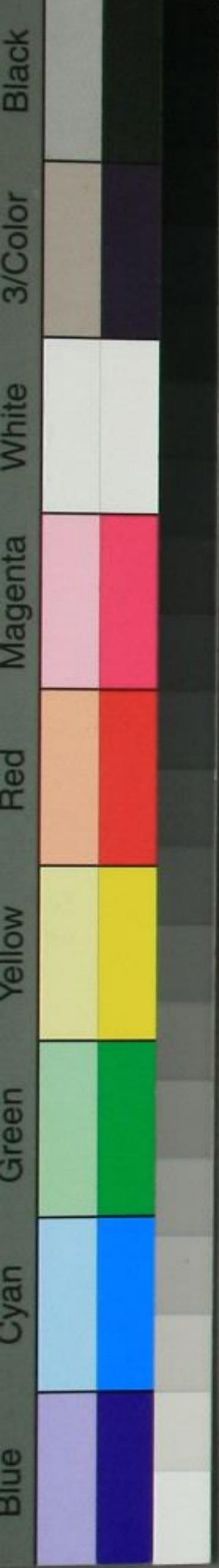


別置

合鑒入門

後編

三



30

25

20

15

10

化學入門後編卷之三標目

○酸類之上

○酸類之上
總論 無機體酸
弱酸 發呂傑年外之水素酸
有機肺酸(動酸、植酸)
發呂傑年外之水素酸
酸性酸 強酸

性酸化水物

○蒲魯繆母水素酸

○沃胄母水素酸

○ 捄列紐母水素酸

○帝兒律惲母水素酸

標目

○藏水素酸

化學ノリ一
卷之三

化學入門後編卷之三

桂川甫策閱
加藤宗甫譯

○酸類

化學結合品中人生ノ要品甚タ多シ今酸類ヲ以テ其一トス酸中曾テニ別アリ曰ク酸素酸曰ク水素酸其辯論ハ既ニ酸素ノ條丁ニ述ヘタリ水素酸ハ發呂傑年ト水素ヨリ成ル水素ハ發呂傑年外ノ非金属ト合スレ凡酸ヲ成サズ唯中性物ヲ生ズル而已但シ硫ト水素ノ結合品ハ酸性

有リ之ヲ發呂傑年外ノ水素酸ト謂フ
案ズルニ、水酸ニ素ヨリ水ヲ生レ、水炭ニ素ヨ
リ光氣ヲ生レ、燐水ニ素ヨリ燐水素氣ヲ生ス
此三者ハ皆中性物ニ属ス、堵酸素ト他ノ非金
屬トノ結合品ハ酸性物多レト雖、又中性物無
キニシモアラズ、則チ亜酸化窒素。酸化窒素。酸
化燐素。酸化炭素ハ酸性ナレ是レ酸素ノ量少
キカ故ナリ此ノ如キ品類尚、酸素ヲ取レバ酸
性初メテ彰然タリ

水素ト發呂傑年ノ結合ハ簡ナル者ニレテ其

比例唯一而已故ニ一個ノ發呂傑年ハ唯一個
ノ水素酸ヲ生ズル而已
水素酸類ハ皆其集成ヲ同フス則チ諸酸ハ皆
發呂傑年水素各一域而已
水素酸ト塩基ト相結合スレバ塩ヲ形成ス、此
塩中酸素無レ是レ前條説示セルガ如シ之ヲ
發呂伊塙モ尚_ホ發呂伊塙塩ヲ生ス然レ凡水
爰ニ生セズシテ水素遊離ス是レ起ル所ノ機
動單擇親和ニ属スレバナリ

酸素酸ノ一名ヲ酸性酸化物ト謂フ是レ酸ト
稱スル者ハ酸化級ノ上等ニシテ大概酸味ア
ルガ故ナリ

酸素酸ト塩基ノ結合品ヲ酸素塩ト謂フ此中
水中可溶ノ者アリ或ハ不可溶ノ者アリ可溶
ノ者ハ塩味歷然タリ

同種ノ酸素酸ニ酸素ノ多少アリ然レ凡偶然
トシテ多少アルニ非ズ其多量ヲ取ルヤ皆一
定無變ノ量ヲ踏ムト猶ホ人ノ階級ヲ經テ高キ
ニ登ルガ如シテ々ノ論ハ酸素ノ條下ニ說得

テ明ナリ

此彼ノ酸素酸其力同シカラズ强大ナル者ア
リ僅少ナル者アリ強酸弱酸ノ名由テ出ル所
以ナリ硫酸ハ力ノ强大ナル者ナリ酸類多シ
ト雖之ニ勝ツ者鮮シ故ニ硫酸ヲ以テ酸中ノ
勇將トス但シ是レハ常溫度ニ就テ論ズル而
已茲ニ大熱ノ援有ル寸ハ弱モ亦能ク強ニ勝
ツ蓋シ親和力ハ溫度ノ高下ニ依テ變コ起セ
バナリ

以上論スル所ノ酸ハ通常之ヲ無機性酸ト名

フ是レ無機體ナル土石ヨリ製スレバナリ別ニ有機體性酸ト稱スル者アリ此レハ動植ヨリ製ス其甲ヨリスル者動酸ト謂ヒ其乙ヨリスル者ヨ植酸ト謂フ
有機體性酸類ハ他日有機體化學ヲ論タルノ際擴說スベシ
酸類ノ總論畧々此ノ如レ以下各種ノ酸類ヲ論ス

總論終

○格碌児水素酸
古名塩酸、俗稱海塩精、名異ニシテ物一ナリ、物一ニシテ名異ナルモ、化學士之ヲ顧ミズ、唯格碌児水素酸ノ一名ヲ取ル而已、
格碌児水素酸ヲ以テ酸類中ノ一大要品ト為ス
ノハ今更ニ贅言スベカラズ、唯其性質製造等ヲ畧記シテ初學ニ便スト云フ
此水素酸ハ無色氣状ナレ、在濕氣中ニ散布スレハ白烟トナル、刺戟性大ナルガ故ニ一回之ヲ吸入スレハ數回ノ咳嗽ヲ發ス、試者宜ク注意スベ

