂所製成。不用顏料。最精良之假漆由化石樹膠與油類共熱而製之。其乾燥大半藉氧化作用。蟲膠，乃由熱帶某種樹上許多小蟲所產生之一種樹膠。

¹ vehicle. ² medium. ³ oil paints. ⁴ water colours. ⁵ pyroxylin paints. ⁶ lacquers. ⁷ spirit varnishes. ⁸ shellac. ⁹ water paint. ¹⁰ varnishes.

溶於酒精中，將其溶液蒸發乾燥，即餘剩一層之蟲膠漆。酒漆乃他種樹膠於種種溶劑中之同類溶液。

548. 油漆——有數種植物油，能吸收氧，其結果生成一種極強韌，不透水而透明之物質。塗油一層於物面，而放置數日，即起此變化。此等之油，稱為乾性油¹（雖其作用實非乾燥）。就中以桐油及亞麻仁油²最為重要。

催乾劑³乃鉛、錳、鈷製之肥皂等之物質，加入油漆中，以催速油之氧化者也；其作用為觸媒性。

油漆中之顏料，乃能反射多量光線（即極不透明）之物質。

尋常均為白色物質，如鉛白。設欲得有色油漆，則加入有色顏料。油漆往往用松節油⁴（由數種松樹所得之漿汁）沖薄，蓋既可藉其觸媒作用，又藉蒸發，以促進油漆之乾燥也。

549. 噴漆（硝棉漆）——此名專用於乾燥迅速之油漆，歐戰後盛用於汽車工業。其中所用顏料，與油漆中者幾相同。惟其展色料則為硝棉⁵（可溶性硝酸纖維素，§437），及數種沸點極高之有機液體（黏軟劑⁶）於有機溶劑之溶液。溶劑蒸發後，即餘剩硝棉及黏軟劑，成為強韌而不透水之一層。此種油漆，由蒸發而乾燥，其作用非常迅速。因展色料之性質，硝棉漆之塗裝常

¹ drying oils. ² linseed oil. ³ dryers. ⁴ turpentine. ⁵ pyroxylin.

⁶ plasticizer.

用噴射法（第 317 圖）或浸漬法。此法較用刷帶塗者既低廉而又迅捷。此種噴漆，今於汽車及家具業廣用之。金色及銀色噴漆則為青銅粉或鋁粉在硝棉溶液中所成之溶液。



第 317 圖 噴射快乾漆於汽車上

此項新發展之工業，所用溶劑甚多。其中可舉二種有裨於塗之，即：醋酸乙酯（§438）及丁醇之醋酸酯，後者由玉蜀黍經特殊之發酵而製得。所用溶劑與黏軟劑之混合物，務求其蒸發迅速，但亦勿過速，而結出一層不起皺縮之硝棉漆。

550. 白色顏料——§548 中所述之白色顏料可作為油漆及噴漆之漆底，而油漆之所謂遮蓋力即恃此物。鉛白為最古之物，今猶多沿用之。鋅銀白¹為較新之製品，使用甚廣。氧化鋅或鋅白（ZnO）為另一種重要之白色顏料。硫酸鋇（重晶石）、碳酸鈣（白料²）、及硫酸鈣（石膏）常用以混入他種白色顏料。統稱為攪和料³，以其供沖稀密厚之顏料，其本身之遮蓋力則甚弱也。

56. 鉛白（ $Pb(OH)_2 \cdot 2PbCO_3$ ）——此物實製自氫氧化鉛

¹ lithophone. ² whiting. ³ extender.

與碳酸鉛（稱為鹽基性碳酸鉛）。為貴重之白色不可溶性物質。用鉛白之缺點，即其與硫化氫相接觸，因生成黑色之硫化鉛（PbS）而轉黑。城市空氣中，每存有少量之硫化氫，故白色油漆，常轉成黝暗。氧化鋅及鋅鋁白於此點上勝於鉛白。含鋅之白色顏料不轉暗，蓋硫化鋅本身亦為白色也。



第 318 圖 鉛白樽及瓦罐

鉛白之製法甚多，但均類於有鹽酸等之弱酸存在時，由水、空氣、及二氧化碳之作用於金屬鉛。舊荷蘭法，今仍沿用之，可得極優良之製品。法將鉛置瓦罐中，如第 318 圖。罐底盛稀醋酸（醋）。於是將罐埋置潮碎樹皮或肥料堆內（第 319 圖）。肥料或樹皮中有機物之分解，生二氧化碳及水分，同時亦放出熱力。此時稀醋酸之蒸氣即侵蝕溫熱之鉛，而生

或醋酸鉛。二氧化碳及水，則與之反應而產生鉛白。經三四月之後，鉛完全被腐蝕，其原來地位均成為鉛白。此時將已成之顏料與未變化之鉛相分離（第 319 圖）。於是研磨而篩過。最後和入亞麻仁油而研磨之，成稠厚之油漆發售。今有用數種較新之方法者，在較短之時間內起同樣之反應。

55? 鋅鋁白 —— 硫酸鋁與硫化鋅之一種混合物（鋅鋁白），由硫化鋁作用於硫酸鋅而製成：



鋅鋁白遮蓋力既大，且無毒，遇硫化氫亦不轉黑，故用作牆壁油漆甚廣。

¹ lead buckle.



第 319 圖 於罐中裝入鉛粉（左）及醋酸（右）

553. 有色顏料——向所用之顏料，全屬原來有色之礦物。其中多數今仍用之，尤以畫家所用貴重之油繪料及水繪料。自包括入工業上製成之有色化合物，及製自種種合成有機染料之顯色質 (§544) 後，顏料項目乃大增。鉻、鐵、銅等元素，居週期表第一長週期之中段者 (第346頁)，其成為化合物產出者均較繁多，而均可生成極有價值之顏料。鉛及汞 (居第二長週期中) 之化合物亦有用之者，特汞化合物供尋常之油漆用，價值過昂耳。燈灰或炭黑粉，幾為一切黑色油漆之色底。

羣青¹由矽酸鋁、碳酸鈉、硫酸鈉、硫、木炭共熔和而製成。

¹ ultramarine

其所以呈藍色者，當由於硫於固體中之一種膠溶體而然。^②此物外觀上，與貴重之礦石琉璃¹絕同。

554. 顏料之他種用途——多數顏料用以製有色印墨。此項印墨乃顏料於亞麻仁油中之溶液，將油熱至沸點，成爲黏厚之質而止。黑色印墨則爲燈灰於此煤液及松節油中之溶液。陶器之着色，用不受強熱所變化之無機顏料。其施用方法於 §498 中已論之。

第三十五章 提要

物體之顏色，特自其及於眼簾之光之波長。物質可反射或透過色光。

有數種顏色由於物料之物理情況，有由於分子或離子之化學性。

染料今幾乎全由煤油製成。

染料可分類如下：

(1) 直接染料，直接與織物纖維相結合，如苦酸之與動物纖維；

(2) 媒染染料，如茜素，需一種中間物質（金屬氫氧化物）

¹ lapis lazuli.

以固着顏色於纖維上；

3) 由纖維間氧化而生成之染料 (變染料), 如藍靛。

漆料大致含有下列三部分：

(1) 顏料, 乃細碎之不溶性有色粉末；

(2) 展色料, 乃盛載顏料之液體, 於空氣中氧化, 生成堅硬之彈性面；

(3) 催乾劑, 乃催進乾燥作用之物質。

噴漆即硝棉漆。此等快乾油漆, 用硝棉溶液為展色料, 硝棉溶液為溶於有機溶劑中之數種低級硝酸纖維素及沸點極高之有機液體。

問 題

1. 最近五十年內關於製造染料及漆料之方法, 有何重要之變遷?
2. 黑色紙板與白色紙板間有何物理的差殊?
3. 紅色顏料何以呈紅色?
4. 舉試數百年來得自植物而今日盡由化學工廠製取之二種染料。
5. 試解釋用藍靛變染之方法。
6. “堅牢”及“易褪”二名稱, 用於染料上, 其意義為若何?
7. 變染法是否堅牢易褪?
8. 何謂直接染色? 試舉一例。
9. 何謂媒染劑? 試舉四種媒染劑, 並各列其式。
10. 試解釋媒染劑使染料牢固於織物上之情態。
11. 如何可用若孔雀石綠之鹽基性染料棉織物?
12. 試舉四種直接得自煤焦油之物質。