卷之三

行編卷之三

四

レ〇水中可溶ノ性甚大ナリ一容ノ水ハ零度ニ
シテ此酸四百八十容ヲ溶解ス其溶液ヲ流動塩。
酸ト名クルアリ〇其飽和溶液ハ零度ノ熱ニ
於テ一、二一〇九ノ密度アリトス然レ一亞ノ酸
氣六亞ノ水ヲ含有ス若レ夫此溶液ヲ大氣ニ曝
露スレハ一分ノ酸氣白烟ト為テ飛散シ酸氣一
亞水十二亞ノ比例トナル再ビ之ヲ蒸餾スレバ
更ニ酸氣減却シテ水十六亞トナル故ニ塩酸ハ
含水ニ三段アリトス則チ尤ノ如シ

鹽酸一域水五六域
鹽酸一域水十二域
鹽酸一域水十六域

左二
揭

疏密

百分中 / 酸氣

一、二、一、
一、二、二
九。一

分中ノ酸

卷二

後編卷之三

五

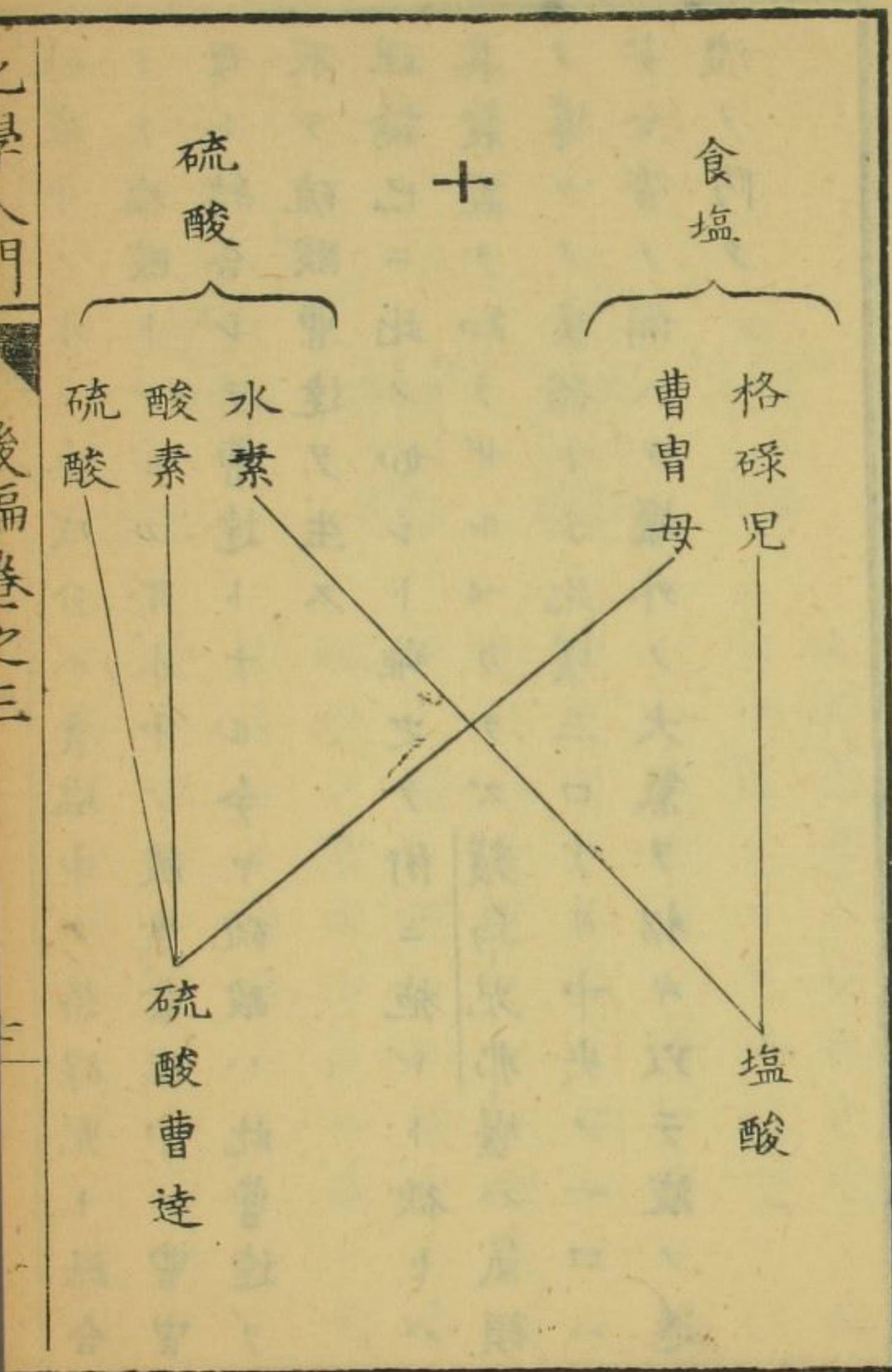
六、六、六、六、六、六、
。、。、。、。、。、。
九。一、二、三、四、五、六、七、八

一、二、二、二、二、三、三、三、
八、。二、四、六、八、。二、四、
一、二、二、二、二、三、三、三、
八、。二、四、六、八、。二、四、六

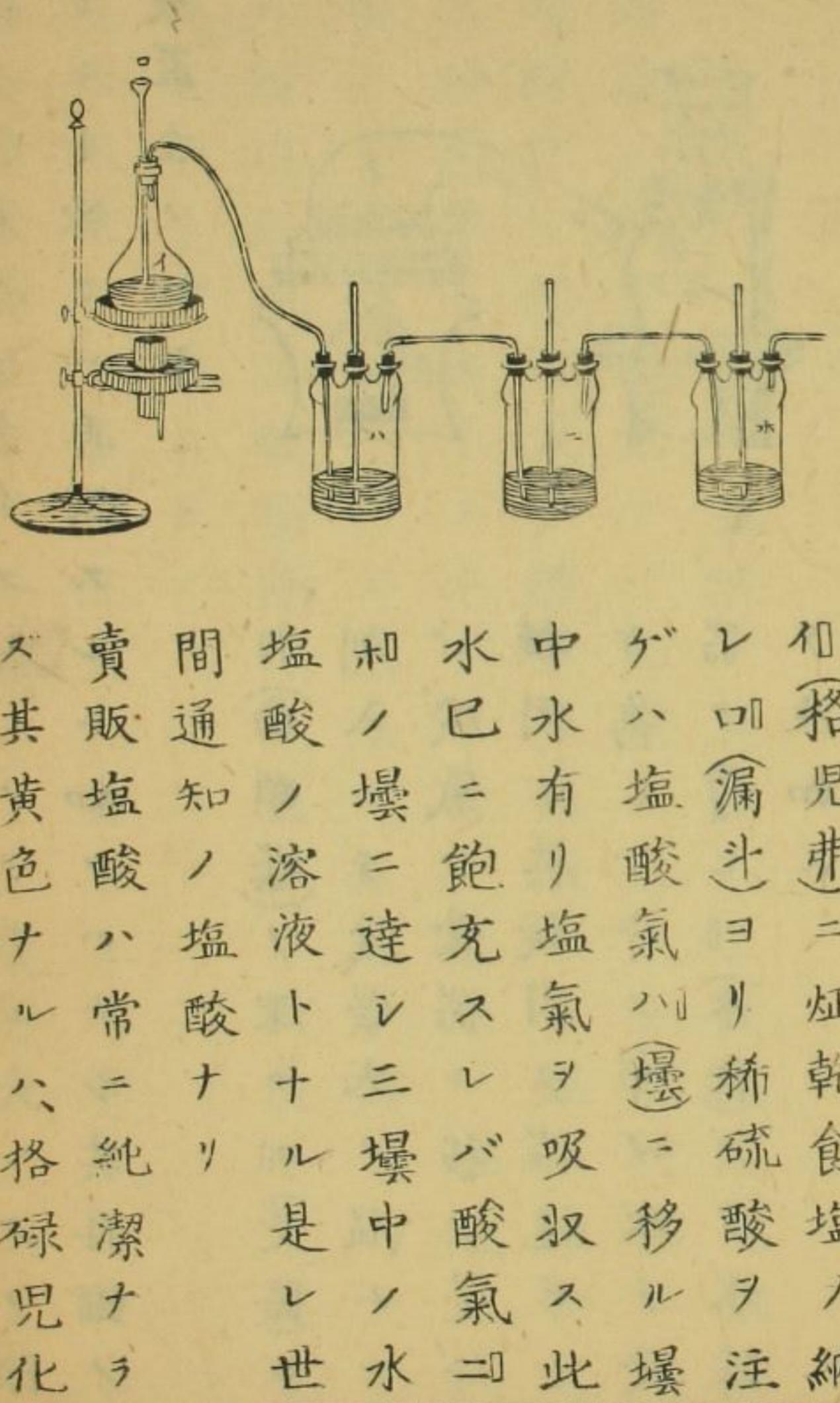
六、六、六、六、六、六、
。、。、。、。、。、。
一、二、三、四、五、六、七、八

二、四、六、八、一、一、一、一、
。、。、。、。、。、。
二、四、六、八、一、一、一、
。、。二、四、六

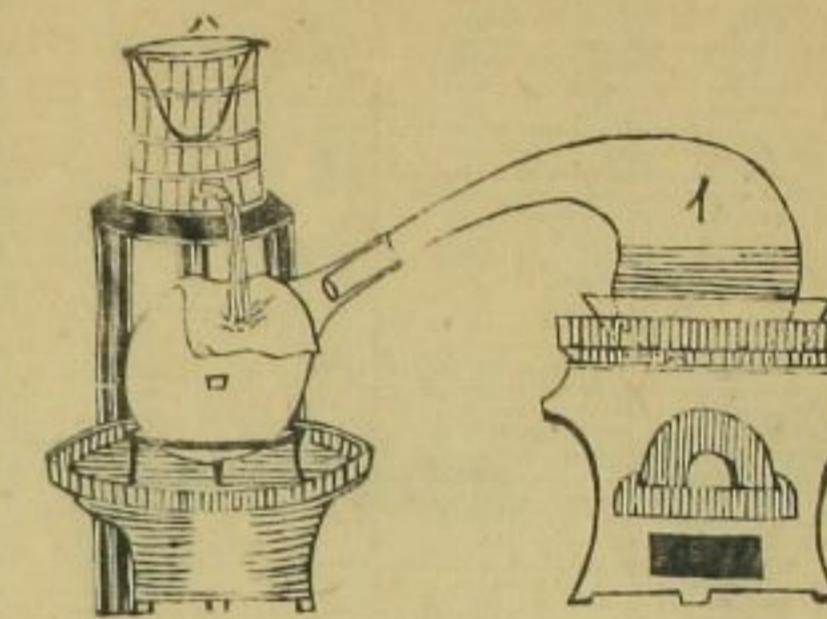
塩酸ノ製造ニ二法アリ一ハ格碌兒氣ト水素氣
トヲ壠内ニ混合シテ日光ニ曝スニ在リ此法良
ナリト雖、其二氣結合スルノ際大ニ炸鳴シテ壠
ヲ破却スルヲアリ、故ニ之ヲ試行スルハ極メテ
危シ、如カズ食鹽ト硫酸ヲ用ヒシニハ此二物ヨ
リ塩酸化生スルノ理ハ左圖ヲ見テ瞭然之ヲ知
ルベシ