13. 試解釋如何可用同一染料得不同之顏色。
14. 漆料之三主要部分為何？各盡何種功效？
15. 漆料與假漆，區別何在？
16. 油漆中往往加入松節油，其功用為何？
17. 織物每分爲動物性及植物性。試將下列各種織物類分之：(a) 絲，(b) 麻 (c) 人造絲，(d) 法蘭絨，(e) 麻袋布。
18. 噴漆之用於汽車工業上，何以若是之普遍？
19. 試舉含鉛之三種顏料，並列其式。
20. 何數種金屬元素供給有價值之顏料最多？此等元素位於週期表中何處？
21. 第一種煤焦油染料係何時製成，且爲何人製成？
22. 藍色衣服在燈光下何以有時視若藍色？
23. 試解釋絲織物如何可用四氫氧化錫“加重”。
24. 油漆與噴漆之乾燥，其不同爲若何？
25. 試舉評定一種漆料之價值所須顧及者之五點。
26. 油漆與耐棉漆相較，其優點何在？
27. 漆料中之亞麻仁油，可用棉子油代之否？
28. (a) 試舉良好假漆所具之五種特性。(b) 假漆之檢驗如何？
29. 化學實驗室油漆時，何以不宜用鉛白？
30. 鋼鐵工業及煤氣工業上均行價煤之乾餾。試舉兩方面之主要產物及二種副產物。

進究題材

藍靛之歷史——天然藍靛產自何處？自植物製取藍靛，其法若何？合成藍靛化學上與天然藍靛相同否？合成藍靛之原料爲何？其價值由何而定？(Blomson's *Creative Chemistry*] 參讀大英百科全書)。

漆料及假漆之實用的檢驗——查英國標準局第 69 號公報“漆料及假漆”中所揭示之實用的檢驗方法試爲之。於是將作爲例證之樣品置於厚紙上，而作註文。此是爲實用化學課程編貼材料。

煤焦油對於文化之影響——試作一圖表，該列製自煤焦油之若干重要之染料、礦料、照相顯像劑、炸藥、香料、及調味料。於圖表中明示其製造時較重要之步驟。（*Chemistry in Industry*, Vols. 1 and 2; Caldwell and Slosson's *Science Remaking the World*, and Slosson's *Creative Chemistry*.)



第三十六章

放射能及元素之轉變

放射能——鐳——鐳射物，氦——鐳之用途——蛻變系——放射性元素週期表——原子核之蛻變——萬物之可能本位。

元素之轉變——人工蛻變。

555. 放射能¹——化學元素有許多能放出特殊之放射物²，其效應酷似 X 線。換言之，即能透過若黑紙等物、感應照相乾片、使驗電器放電、及令某數種礦物起螢光等。此等效應最初於 1896 年為法國科學家柏克勒爾³檢視鈾元素之一種鹽類之結晶時所發見。其共通之現象，稱為放射能。法國物理學家居禮及其夫人⁴（第 320 圖），根據此項發見，得遊離出二三種放射性遠強於鈾之其他元素。最先取得者為針⁵，其西文原名居禮夫人命之以紀其祖國波蘭也。惟另一放射性元素鐳，所得之量較多，而為三種中最重要者。

鐳有極微量存在瀝青鈾礦⁷（一種不純粹之氧化鈾）之中。

¹ radioactivity. ² radiation. ³ Antoine Henri Becquerel (1852-1908).

⁴ Perre Curie (1859-1906). ⁵ Marie Skłodowska Curie. ⁶ polonium.

⁷ pitch blende

每三噸礦石，僅得一克之鏷。此元素之離析，乃一艱難複雜而繁累之化學方法，概可想見。鏷為金屬中之最貴重者，今日市價每英兩（盎斯）值美金 1,000,000 元。



第 320 圖 居禮夫人(1867—1934)及其女伊蓮女士¹(1897—)。

二人均因其對於放射能之工作而獲得諾貝爾獎金

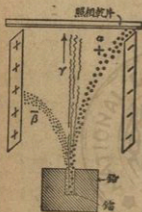
556. 最貴重之金屬——鏷為化學上酷似鎂之一種金屬，在週期表內，實亦為居鎂下之次一元素。今已製得其多種之鹽類及遊離之金屬本身。就純粹的化學性而言，與鈣族其他元素之區別至微。

然鏷及其一切鹽類，均極富放射性。此一性質與鹽類之本性完全無關，在溴化鏷中其性狀之明顯，一如在遊離之金屬。今

¹ Irene Curie Joliot

日通俗有時所稱之“鐳”，實際即溴化鐳鹽。是為保存及使用該元素最普通之物也。是放射能當係鐳原子之一種性質，與其化學的結合無關。鐳及其鹽類之強烈放射能，由其對於照相乾片

之效應、驗電器之放電、或一種螢光屏，可以知之。



第 331 圖 由靜電場分離
三種放射物

557. 由鐳放出之三種放射物——據研究知鐳鹽實能放出三種之放射物，三者之透過力及其受電場效應之方式迥異。第 321 圖所示之實驗，可例證電場對於鐳射線¹之效應。所謂 α 微粒子²者，其透過力甚小，且察知其為荷陽電之氦³之微粒子或原子。 β 線透過力遠強，實即

僅為一續之電子，與真空管中所見者絕相似。 γ 線則不受電場之效應，而實無他，即由 β 線作用於所通過之固體物而產生之 X 線而已。鐳之所以有強烈放射能，最先為吾人所察覺者，蓋即此等 γ 或 X 線也。

558. 鐳之能——鐳及其鹽類另一極堪驚異之性質，即其放射能之質及量，與溫度及其他既知情況均截然無關。化學家

¹ radium ray ² α -particle. ³ helium.

對於鐳之放射能，無法加何改變。其強度，在液體空氣內，與在極高之溫度時相等。是與尋常之化學反應，每受溫度之大影響者，迥然不同者也。

鐳鹽尚有一顯異之性質：即均繼續不絕產生熱力，一般較其周圍之大氣，溫暖 3-5 度。放熱之量，曾有加以量測者，知每一克鐳鹽，每小時放出 100 卡。此種持續之放熱，固屬無窮期進行。惟事實上，讀後文當知其不然，鐳之既知量實漸次消失，至滿約 1600 年，即消失一半。是則，鐳實未嘗如一般人所謂，無窮量能之源泉也。

559. 鐳射物¹，氡²——上文述 β 線乃電子流。 α 微粒子則又知其為荷陽電之氦原子。此一顯異之點，迭經充分收集此項微粒子，以產生氦之特殊光譜，而證明之。

除氦外，由鐳復可得另一種氣體，初時稱之為鐳射物，今則名之曰氡。鐳化合物繼續不絕發放此項氣體，可用抽機自鐳鹽抽取，而得其十分純粹者。氡顯為一種確定之元素，於週期系中占有一位置，為稀有氣體族之末一元素。化學性不活潑，為單原子物，分子量為 222，適較鐳之原子量少四。是可知，由鐳可得二種個別之元素，一為已知之氦，一則為氡。於一切鐳化合物中，氦及氡之生成，進行不絕。此必由於鐳原子本身之蛻變作

¹ radium emanation ² radon (or niton)

用¹而然。故一元素之原子，今已知其確可變而爲他二元素之原子矣。氦之原子量，即因此點而彌覺有重要意義。其原子量適爲鐳與氮之原子量之差。鐳原子之此種蛻變作用，化學家不能加何改變或控制之。彼輩徒能觀察之耳。由是觀之，吾人誠不得謂化學家能變鐳爲氮及氦，而縱盡化學家之所能，依然但可謂鐳原子自行分裂爲二元素也。

560. 鐳之用途——鐳所發放之放射物（尤以 β 線及其次產物， γ 線）均極活潑。藉此種放射物，可以攝得照相圖形，適如電流於真空管內所生之X線然。然鐳射物對於一切生物體均有極強烈之作用，故頗有設想其當有功於療治各種疾病者。其結果則未嘗如初料之有成效。惟於處治數種癌腫及相類之贅疣等，則鐳似甚有益。然鐳價甚貴，重一克約值美金 75,000元。惟其能不絕產生鐳射物，處治疾病常用此鐳射物以代鐳。每日可用抽機自鐳鹽抽取鐳射物，而集於極小之玻管內。於是可將此等小管嵌入近癌腫之肌肉內。管中之鐳射物，經過一組之變化，終至於鐳 G，而產生 α 、 β 、及 γ 線。治療之能力，即基此於等射線對於疾患組織之作用。

某數種不純粹之放射性元素，有用以製夜光漆料。製時與硫化鋅相混和，自鐳放出之射線射擊硫化鋅，即起螢光。

¹ disintegration.