硫酸中ノ水ノ本成分ハ食塩中ノ格碌児ト結合
シテ塩酸トナルノ際、水中ノ酸素、食塩中、曹曾
母ト結合シテ曹達トナル今ヤ硫酸ハ此曹達ヲ
取テ硫酸曹達ヲ生ス
理論已ニ此ノ如シト雖之ヲ術ニ施ント欲セバ
其裝置ヲ知ラザルベカラズ麿鳥児弗壠ハ氣類
ヲ導クノ良器十リ此壠三口アリ中央ノ一口ハ
安全管ヲ備ヘテ壠外ノ大氣ヲ招キ以テ液ノ逆
流ヲ防ク



鍍有機體等ヲ含有スレバナリ、若レ夫レ之ヲ除
カント欲セバ再鋸スルニ如クハナシ其再鋸ノ
装置左ノ如レ



仰(曲頸壇)ヲ深ク叩(受器)ニ
刺入レテ後壇底ヲ温ムレ
バ酸氣ハ受器ニ移テ爰ニ
凝固ス其凝固ヲ催進セン
ガ為ニ一序ノ布ヲ取テ受
器ヲ覆ヒ川(水桶)ヨリ水線
ヲ注加ス

○一于ノ水一滴ノ塩酸ヲ混和シテ後銀液地獄石
溶液ヲ此中ニ注ケバ白塗ヲ生ス此塗何物ゾヤ、
塩酸中ノ格碌兒分離シテ銀液中ノ銀ト結合シ
格碌兒銀ト為リタルナリ故ニ銀液ハ塩酸ノ試
薬ニシテ塩酸ハ再ビ銀塩ノ試薬ト謂フベシ此
外湏塩、鉛塩、炭酸塩、諸謨尼亞等ノ試薬ナリ其他
尚_ホ用アリ下章ヲ見ルベシ
元來塩酸ハ金屬一其酸化物ト_ヲ溶解スル力ア
リ分析家須要ノ一助薬タリ又製藥家ニ於テハ

硝砂及ヒ他ノ貴藥ヲ製スルニ方テ不可缺ノ一
物トナス又農家ニ於テハ田園ノ糞肥トナシ其
力硫酸ニ劣ラスト稱ス(塩酸ヲ田園ニ注ント欲
セバ八九倍量ノ水ヲ以テ之ヲ稀釋スベシ)
其他諸家ノ用縷述スルニ遑アラズ其細說ノ
如キハ桂川甫策譯述ノ書化學通覽ニ詳ナリ
就テ見ルベシ

○

小壠内ニ精鍊屑ヲ納メ之ニ塩酸少許ヲ注ケハ
泡沸シテ數分時ニ至ル試ミニ火燄ヲ壠上ニ送

レバ發生スル所ノ氣燃燒斯是レ則チ水素ナリ
今水素發生スル所以ノ理ハ塩酸中ノ格碌兒分
離シテ鍊ト結合シ水素遊離セシ而已○泡沸止
テ後少ク壠底ヲ温メ之ヲ放冷スレバ格碌兒化
鍊則チ綠晶ヲ結ブ此物ハ鍊格碌兒各一亞ヨリ
成ル○若レ精鍊屑ノ代リニ酸化鍊ヲ用ユレバ
水素發セズ其發セザル所以ハ何ゾヤ他ナシ唯
酸化鍊中ノ鍊塩酸中ノ格碌兒ト結合シテ格碌
兒化鍊トナレバ酸化鍊中ノ酸素ハ直チニ塩酸
中ノ水素ト結合シテ水一ナルニ依ル而已○爰

ニ得ル所ノ格碌兒化鍶ハ綠色ニアラスレテ帶
黃褐色ナリ則チ格碌兒三亞鍶ニ亞ヲ含有ス此
品結晶シ難レト雖水分ヲ蒸發スレバ塩塊ト為
ル

○ 緑色格碌兒化鍶ノ溶液ニ格碌兒水ヲ注ケバ溶
液黃色ト為ル之ヲ蒸散スレバ黃色ノ塩塊ヲ得
ベシ其色ノ變化ハ綠色格碌兒化鍶格碌兒水中
ノ格碌兒ヲ取テ其消極成分則チ格碌兒云々而
已ノ量ヲ增加セレ故ナリ

王水一名消塩酸
諸酸皆黃金ヲ溶解スルヲ能ハべ然ルニ塩酸ト
消酸トノ合劑ハ此能力アリ試ミニ黃金箔ヲ此
中ニ投スレハ速ニ溶解ス曾テ黃金ヲ金屬ノ王
ト稱ス王水ノ名是ヨリ出ノ王水ハ一、一五ノ塩
酸五十一ウイクチ一、四五ノ消酸五十八ウイク
チ一蒸餾水四十ウイクチ一ヨリ成ル
塩酸ノ論尚多シト雖之ヲ他書ニ譲テ以下蒲魯
繆母水素酸ヲ論ズ
一童子側ヨリオツト先生待玉ヘ一言質スベ

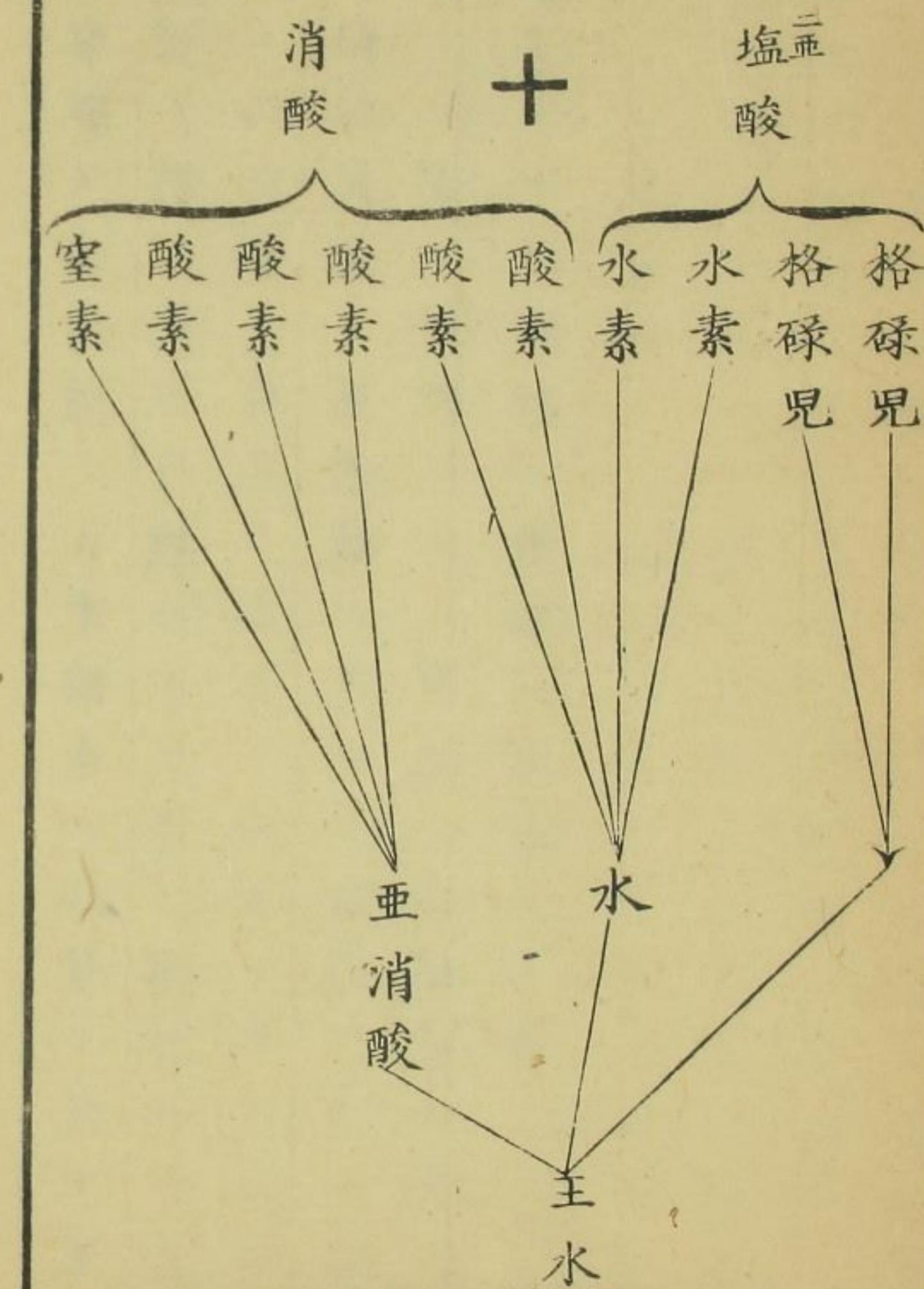
仁宗

千緋卷之三

一一

キトリ、僕曾テ王水ヲ製ス、用ユル所ノ塩酸。消
酸、共ニ純潔ニシテ、更ニ白色透明ナリ、然ルニ
此ニ酸ヲ合スルノ際、白色變シテ黃色トナリ
タリ此黃色何レノ慶ヨリ來レルヤ余答_テ曰ク
童子知ラバヤ消酸ノ塩酸ニ於ケルハ猶_ホ過酸
化_一滿_一瓦_一涅_一斐_一母_一ノ塩酸ニ於ケルガ如レ元來過酸
化_一滿_一瓦_一涅_一斐_一母_一及ヒ消酸ハ多量ノ酸素ヲ含
有シテ之ヲ他物ニ分配スルノ性アリ、故ニ消
酸。塩酸相觸ル、ノ際、消酸中ノ酸素一分分離
シテ塩酸中ノ水素ト結合シ其格碌兒ハ水中

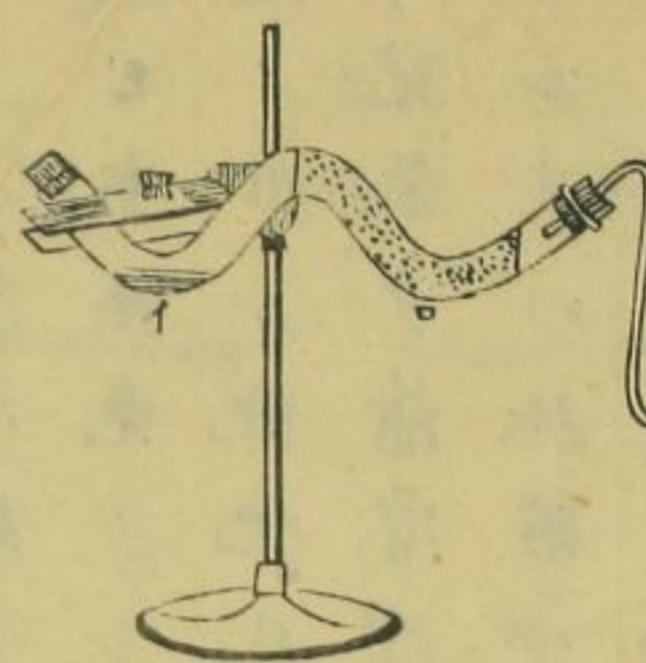
ニ溶解ス、儲消酸ナル者、酸素ノ減量ニ依テ、亞
消酸ト為ル。此亞消酸モ亦水中ニ溶解スルカ
故ニ其固有ノ黃色ヲ全液ニ附與ス。故ニ王水
ハ格碌兒水ト、亞消酸ノ混和ト看做スベシ。黃
金ノ液中ニ溶解スルハ、單純ノ格碌兒化學強
體トナツテ、單純ノ黃金ト結合スル耳。