56'. 蛻變系¹——鐳鹽樣品發放之 β 線，並非鐳之分解成鐳射物之一部分，實為其隨後諸變化之結果。⁶ 鐳射物本身變成另一元素，為一固體，稱為鐳 A，同時產生另一 α 粒子（荷電氦原子）。鐳 A 蛻變，連續生成鐳 B, C, D, E, F。當鐳 F 分裂時，生成一種元素，鐳 G，其原子量為 206。每一度變化，隨有一個電子或一個 α 粒子產生。鐳原子蛻變之末後各步所射出之電子，即鐳鹽所發放之 β 線也。

於此常見變化之最後產物為鐳 G。此物不復有放射性，蓋不再起何變化而不發放荷電之粒子矣。此物質具有尋常鉛之一切化學性，除其原子量較低及密度不同外，與鉛無區別。換言之，鐳 G 為尋常之鉛之一種同位素（亦稱異量物）。

細察放射性礦石（即含有鐳之礦石）中所生成之鉛，見其原子量及密度均異於尋常之鉛。此種之鉛（鐳 G）或當由鐳原子蛻變而生成於該特種礦石中。此二種之鉛，化學性及 X 線光譜均全同，而涉及原子質量之性質則互異，其存在之實驗的證明，為元素間有同位素存在之第一證據。

元素每點逐一個成一 α 粒子之氦原子後，其原子量即減低 4（即氦之原子量）。鐳與終極鐳 G 之間，共有此項之變化五次。自鐳之原子量(226)減去此項二十單位(5×4)，即得鐳 G

¹ disintegration series.

之原子量 203。自純粹鐳礦所得之鉛，由實驗測知之原子量，比之尋常之鉛 207.2，幾適為 106。此種“鉛”之實為鐳 G 似已確切無疑，而吾人對於鐳之蛻變作用之一般的概念，至此亦已完成矣。

562. 放射性元素與週期表——次頁附表表示鐳之各種蛻變產物於週期表中之位次。此等元素之位次，均由其 X 線光譜而確定，更由其化學性而證實。於此可見，於第 IV 團中，有三種元素，均為尋常之鉛之同位素。就中二種，即鐳 B 及鐳 D，均為放射性，餘一種鐳 G 則不活潑，已述於上。同樣，第 V 團中有二種放射性元素，為尋常之錒之同位素。

0	1	2	3	4	5	6
	79 Au	80 Hg	81 Tl*	82 Pb*	83 Bi*	84 Ra F*
				Ra G*	Ra E*	Ra C'
				Ra D*	Ra C*	Ra A
				Ra B*		
86 Rn*	87 —	88 Ra*	89 Ac*	90 Th*	91 Pa*	92 U*

第 322 圖 週期表之末二列，表示鐳之蛻變產物之位次。記有星標(*)之位次，即為上述諸元素及為釷系及錒系之蛻變產物所占居。

除鐳系外，尚有其他之蛻變系。釷似亦為一系放射性元素之起點。鐳本身且或係由釷之放射性蛻變而徐徐生成之一種產物，故實不能作為起點，而祇為一系之中段。釷系及錒系所生成

之元素於週期表上應占之位次，上圖（第 322 圖）中以星記出之。

§63. 原子核之蛻變——放射性蛻變最可靠之解釋，其惟今日關於物質結構之新觀念。前已見 (§166) 原子可想像其由於一個為電子圍繞之陽性核而成。放射性元素之蛻變，視若即核之蛻變。故如，當一種放射性元素蛻變時，或則自核心中間射出一個電子（ β 粒子），或則自同一源地射出一個二倍電荷之氦原子（ α 粒子）；或則二種變化同時發生。核心失去一個電子，即足令淨陽電荷（原子序數）增一；故其新生成之元素，屬於週期表上其右方之次一位。反之，失去一個二倍電荷之氦原子，即令淨核電荷減二，其新元素必位於左二圖中。如放出二個電子及一個 α 粒子，則新元素仍具同樣之核電荷及原子序數，而與其母體為同位素。上圖（第 322 圖）即例證此項變化。此皆經將蛻變時各元素所放射出之特殊放射物，作物理的量測，而研究者。其中一種元素之壽命往往甚為短促，有在數分鐘內即起半蛻變。其所包括物質之量，幾盡屬甚為微少至不可目觀，或竟亦難以秤衡。然其結果固無庸置疑，蓋自此等自動破裂之核，所射出電子及 α 粒子之特性，幸已有極精準之物理方法以量測之也。

放射性元素之此種核的分解，常應切記其並不稍涉及核心外之電子。此項電子徒於新生成之元素內，自相重行排列，以適

應核心上之電荷耳。某一元素不論其是否由放射性變化之結果而生成，其繫於此等電子（尤指外圍或原子價電子）排列之化學性則一。前於鉛之例已述及之，以其為放射性變化之終極產物，故本身不活潑。其相異處僅能於原子量及密度之測定上見之。

564. 萬物之可能本位——放射性變化，確立數種原子能分裂而生成新元素、氦原子、及電子之事實。設此等變化中涉及原子之核者，則核本身必屬一複雜之結構。一切原子之核心，今已認為由質子及中子所構成 (§168)。在放射性變化中，當可假定凡射出一個 α 粒子，即有一個質子（荷電之氦原子）脫去。

設一切元素均由質子、中子、及電子所構成，則其原子量當幾為整數，蓋氦之原子量近於一，而電子之質量可以略而不計也。然許多元素之實測原子量均離整數甚遠。恩斯吞等申明此徒因吾人所知之元素，實均為諸同位素之混合物耳 (§244)。各種同位素之原子量，則幾為整數而非完全整數。故吾人可意想每種同位素係由質子、中子、及電子所構成。

按照此項理論之物質結構新概念，可就氯元素概括之。氯有一種同位素，原子量為 35 及 37。原子序數均為 17；是即其核心外圍有電子 17，分羣排列如下：2, 8, 7。核心具陽電荷 17。此項陽電荷，當係由於 17 質子之結果。對於原子量 35 之同位

素，可想像其具有 17 質子（得陽電荷 17）及 18 中子。原子序數為 17。同樣，原子量 37 之同位素，必有 17 質子及 20 中子，以其原子序數仍如前也；然核之質量，因而其原子量，固不同也（第 323 圖）。



565. 元素之轉變¹——由一切原子之核均屬組合而成之觀念，立即聯想及複雜原子分裂為較簡原子之可能，——是即元素之轉變。此一作用，在放射性元素係常在進行。惟吾人尙無法以催進或阻滯之。英國物理學家羅澤福特曾作數種實驗，結果得證明氮原子為 α 粒子所炸破時，即生成若干氫原子。惟所起變化之物質，其量微渺，所得之氫原子除用物理的量測，不能以化學方法檢知之。羅氏之實驗，非所謂人工蛻變²之惟一事例。

566. 近代之原子轉變——前已見欲令一種物質變為他種，嘗為煉金家之迷夢。最近之實驗，證示此項轉變卻屬可能，至少在極小之規模上。吾人已習得如何擊襲原子之核，而在若干例

¹ transmutation of element. ² artificial transmutation.

中使其永久分裂。其一法即用如 α 粒子等運行極速之微粒子以炸擊其核。依此法至少已有十二種較輕之元素為所變化。每一事例中均有質子逐出。每一事例中攫取 α 粒子(質量 4)而逐出質子(質量 1)。如是成一新原子,其質量較原來之原子大 3 單位,其電荷高 1 單位。但以此實驗試諸鈹(質量 9)時,則不見其有質子逐出,而代以一種新型之放射物(中子),具有與質子之同樣質量 1,惟無電荷。在此作用中,質量 9 之鈹核變而為一個碳原子(質量 12),逐出一個中子(質量 1)。須切記依此法所產生之新物質,其量非常微少。事實上,微少至遠非尋常化學方法所能檢知。自計數物質之單個原子,創有極精密之方法後,此實驗始克臻成就。

中子本身已證明其為一種性質顯異之發射物,以其不具電荷也。中子能自由通過物質之原子,即有何損失能,亦屬極微。例如氧及氮原子均能因疾速之中子而起變遷。且即碳及矽之原子亦能為之變遷。最初,此等疾速運行之微粒子,用以炸擊原子之核者,其本身係由放射性元素自動蛻變而被逐出。今則已可獲得質子之強烈射流,用五十萬弗之電壓加速之,可適於炸擊之用。

重氫¹之發見,亦供吾人以一種質量 2 之發射物,其在二百

¹ heavy hydrogen.