○蒲魯繆母水素酸

此酸モ亦無色。シテ其臭氣ノ刺戟性アル。舊
塩酸ノ如レ此他化學性多ク之ト類ス。
格碌兒氣ヲ蒲魯繆母水素酸(或ハ其水溶液)中ニ
通スル寸ハ此酸中ノ蒲魯繆母分離ス其橙黃色
ヲ以テ瞭然之ヲ知ルベシ但シ此時塩酸化生ス
是レニ由テ之ヲ観レバ水素ト格碌兒トノ親和
力ハ水素ト蒲魯繆母ノ親和力ヨリ大ナリ。○蒲
魯繆母水素酸ノ溶液ヲ大氣中ニ放置スレバ一
分。分離ス。此時大氣中ノ酸素ハ此水素酸中ノ水

素ト結合シテ水トナリ遊離セル所ノ蒲魯繆母ハ餘殘ノ水素酸中ニ溶解シ之ヲ茶褐色トナス蒲魯繆母水素酸ヲ製セント欲セバ宜左ノ装置ヲ用ユベレ



圖中示ス所ノ曲管ノ仰ニ蒲魯繆母ヲ納メ凹ニ玻璃粗末又ヒ磷ヲ致シ水ヲ以テ玻璃末ヲ湿シ儲少ク仰邊ヲ湿ムレバ蒲魯繆母氣状トナツテ凹邊ニ移リ爰

ニ磷ト觸レテ蒲魯繆母磷トナル、此物再ビ水ト接スレバ為メニ分離シテ蒲魯繆母水素酸及ヒ亞磷酸ノ二トナリ、其甲ハ路ヲハニ取テ管外ニ逃ル○此法ヲ以テ得タル者ハ純潔ナレ凡技倅稍危シ、是レ蒲魯繆母化曹曹母及ヒ稀硫酸ヲ以テ之ヲ製ス