萬弗之電場內，令許多元素起蛻變之效應，較質子尤強，美國勞倫斯¹（第 324 圖）在加省柏克萊²城之驚人實驗已證示之。九十種已知元素，在過去數年內幾已逐一藉質子、複子³、中子、或 α 微粒子之炸擊，而起蛻變。例證：當兩之靶子為此等四種發物射所炸擊時，至少知其起十種顯異之反應，其中三種結果得有放射性產物。



第 324 圖 勞倫斯。柏克萊城加省大學理學物教授。氏藉上圖所系之大電磁石，以極度加速之離氫子造成原子擊破¹之實驗

較近對於核心之結構，及對於隨意產生此項轉變之方法，爲人研知者儘多，於不遠之將來，行見可能合成任何所需之化學元

¹ Ernest Orlando Lawrence (1901-) ² Berkeley ³ deuteron.

¹ atom-smashing.

素，實非過望。

設本書尚有篇幅，一述此等轉變中所包括之能之變化，當餘有興味也。惟今將僅述似屬適應於此等強烈核心炸裂之一般能不滅定律。依據吾人新觀念，一物體之質量與其中所儲藏之能間有密切之關係存焉。一體系之質量上有何減少，即隨有一定量之能，以其一種之特殊方式而發放。

茲請自羅澤福特最近之講演¹，援引數語，以結束此項關於原子之轉變之簡略綜覽：“聽講諸君自可質問，此項對於轉變之實驗，何以能引起科學界如是之興趣。此非實驗者在搜求能力之新源泉，或藉新方法以產生稀有而貴重之元素。其真實之原因，蓋猶深遠焉，而乃因搜求之激勵與引誘，遂潛心一致，以深入自然界最奧澗之祕密之一”。

第三十六章 提要

數種礦物能發放若 α 線之放射物，稱為放射性礦物。鐳元素放射性最強，自一種鈾之礦石中，可遊離得極少量。

鐳化學上類似鉍。其放射能與元素之化學的化合無關。一般均用其溴化物。

鐳放出三種之射線 α 粒子，即荷電之氦原子； β 線，即電

¹ 此講演由英國廣播公司於 1933 年十月十一日廣播。

子； γ 線，即由電子產生之 X 線。

鐳能放出熱力，徐緩而不絕。產生一種新元素，稱為鐳射物，即氦，為一種稀有氣體。鐳原子之蛻變成釷原子及釷原子，繼續進行不絕，不能稍加控制或變更之。釷亦起蛻變，自鐳所生之蛻變產物成爲一系。其終極物爲鐳 G。鐳 G 在化學上與尋常之鉛相似，惟原子量不同。此二種之鉛稱爲同位素。

原子說今日因放射性物質之研究而大張。放射性元素之原子，由於或種原因而不穩定，起炸裂而排出電子或氦原子，或二者並被排出。大多數元素之原子則屬穩定，而大概係由一陽性核（質子及中子）及許多圍繞核心旋轉之電子所構成。

鐳用以治癌症。不純粹之放射性元素有用以製夜光漆者。

問 題

1. 何人發見放射能？此項發見引起何事？
2. 鐳之主要天然來源爲何？
3. 自鈾礦石取得之放射性元素，其放射能與鐳本身之比較若何？何故？
4. 物質之是否爲放射性，如何可證知之？
5. 鐳所發放之 α , β , 及 γ 放射物，其互相判別之性質爲何？
6. 試舉鐳以外爲放射性之元素二種。
7. 鐳何以爲若是倒吊之金屬？
8. 放射能與尋常之化學作用，如何不同？
9. 氦屬於何族之元素？
10. 何謂夜光漆？其作爲若何？

11. 居禮何以將其所發現之第一種放射性元素命名為 polonium?
12. 放射性物質之活潑性，如何可檢驗之?
13. 鎘與鋇間最顯著之差別為何?
14. 所謂鈾為一系放射性元素之“母元素”，而鉛為“終產物”，其意云何?
15. 由鎘之實驗，對於吾人之原子說，引起何種重要之變更?
16. 何謂同位素? 試以放射性元素例證之。
37. 何以前此有認為放射能反悖於能不滅定律?
18. 試就原子結構新說，以論述“元素轉變”之作用。
19. 大多數元素之原子量何以離整數甚遠?
20. 放射性元素何以均屬高原子量?

進 究 題 材

新煉金術——古代之煉金家企圖將一元素變成他元素；結果無成。今日之化學家則能觀察一元素自動變成他元素，惟彼輩對於此項轉變作用，既不能催進，又不能阻礙。“新煉金術”何以異於古代者? (Martin's *Modern Chemistry*, Russel's *A B C of Atoms*, and Tilden's *Chemical Discovery*.)

第三十四章至第三十六章複習問題

1. 下列各物均具有電荷：鉅離子，鉅電極、鉅陽極、鉅陰極、 α 微粒子。就電子說以解釋之。
2. 試作下列各物名之定義：(a)噴漆；(b)顏料；(c)澱色質；(d)攪和料。
3. 乾燥劑於漆料中之功能為何?
4. 試舉三類之染料，並各舉一例?
5. (a)試舉三種可溶於鹽酸之金屬。作方程式。(b)試舉三種不溶於鹽酸而溶於硝酸之金屬。解釋之。(c)試舉二種不溶於硝酸之金屬。如何可使此金屬溶解? 當其溶解時，生成何種化合物? 試作諸此反應之方程式。
6. 汞祇須將其硫化物礦石(辰砂)煨燒即可取得，而銻自其硫化物礦石(閃鋅礦)則不能如是取得。試解釋之。

7. 下列各金屬受濕空氣之作用後，所生成之膜層各為何物：(a)鋁；(b)鋅；(c)鐵；(d)鎂；(e)銅？
8. 金及銀個工業用時何以均須加入銅？
9. 設有銀及金二種金屬。此二金屬對於下列各試劑之作用當各若何：(a)鹽酸；(b)稀硫酸；(c)濃硫酸；(d)硝酸；(e)王水？設試劑業經加熱，則其結果有何差別否？
10. 試討論元素轉變之新概念。

一 般 複 習 問 題

1. 何謂醇素？
2. 試將由電解製成之金屬列成一表。
3. “氫之固定”何以為若是重要之化學問題？
4. 試作將氫氧化鈣製成酸性亞硫酸鈣($\text{Ca}(\text{HSO}_3)_2$)之方程式。
5. 試作產生初生氫及利用之以還元三氯化鐵之方程式。
6. 氣分子、氣原子、氣離子三者間之主要區別為何？
7. 物質之生成熱與其穩定性間有何關係？
8. 如何可證明火油燃燒後生成二氧化碳及水？
9. (a)青銅；(b)綠膽；(c)水滑料；(d)滅火泡沫；(e)“安全去漬劑”？
10. 試舉由礦石利用電法取得之諸金屬。
11. 試舉新式汽車上所用之五種銅合金，並述應用此項合金之各機件。
12. 試舉能產生(a)熱；(b)光；(c)電；(d)機械能之化學變化之例各一。
13. 試翻譯下文所述：“一氧化碳乃化學上所研究諸氣體中最危險者之一，最表裏相反者之一，亦最有用者之一。”
14. 化學上提淨一種含有少量可溶性雜質之可溶性固體，其通用方法為何？
15. 試將藉電法製成之化合物，列為一表。
16. 試略述如何可證明大氣中含有(a)氮；(b)二氧化碳；(c)水蒸氣。
17. 試作製取(a)過氧化氫；(b)硫化鉛；(c)過氧化鎂；(d)氫化鎂之方程式。
18. 試作下列各名詞之定義並各舉一例：(a)昇華；(b)冶金；(c)吸着；(d)風化；(e)電池。

¹ carbona, 一種含有四氯化碳之去漬藥水。

19. 製取不可溶性鹽類之通法為何？試舉此種鹽類八種，而作每種製取時所包括之方程式。

20. 試作一方程式以例解二氧化硫涉及(a)氧化；(b)還元；(c)複分解之一種製取方法。

21. 試舉(a)鐵及鋼之冶金中所涉及之二種酸鹼；(b)二種鹽基性氧化物。一種鹽基性氧化物與一種酸鹼共熱時起何現象？此點在鐵及鋼冶金中有何利用？

22. 試作下列各物之化學式並每種之一項用途：(a)金鋼砂；(b)鉛丹；(c)砂(純)；(d)生石灰；(e)燒石膏。

23. 試舉一種金屬(a)較輕於水者；(b)密度極大者；(c)易於鏽化者；(d)不起銹化或鏽化者；(e)自酸類中取代氫者；(f)不自酸類中取代氫者。

24. 試舉全書中所習得之元素之用以製特種鋼者。每種事例中該元素所施於鋼之性質為何？

25. 尋常之銻溶於鹽酸中，所生成之溶液，呈黑色點斑。是為何物？何以產生？

26. 試將下列方程式完成而平衡之，全用式：(a)二氧化硫與水及氫氧化鈉；(b)氮(氣)與氯化氫；(c)二氧化錳及鹽酸；(d)氯化銻與苛性銻。

27. 下列諸作用，何者間歇進行，何者連續不絕：(a)鼓風爐；(b)鋁爐；(c)銻爐；(d)二硫化錳爐；(e)水煤氣發生器？

28. 用分光器，藉其連續光譜，證示白光係由數種色澤組合而成，即：紅、橙、黃、綠、藍、靛、紫。則(a)當此白光通過藍玻璃；(b)當其擊射於一塊藍布上，必各起何種現象？

29. (a)水中之硬度，意義為何？(b)試舉一種區別硬水與軟水之方法。(c)解釋“永久”硬性之原因。(d)如何可消除永久硬性？(e)試舉軟水中雜質之二種重要檢驗法。

30. 試作下列諸反應之方程式，全用式：(a)氯化銻與硫酸鐵；(b)二硫化鐵與鹽酸；(c)硝酸銻與硫化氫；(d)三氯化鐵溶液與金屬鐵；(e)磷酸與氫氧化銻。

31. 試舉一關於鋼之論文約，三百字。以各主要產地之赤鐵礦、煤、及石灰石起，解釋產生軟鋼手續上之主要步驟。文中包括所起之諸反應，並附一鼓風爐及軟鋼爐之簡單圖解。舉述三種鋼合金每種之名稱、組成、及其一重要用途。

32. 試作一關於酸性磷酸銻及磷酸銻製造之論文，約三百字。其廠設立之地點，何以有一定？該方法中需用何項原料？述該方法之主要步驟，附方程式。說明該方法何以屬經濟的自利而效力強。此法中主產物及副產物最重要之用途為何？

附 錄

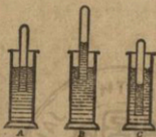
氣體之物理的原則

氣體之標準情況¹——物質之密度者，乃一單位體積之重量；即每立方釐米或每立之克數也。惟於測定如空氣、氧、氫等氣體之密度時，卻有頗屬困難之問題。蓋因氣體皆甚輕，難於秤衡，且因氣體常充滿於所貯之容器內，無一定之體積。其時，氣體之體積，因所受之溫度及壓力，亦極有影響。故吾人必須於已知溫度之情況下，以秤衡某一體積之氣體，然後從而推算其在標準情況下之體積當為何。化學家今已一致以攝氏零度(0°C.)及760 毛米(mm.)壓力作為氣體之標準或規定之溫度及壓力。吾人無須於0°C. (熔冰時之溫度)及760 毛米(海面大氣之平均壓力)時計量氣體；既知實際之溫度及壓力，即可計算在此等標準情況下氣體之體積當為何矣。

大氣壓力之量測——吾人每於集氣槽之水面上集取氣體，而令量管或內方之水平面與外方之水平面相同(第325圖A)，

¹ standard condition.

是即令氣體承受大氣壓力也。欲量測大氣之壓力，讀氣壓計即得。水銀氣壓計（第 326 圖）具有一水銀之柱，其量適與大氣之壓力相抗衡。



第 325 圖 量管內外水平之差異及氣體之體積

A, 同; B, 高出; C, 低於筒內之水平

此器尋常即為一堅牢之玻璃管，長約一米，一端封閉。先盛滿水銀而倒置之，令其開口之端，浸入水銀杯或貯器中。在海面上，管中水銀即降至高出杯內水銀面約 760 毫米之面。管內水銀上方之空間除有少量之水銀蒸氣外乃係真空。實際此中可認為吾人所能作成之最完全之真空。

所謂“讀氣壓計”者，意即精確量計水銀柱高出器內液面之高度耳。此項氣壓計指示大氣壓力逐日因大氣本身之漲落而起之變異。亦表示因觀測者所處地點之高下而生之壓力變遷。

氣體體積隨壓力而變更 —— 此事最初由波義耳（1626—



第 326 圖
水銀氣壓計

(691) 就空氣之情形研究之。其實驗之結果，證明設先有若干體積之空氣，承受某一壓力，其後壓力加倍，則空氣之體積當減小一半（第 327 圖）。設壓力增至三倍，假如空氣之溫度保持恆定，則體積當減至三分之一。此項關係，旋知其乃適合於一切氣體之共通原則。是為波義耳定律，可簡述如下：某定重量之氣體，在恆定溫度時，其體積與壓力成反比例而變更。

此定律亦可以符號表之，如：

$$\frac{V_1}{V_2} = \frac{P_2}{P_1}$$

或 $P_1 V_1 = P_2 V_2$ (熟記!) (I)

V_1 及 P_1 表某定重量之氣體，在某溫度時

之體積及壓力， V_2 則為在別一壓力 P_2 下而溫度仍同時之體積。

【例】設有某定重量之氣，於 740 毫米時，測得其體積為 1200 立方釐米。問在標準壓力(760 毫米)下，如溫度依舊，則其體積當得若干？

依波氏定律

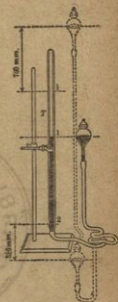
$$P_1 V_1 = P_2 V_2$$

將題中所設之值代入，則得

$$760 V_1 = 740 \times 1200$$

$$740 \times 1200$$

$$或 \quad V_1 = \frac{740 \times 1200}{760} = 1168 \text{ 立方釐米}$$



第 327 圖 波氏定律
儀器

觀該氣體在標準壓力下所受之壓力當視前爲大，因而其體積當較小，即爲上項結果有力之校核。

【註】解答化學上之此項問題，利用四位對數表可省去不少時間，如能用計算尺則尤佳。一般在答案中算得三位重要之數字(§106)已足假準確矣。

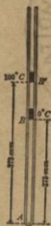
問題

1. 某定重量之氫在 780 毫米壓力下占 100 立方釐米。問在 390 毫米壓力下當占若干體積？假定溫度無變化。
2. 某定重量之氣體在 0°C . 及 38 釐米時占 800 立方釐米。問同重量之氣體在溫度及壓力標準情況下當占若干立方釐米？
3. 設有在壓力 780 毫米及溫度 20°C . 之氫 500 立方釐米。問在何種壓力下，此同一之氫之體積將爲 250 立方釐米（溫度依舊不變）？
4. 某定重量之氫在溫度及壓力標準情況下占一立。問在 780 毫米壓力及 0°C . 時當占若干立方釐米？
5. 設於 15°C . 及 570 毫米壓力時量得氣 100 立方釐米，則在 760 毫米及同溫度時之體積當爲若干？
6. 一種氣體，在 60 釐米壓力及 20°C . 時，其體積爲 645 立方釐米。問在 80 釐米壓力及 20°C . 時體積當爲若干？
7. 氣裝於鋼筒中而發售，其中壓力爲每方英寸 150 磅。取用氣體時壓力即減低。當減低至 30 磅時，問筒內尚存原有氣體幾分之幾？
8. 某量之氫在 700 毫米壓力時占 115 立方釐米。問在 300 毫米壓力時，如溫度恆定，則此氣體當占若干體積？
9. 有空氣若干，在一氣壓（760 毫米）之壓力時，占 245 立方釐米。設導之入一容 2 立之真空瓶內，則該瓶內之壓力當爲若干？
10. 在 70 釐米壓力時量得之氣三立，須以之壓縮入一容 2100 立方釐米之瓶內。問其壓力當增爲若干？