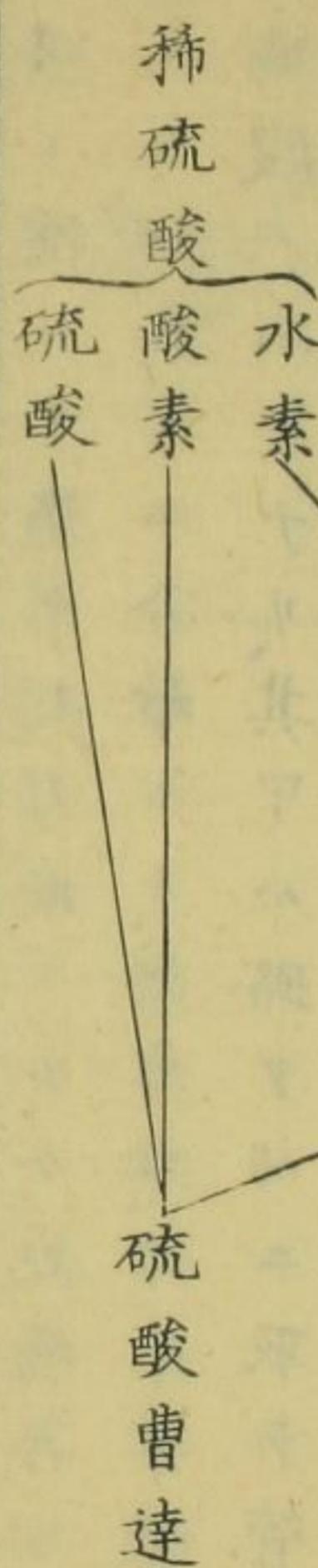
蒲魯繆母化曹胄母
蒲魯繆母水素

曹胄母

蒲魯繆母水素

曹胄母

十

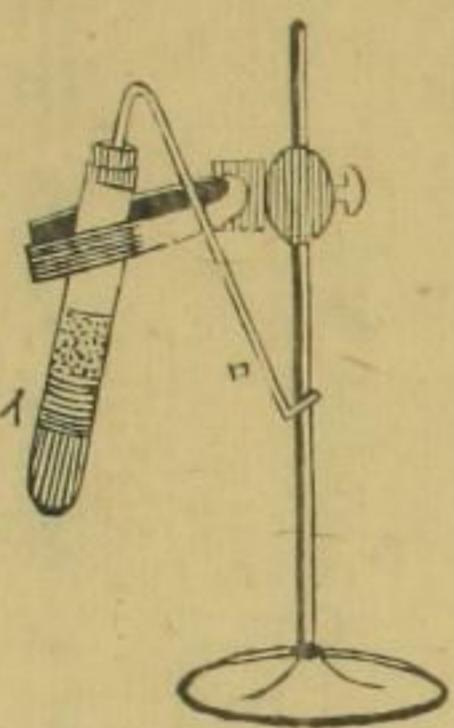


○沃胄母水素酸

此水素酸ハ薩氏ノ發明セル者ナリ無色十
レモ氣中ニハ烟状ヲナス○其臭氣ハ猶_ホ塩酸蒲
魯繆母水素酸ノ如ク水中可溶ノ性モ猶_ホ此二酸
ノ如レ

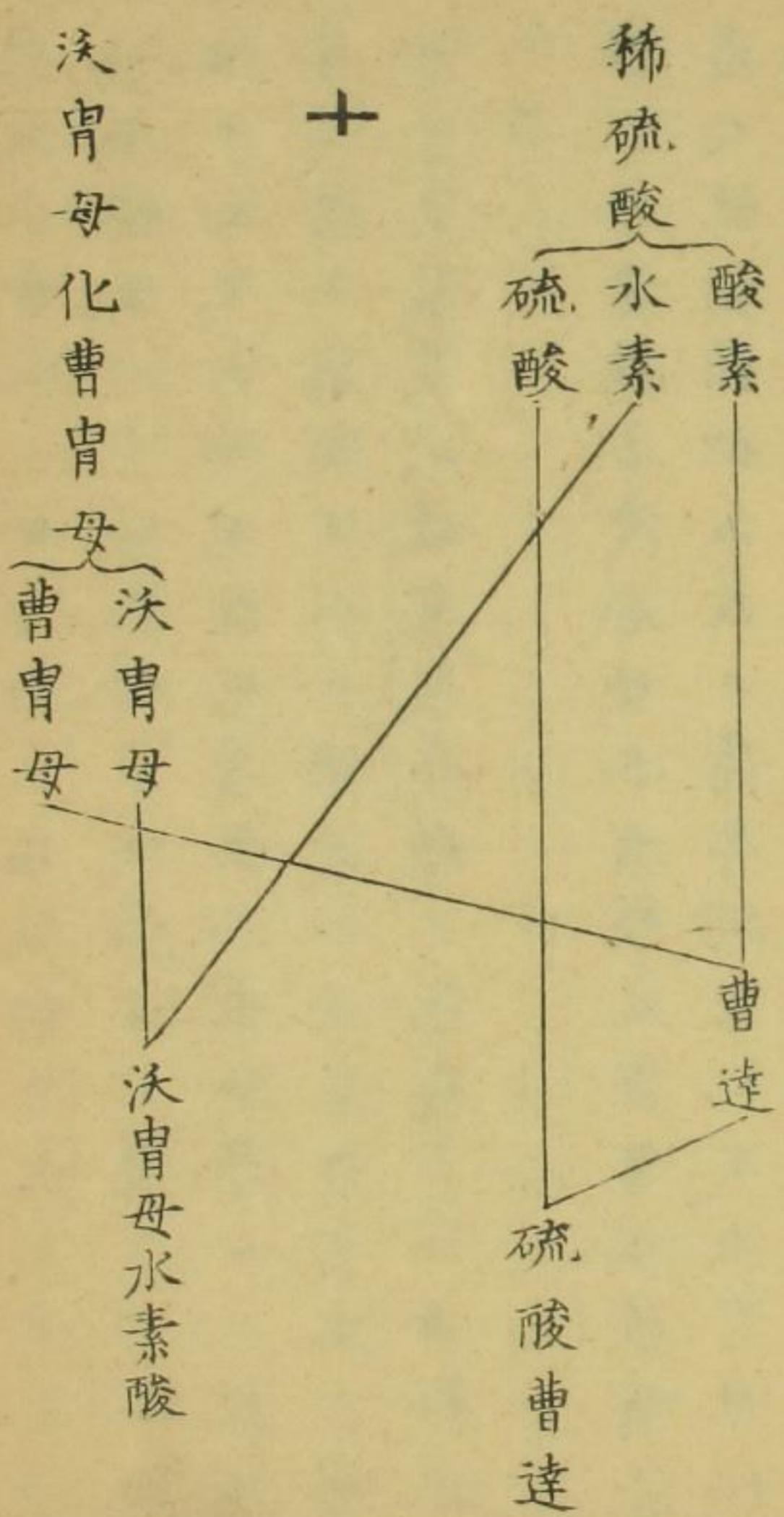
試験シテ以テ知ル沃胄母ト水素ノ親和力ハ蒲
魯繆母及ヒ格碌兒ノ親和力ニ如カズ、故ニ此ニ
素ヲ以テ沃胄母水素酸ヲ扱ヘバ分離シテニ素
ノ水素酸ヲ得ベシ然ルニ沃胄母ト酸素トノ親
和ハ格碌兒及ヒ蒲魯繆母酸素トノ親和ヨリ大

ナリ、故ニ沃胄母ヲ以テ格碌児酸加里ヲ分析スレバ沃胄母酸加里ヲ生ズ人為ノ嚴寒ヲ以テ沃胄母水素酸ヲ流動セシメ又固形トナテシムベシ其固形ニ移レル者ハ白色透明猶永ノ如シト云フ水ヲ以テ沃胄母化磷ヲ分析スレハ沃胄母水素酸及ヒ亞磷酸ヲ得ルト猶蒲魯繆母化磷ノ水ニ於ケルガ如レ其裝置ハ大同小異ナリ左圖ヲ見テ知ルベシ



①(玻璃筒)ニ沃胄母濕濡
玻璃粗末及ヒ磷ノ三味
ヲ納メ(三味宜ク層ヲ為
スベシ沃胄母ハ下層、玻
璃粗末ハ上層、磷ハ其中
間ニ居ルベシ)堵管底ヲ
温ムレバ沃胄母氣状ト
ナツテ磷ト觸レ沃胄母
酸トナル是水中ノ水素、沃胄母ト相好メベナリ

此時又亞磷酸化生スルハ論ヲ須シテ知ルベ
シ今ヤ汰胄母水素酸ハ曰(玻璃管)ヲ經テ逃ル之
ヲ乾燥セル壠内ニ導クベシ○汰胄母化曹胄母
ヲ以テ汰胄母水素酸ヲ製スルハ極メテ良法ナ
リ其化生ノ理左ノ如レ