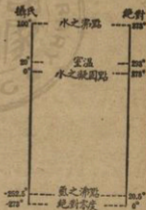
氣體體積隨溫度而變更——萬物受熱幾咸能膨脹，人盡知之。例如溫度計中之水銀或酒精受溫熱時，即起膨脹，因於管中上昇。然氣體受溫熱後之膨脹，遠甚於液體，此事或非吾人所習

知；如空氣之膨脹約九倍於水。然有更堪注意者，即一切氣體之膨脹率，均近於同等。

氣體膨脹之量，粗略測計頗易爲之（第 328 圖）。設於實驗中先取在 0°C . 時體積 273 立方釐米之空氣，令其自 0°C . 冷至 -1°C ., 則體積當減至 272 立方釐米；如冷至 -10°C ., 則空氣之體積當成爲 263 立方釐米。自是設空氣不絕冷卻，則當依同樣之率而繼續縮小，至 -273°C . 時，空氣之體積當成爲零。事實



第 328 圖 盛乾燥空氣及一水銀球之管



第 329 圖 攝氏溫度與絕對溫度計

上吾人從不能有一種氣體冷至若 -273°C . 之低溫度，蓋所有已氣體，均不待冷至此溫度，已轉而成液體矣。然此 -273°C .

之溫度，乃氣體之研究上一有非常意味之溫度。稱之爲絕對零度¹，而以此點爲零起，量測之溫度稱爲絕對溫度²。絕對溫度可以 A. 表之。故如 0°C . 爲 273°A ., 50°C . 爲 323°A ., 100°C . 爲 373°A .. 由攝氏任何溫度換算成絕對溫度，祇須加以 273 度即得（第 329 圖）。

在化學實驗室內用攝氏計。惟在日常事項，則吾人仍用華氏計。因水之凝固點爲 32°F . 而沸點爲 212°F ., 故 180 華氏分度與 100 攝氏分度相當。依下方程式可以自一種計化成他種計：

$$C = \frac{5}{9}(F - 32)$$

查理定律——此一新溫度計就下列之事實，對於化學家具有特殊之意味。即某定重量之氣體，在兩不同之溫度時所占有之體積，假如壓力保持恆定，則與絕對溫度成正比例。是爲查理定律。

氣體之體積與溫度間之此項關係，可以代數式表之，甚爲簡明：

$$\frac{V_1}{V_2} = \frac{T_1}{T_2} \quad (\text{II})$$

V_1 及 V_2 表某定量氣體於同壓力而相異之絕對溫度 T_1 及 T_2 時之體積。設體積爲 V_1 時攝氏計上之溫度爲 t_1 ，則 $T_1 = 273 + t_1$ ；同樣 $T_2 = 273 + t_2$ 。

¹ absolute zero. ² absolute temperature ³ Fahrenheit scale.

【例】設有某量之氣體，溫度 15°C 。時量得為 320 立方釐米。問在 0°C 。時如壓力保持恆定，當占有體積若干？

先將題中所設之攝氏溫度加 273，化為絕對溫度，然後代入查理定律之方程式中：

$$\frac{V_1}{320} = \frac{273}{273+15}$$

或
$$V_1 = \frac{320 \times 273}{288} = 303 \text{ 立方釐米}$$

【註】解答此項問題時，學者宜將所得之結果與原有之體積互相比較，視其合與否。如於實驗室內計量之氣體，其溫度為 20°C 。則在標準情況下，當縮小約百分之七。

問 題

1. 在波義耳定律及查理定律之條文中，均有“某定重量之氣體”一語。此語是否為條文中之一主要部分？就分子而言，其意義為何？

2. 有在 0°C 。時之空氣 100 立方釐米。將溫度升至 546°C 。問此氣體之新體積為何？

3. 在 200°C 。時之氣體 2 立冷至 0°C 。設壓力不變，則其體積之變遷當若何？

4. 在 17°C 。量計之氣 160 立方釐米，於 0°C 。時假如壓力依舊恆定，當占有體積若干？

5. 某定重量之氣體在 27°C 。時量計，占 100 立方釐米。問在何溫度時，此同重量之氣體，將占有 200 立方釐米（壓力依舊恆定）？

6. 某定重量之氣體在 -23°C 。及 760 毫米壓力時占 250 立方釐米。問在標準情況下，此同重量之氣體之體積為若干？

7. 某定量之氫氣在 20°C 。及 760 毫米壓力時占 1000 立方釐米。問欲令此氣之體積變成為 500 立方釐米（壓力依舊恆定），須將其冷卻至何種攝氏溫度？

8. 有氣若干在 17°C 。時占 39 立方釐米。試將其體積校正至標準溫度。

9. 有一氫之樣品，在 91°C 。時其體積為 18 立方釐米。將溫度降至 0°C 。試推算氫之最優體積。

10. 設在 0°C . 時有 78 立方釐米之氣，欲使該氣體占有 234 立方釐米，須昇高溫度若干？

氣體方程式¹——化學家在實用上將氣體之體積化至標準情況時，往往須同時校正壓力及溫度。故將波義耳定律及查理定律併合成一方程式，則有助於此焉：

$$\frac{P_1 V_1}{T_1} = \frac{P_2 V_2}{T_2} \quad (\text{III})$$

於此立可見，當 $T_1 = T_2$ ，則此方程式即可化成方程式 I (波義耳定律)；如 $P_1 = P_2$ ，則方程式成爲 $V_1/T_1 = V_2/T_2$ ，是爲方程式 II 之又一變式(查理定律)。方程式 III 稱爲氣體方程式²。

【例】設有某量之氣體，已知其於 15°C . 及 740 毫米之壓力下，占有 1200 立方釐米，欲求其在標準情況，即 0°C . 及 760 毫米壓力下之體積。

代入方程式 III，得

$$\frac{740 \times 1200}{273 + 15} = \frac{760 \times V_2}{273 + 0}$$

由是
$$V_2 = \frac{740 \times 1200 \times 273}{760 \times 288} = 1100 \text{ 立方釐米}$$

水蒸氣壓力之校正——一種氣體於水面上集取而其量器內外之水平面相同時，則器內封閉之氣體，即在大氣壓力下。惟水多少有向器內蒸發，則其封閉之體積，一部分當屬之水蒸氣，而非該氣體也。此項水蒸氣，施有相當之壓力，視溫度而定。溫度升高，則水蒸氣之壓力急遽增加，如本附錄之表所示。

¹ gas equation. ² 此等氣體定律，有若干差歧之點，其詳情非本書範圍所應討論。係理想氣體與上述之定律相符合。

於水面集取之氣體一瓶，其瓶內之壓力乃氣體之壓力加水蒸氣之壓力，與瓶外之壓力相等，瓶外者僅乃大氣壓力也。然吾人所須知者，僅所集得之氣體所施之壓力耳。水蒸氣不易除去。惟吾人可謀求所以成就此事者。自氣壓減去水蒸氣壓力（水氣張力）之水銀毛米數，其結果即為乾燥氣體之壓力，即校正壓力¹是也。計算上均用此值。

【註】本附錄之一表內列有水蒸氣在各種溫度時之壓力。

【例】設有一種氣體，於水面上量計為 300 立方釐米，其時氣壓為 740 毫米，溫度 25°C。問在標準情況時，其體積當為若干？

查水氣張力表，知水蒸氣在 25°C. 時之壓力為 24 毫米；故其校正壓力為 740-24 即 716 毫米。

代入氣體方程式，得

$$\frac{716 \times 300}{298} = \frac{760 \times V_2}{273}$$

由是
$$V_2 = \frac{716}{760} \times \frac{273}{298} \times 300 = 259 \text{ 立方釐米}$$

液面差殊之校正——前此均係假定氣體在瓶內水銀或水面上集取，而管之內外液體之平面均相同。有時裝置不能準此安排，因而對於液面差殊，須作校正。當管內液面低於管外之液面（第 325 圖 C），則其壓力大於大氣壓；當內液面較高（第 325 圖 B），則其壓力小於大氣壓。設液體為水銀，則將氣壓計之高度加上或減去液面之差。水之重量約及水銀之十三分之一，故對於水平面差殊之校正，僅為水銀之十三分之一。

¹ corrected pressure.

【例】設於一瓶內水面上集得氣體 210 立方釐米，瓶內水面高出瓶外水面 8.0 釐米，而溫度為 22°C，氣壓計為 764 毫米。試求在標準情況下之校正體積。

【解】查本附錄之表，得水蒸氣之壓力在 22°C，約為 20 毫米。故其校正壓力如下：

$$\begin{array}{r} \text{水蒸氣} \quad \text{水面差} \\ 764 - 20 - \frac{80}{13} = 738 \text{ 毫米} \end{array}$$

作此項校正時，取最近似之整數毫米可矣，蓋其差誤一般均小於氣壓或體積之記錄上之差誤也。

於是代入氣體方程式，得

$$\frac{738 \times 210}{295} = \frac{760 \times V_2}{273}$$

$$V_2 = \frac{738}{760} \times \frac{273}{295} \times 210 = 189 \text{ 立方釐米}$$

【校核】於此可見壓力減小體積約 3%，而溫度減小約 7%；故溫度及壓力兩共減小體積約 10%。

問題

1. 設有在標準情況下乾燥氫 2 立，試計算在 273°C，及 380 毫米壓力時當占有之體積。
2. 某定量之乾燥氫，在 -173°C，及二氣壓之壓力時占 1000 立方釐米。問在標準情況下之體積當為若干？
3. 某體積之乾燥氣體，於 127°C 及 370 毫米壓力時量得為 1050 毫米。問在 -73°C，及 740 毫米壓力時當占若干體積？
4. 一壓縮氣體之鋼筒，於 30 氣壓及 27°C，時存有 40 立之氣體。此筒處於壓力為一氣壓，溫度為 17°C，之處裂破。問其氣體之體積當為若干？
5. 於水銀上集取之一種氣體，當管內之液面低於管外者 18 毫米，溫度為 18°C，而氣壓計內為 745 毫米時，其體積為 40 立方釐米。求其在標準情況下之體積。

進 究 參 考 書 目

[註] 本書目錄極縝密之選擇，各學校當可全行購備。

凡標為需要之書而宜儘速購者記以*。

凡屬不可缺少之書，而各校圖書館應備有者，記以**。

Arrhenius, Svante, *Chemistry in Modern Life*.

D. Van Nostrand & Co., N. Y., 1925.

*Boyl, T. A., *Gas Line, What Everyone Should Know about It*.

Frederick A. Stokes Co., N. Y., 1929.

Poyd, T. A., *Research—The Path Finder of Science and Industry*.

D. Appleton-Century Co., N. Y., 1925.

*Bragg, Sir William, *The Universe of Light*.

The Macmillan Co., N. Y., 1933.

Caven and Cranston, *Symbols and Formulas in Chemistry*.

Blackie & Son, London, 1928.

**Chamberlain, J. S., *Chemistry in Agriculture*.

The Chemical Foundation, Inc., N. Y., 1926.

**Conant, James E., *The Chemistry of Organic Compounds*.

The Macmillan Co., N. Y., 1933.

Curie, Mme. Marie, *Pierre Curie*.

The Macmillan Co., N. Y., 1923.

Deming, H. G., *In the Realm of Carbon*.

John Wiley & Sons, N. Y., 1930.

Duncan, R. K., *Chemistry of Commerce*.

Harper & Brothers, N. Y., 1907.

Fabre, Jean Henri, *The Wonder Book of Chemistry*.

The Century Co., 1930.

Faraday, Michael, *The Chemical History of a Candle*.

Republished by E. P. Dutton & Co., N. Y., 1932.

Findlay, Alexander, *The Spirit of Chemistry*.

Longmans, Green & Co., N. Y., 1930.

*Fisk, Dorothy, *Exploring the Upper Atmosphere*.

Oxford University Press, 1934.

***Foster, William, *Romance of Chemistry*.

The Century Co., N. Y., 1927.

Hines, Harry N., *Out of the Test Tube*.

Ray Long and Richard R. Smith, N. Y., 1934.

*Holmyard, E. J., *Makers of Chemistry*.

The Clarendon Press, Oxford, 1931.

**Howe, H. E., *Chemistry in Industry*, 2 volumes.

- The Chemical Foundation, Inc. N. Y., 1925.
- Howe, H. E., *Chemistry in the World's Work*.
D. Van Nostrand Co., N. Y., 1928.
- Howe and Turner, *Chemistry and the Home*.
Charles Scribner's Sons, N. Y., 1927.
- Jaffe, Bernard, *Crucibles, the Lives and Achievements of the Great Chemists*.
Simon and Schuster, N. Y., 1930.
- Johnson, Bertrand L., *Nitrogen and Its Compounds*.
U. S. Bureau of Mines Circular. No. 6385 (1931). (Supt. of Doc.)
- Kendall, James, *At Home among the Atoms*.
The Century Co., N. Y., 1929.
- Langdon-Davie, Johnson, *Inside the Atom*.
Harper & Brothers, N. Y., 1933.
- Little, A. D., *The Handwriting on the Wall*.
Little, Brown & Co., Boston, 1928.
- Lowry, T. M., *Historical Introduction to Chemistry*.
Macmillan & Co., London, 1926.
- Martin, Geoffrey, *Triumphs and Wonders of Modern Chemistry*.
D. Van Nostrand Co., N. Y., 1911
- *McPherson and Henderson, *A Course in General Chemistry*.
Fourth Ed., Ginn and Co., Boston, 1933.
- *Moore, F. J., *History of Chemistry*.
McGraw-Hill Book Co., N. Y., 1931.
- Phillip, J. C., *The Romance of Modern Chemistry*.
J. B. Lippincott Co., N. Y., 1912
- Rogers, Allen, *Industrial Chemistry*.
D. Van Nostrand & Co., N. Y., 1925.
- **Slosson, Edwin E., *Creative Chemistry*.
The Century Co., N. Y., 1919.
- Smith, E. F., *Chemistry in America*.
D. Appleton & Co., N. Y., 1914.
- Spring, L. W., *Non-Technical Chats on Iron and Steel*.
Frederick A. Stokes Co., N. Y., 1917.
- *Stieglitz, Julius, *Chemistry in Medicine*.
The Chemical Foundation, Inc., N. Y., 1928.
- *Thorpe and Lewis, *Outlines of Industrial Chemistry*.
The Macmillan Co., N. Y., 1916.
- Thorpe, T. E., *Essays on Historical Chemistry*.
The Macmillan Co., N. Y., 1923.

固體於水中之溶解度

此表示無水之固體物溶於 100 克之水中，在所記各溫度時製成飽和溶液所需之克數。

物 質	分 子 式	0°C.	10°C.	20°C.	100°C.
氯化銨	NH ₄ Cl	29.4	33.3	37.2	77.3
氯化鋇	BaCl ₂	31.6	33.3	35.7	58.8
氫氧化鈣	Ca(OH) ₂	0.185	0.176	0.165	0.07
硫酸銅	CuSO ₄	14.3	17.4	20.7	75.0
氯化鉀	KCl	27.6	31.0	34.0	56.7
硝酸鉀	KNO ₃	13.3	20.9	32.0	46.
氯化鈉	NaCl	35.7	35.8	36.0	39.
糖	C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁	179.	190.	204.	487.

各種氣體於水中之溶解度¹

(15°C. 及 760 毫米)

氣 體 名 稱	一立水所能吸收之體積	
極易溶		
氨.....	802.	立
氯化氫.....	458.	立
二氧化硫.....	47.3	立
尚可溶		
硫化氫.....	3.05	立
氯.....	2.63	立
二氧化碳.....	1.02	立
微可溶		
氧.....	0.034	立
氮.....	0.019	立
氫.....	0.018	立

根據 Kaye and Laby's *Physical and Chemical Constants*, Longmans, Green and Co. 之記載。

原件缺頁



原件缺頁



物質之硬度

二物料之硬度，可將其互相摩擦而比較之；較硬者當括起或劃出另一種之痕。

硬度表常用已久，共有 1 至 10。化學及物理之手冊中均有下列之表：

莫氏¹ 硬度表

礦物	硬度	礦物	硬度
滑石	1	長石	6
石膏	2	石英	7
方解石	3	黃玉	8
螢石	4	剛石	9
磷灰石	5	金剛石	10

熟記一種物質，如石膏 (2) 可為指甲刮度，而磷灰石 (5) 不難為刀所刮痕，當屬有益。

比重或相對密度

標準物質為取自 4°C. 時之純水。一物質與水之密度比較而得之密度，即該物之比重。例如鐵之比重為 2，意即鐵密於水二倍。因水之密度為每立方厘米 1 克，故任何物質之密度，就米制(克/立方厘米)而言，數字上自即等於其比重。

¹ Mohs

化學元素表, 附符號、原子序、及原子量(1940)

元 素	符號	原子序	原子量	元 素	符號	原子序	原子量
鋁 Aluminium	Al	13	26.97	汞 Mercury	Hg	80	200.61
銻 Antimony	Sb	51	121.76	鉬 Molybdenum	Mo	42	95.95
氬 Argon	A	18	39.944	鐳 Neodymium	Nd	60	144.27
砷 Arsenic	As	33	74.91	氖 Neon	Ne	10	20.183
鋇 Barium	Ba	56	137.36	鎳 Nickel	Ni	28	58.69
鈹 Beryllium				氮 Nitrogen	N	7	14.008
(Glucinum) E _u (Gl)		4	9.02	銱 Osmium	Os	76	190.2
銻 Bismuth	Bi	83	200.00	氧 Oxygen	O	8	16.000
硼 Boron	B	5	10.82	鈀 Palladium	Pd	46	106.7
溴 Bromine	Br	35	79.916	磷 Phosphorus	P	15	30.98
鎘 Cadmium	Cd	48	112.41	鉑 Platinum	Pt	78	195.23
銫 Cesium	Cs	55	132.91	鉀 Potassium	K	19	39.096
鈣 Calcium	Ca	20	40.08	銻 Prase-			
碳 Carbon	C	6	12.010	dymium	Pr	59	140.92
鈾 Corium	Co	58	140.13	鐳 Protactinium	Pa	91	231
氯 Chlorine	Cl	17	35.457	銾 Radium	Ra	88	226.05
鉻 Chromium	Cr	24	52.01	錒 Radium	Rn	85	222
鈷 Cobalt	Co	27	58.94	銲 Rhenium	Re	75	186.31
鈷 Columbian				銲 Rhodium	Rh	45	102.91
(Niobium) Cb(Nb)		41	92.91	銲 Rutherfordium	Rf	37	85.48
銅 Copper	Cu	29	63.57	銲 Rutherfordium	Ru	44	101.7
鐳 Dysprosium	Dy	66	162.46	銲 Samarium	Sm	62	150.43
銩 Erbium	Er	68	167.20	銲 Scandium	Sc	21	45.10
銲 Europium	Eu	63	152.0	銲 Selenium	Se	34	78.96
氟 Fluorine	F	9	19.00	銲 Silicon	Si	14	28.06
銆 Gadolinium	Gd	64	156.9	銲 Silver	Ag	47	107.880
銆 Gallium	Ga	31	69.72	銲 Sodium	Na	11	22.997
銆 Germanium	Ge	52	72.60	銲 Strontium	Sr	58	87.63
銆 Gold	Au	79	197.2	銲 Sulphur	S	16	32.06
銆 Hafnium	Hf	72	178.6	銲 Tantalum	Ta	73	180.88
銆 Helium	He	2	4.003	銲 Tellurium	Te	52	127.61
銆 Holmium	Ho	67	163.5	銲 Terbium	Tb	65	159.2
銆 Hydrogen	H	1	1.0080	銲 Thallium	Tl	81	204.39
銆 Indium	In	49	114.76	銲 Thorium	Th	90	232.12
銆 Iodine	I	53	126.92	銲 Thulium	Tm	69	169.4
銆 Iridium	Ir	77	193.1	銲 Tin	Sn	50	118.70
銆 Iron	Fe	26	55.85	銲 Titanium	Ti	22	47.90
銆 Krypton	Kr	36	83.7	銲 Tungsten	W	74	183.92
銆 Lanthanum	La	57	138.92	銲 Uranium	U	92	238.07
銆 Lead	Pb	82	207.21	銲 Vanadium	V	23	50.99
銆 Lithium	Li	3	6.940	銲 Xenon	Xe	54	131.3
銆 Lutecium				銲 Ytterbium	Yb	70	173.04
(Cassiopeium) Lu(Cp)		71	174.99	銲 Yttrium	Y	39	88.92
銆 Magnesium	Mg	12	24.32	銲 Zinc	Zn	30	65.38
銆 Manganese	Mn	25	54.93	銲 Zirconium	Zr	40	91.22

較重要之元素表

附元素符號、原子量近似值、及原子價

元 素	符 號	原子量 近似值	原 子 價	元 素	符 號	原子量 近似值	原 子 價
氫	H	1	I	錳	Mn	55	II IV
氦	He	4	—	鐵	Fe	56	II III
碳	C	12	IV	鎳	Ni	58.7	II
氮	N	14	III V	銅	Cu	63.6	I II
氧	O	16	II	鋅	Zn	65	II
氟	F	19	I	溴	Br	80	I
鈉	Na	23	I	銀	Ag	108	I
鎂	Mg	24	II	錫	Sn	119	II IV
鋁	Al	27	III	碘	I	127	I
矽	Si	28	IV	銻	Ba	137	II
磷	P	31	III V	鎢	W	184	VI
硫	S	32	II IV VI	鉑	Pt	195	IV
氯	Cl	35.5	I	金	Au	197	I III
鉀	K	39	I	汞	Hg	200	I II
鈣	Ca	40	II	鉛	Pb	207	II IV
鉻	Cr	52	II III VI	鐳	Ra	226	II

中外度量衡換算表

標準制——市制——英美制

10 毫米(mm.)	= 1 釐米(cm.)	= 3 市分	= 0.394 英寸(in.)
100 釐米	= 1 米(m.)	= 3 市尺	= 3.281 英尺(ft.)
1000 米	= 1 千米(km.)	= 2 市里	= 0.6214 英里(mil.)
1 立方釐米(c.c.)	= 1.000027 毛立(ml.)		
1000 毛立	= 1 立(l.)	= 1 市升	= 0.22 加侖(gal.)
10 毫克(mg.)	= 1 釐克(cg.)		
100 釐克	= 1 克(g.)	= 3.2 市分	= 15.43 格冷(gr.)
1 毛立水於 4°C. 時重 1 克			
1000 克	= 1 仟克(kg.)	= 2 市斤	= 2.20 磅 (lb.)

市制——標準制——英美制

10 市分	= 1 市寸	= 3.33 厘米	= 1.31 英寸
10 市寸	= 1 市尺	= 0.33 米	= 1.09 英尺
1500 市尺	= 1 市里	= 0.5 千米	= 0.31 英里
	1 市升	= 1 立	
10 市分	= 1 市兩	= 31.25 克	= 1.1023 盎司(oz.)
16 市兩	= 1 市斤	= 0.5 仟克(500克)	= 1.1023 磅

英美制——標準制——市制

	1 英寸	= 2.54 厘米	= 0.76 市寸
12 英寸	= 1 英尺	= 0.31 米	= 0.91 市尺
3 英尺	= 1 碼(yd.)	= 0.92 米	= 2.74 市尺
1760 碼	= 1 英里	= 1.61 千米	= 3.22 市里
1,1307 哩	= 1 海里	= 1.85 千米	= 3.70 市里
	1 加侖	= 4.55 立	= 4.55 市升
437.5 格冷	= 1 盎司	= 28.35 克	= 0.91 市兩
16 盎司	= 1 磅	= 453.5 克	= 0.91 市斤
2000 磅	= 1 噸	= 1016 仟克	= 2.032 市斤

中華民國二十三年十一月初版
中華民國三十五年五月新訂二版

(88724.1)

高級中學適用教本

新訂實用化學 二冊

New Practical Chemistry

每部定價國幣拾元

印刷地點外另加運費

版 權 所 有
翻 印 必 究

原著者
譯述者

Black and Comant
孫 豫 壽

發行人

朱 經 農
上海河南中路

印刷所

商務印書館
印刷廠

發行所

商務印書館
各地

國立中央圖書館



0039307