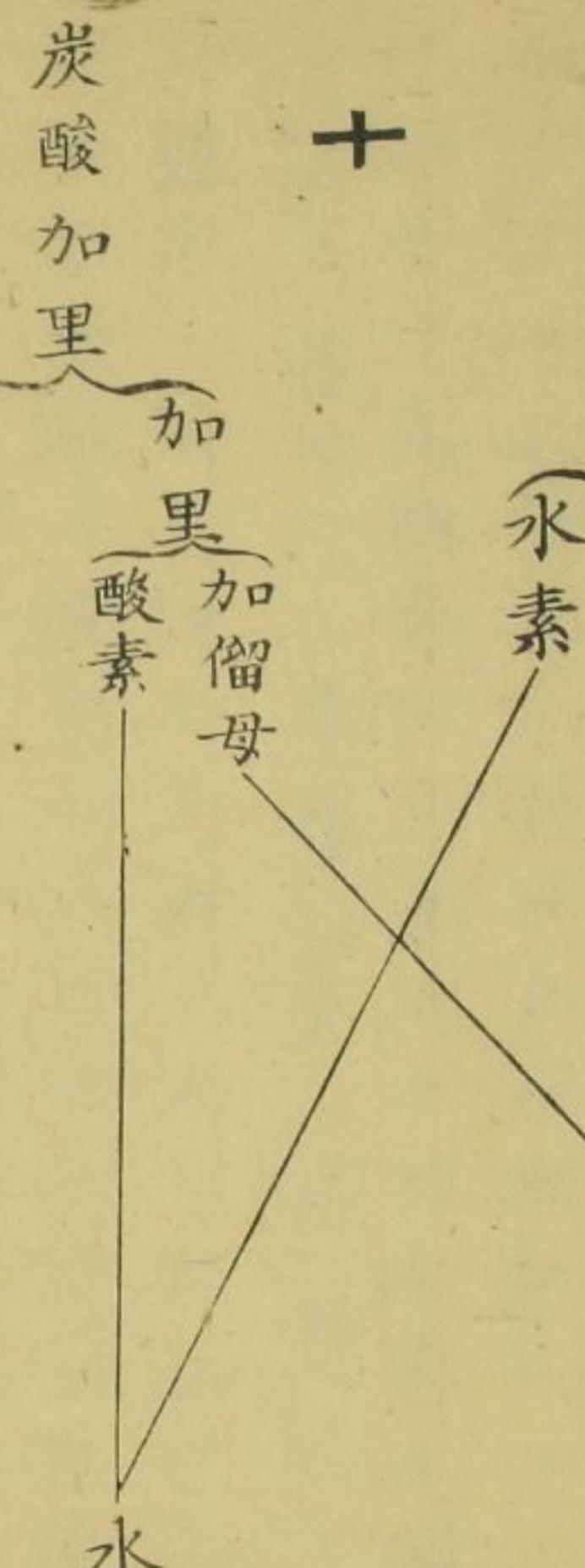
蒲魯繆母水素酸共ニ水中可溶ノ性大ナルヲ猶
格碌児水素酸ノ如レ故ニ其氣形ヲ失セサラシ
メント欲セバ十分乾燥セル壇内ニ導クベシ○
性此ノ如クナルガ故ニ、其水溶液ヲ得ルヤ極メ
テ易シ則チ前法ヲ以テ得タル酸氣ヲ水中ニ導
ク而已其裝置尚_ホ趙烏児弗壇ヲ連接スルニ如ク
ハナシ

格碌児水素酸。蒲魯繆母水素酸。沃胄母水素酸ノ
三者ハ性相類似ス、故ニ蒲魯繆母化及_ホ沃胄母化
曹胄母ハ自然食塩ノ導者ト為リテ、其在ル所隨

存ス故ニ海水海草ハ勿論更ニ塩泉中ニ舍在セ
リ但レ其量甚タ少レト云フ

沃胄母水素酸ノ用多レトス、中ニ就テ沃度加溜
母ノ製出ニ宜レ則チ炭酸加里ノ溶液ニ沃胄母
水素酸ヲ加フレハ炭酸加里ノ加溜母ハ沃胄
母ト結合シ其酸素ハ水素酸中ノ水素ト結合シ
テ水トナル此變化ノ際水中大泡沸スルハ炭酸
ノ遊離飛散スルニ依ル苛性加里ヲ用ユレハ炭
酸生出ノ患ナシト雖此品ハ高價ナルが故ニ炭
酸加里ヲ代用スル耳

沃度水素酸 沃胃母 沃度加馏母



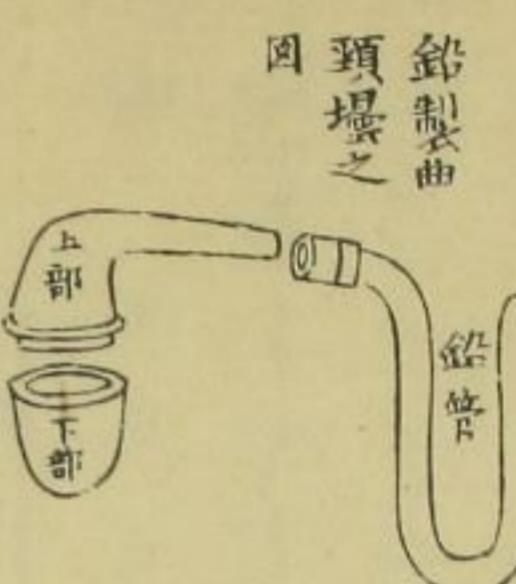
+

○弗律阿馏母水素酸

此酸ハ無色ノ氣ナレ凡攝氏二十度ノ温ニ逢ヘバ流動ス○其毒他ノ水素酸ニ超ニ故ニ試験極メテ危レトス人身之ヲ受レバ少量ト雖大歟衝ヲ起シ遂ニ熱病ニ陥リ甚キニ至レハ死ス○其水溶液ハ毒氣稍緩ナルガ如レト雖之ヲ扱フノ輕卒ナレバ重大ノ害ヲ招ク亦大注意スベシ○弗律阿馏母ニ比スレバ毒氣稍緩ナレ凡尚玻瓈ヲ侵蝕ス况ヤ金属ヲヤ然レ凡金属中白金ハ此大毒ニ堪エ且ツ奇トスベキハ鉛ニシテ此物ノ

力白金ト同レ(但シ之ヨリ稍弱シ)故ニ弗児ニ蘿
把多ヨリ此大毒水素酸ヲ製スルニハ鉛製ノ曲
頸壠ヲ用ユ是レ白金ヨリ入費大ニ少クシテ用
稍同シケレバナリ

鉛製ノ曲頸壠ハ二部ヨリ成ル其形左圖ノ如シ



鉛製曲頸壠之圖

弗児ニ蘇把多ノ極末ヲ増^{則チ曲頸壠ノ上部謂}内ニ致シ倍量ノ第一含水硫酸ヲ注入シテ蓋^{則チ曲頸壠ノ下部謂}ノナシ裸麥粉ヲ以テ空隙ヲ塞キ壠口ノ鉛管内ニ挿ミテ後、壠底ヲ温

ムレバ、弗律阿備母水素酸、鉛管内ニ濃凝ス(鉛管ハ預メ滿水桶内ニ置クベシ)
弗児ニ蘿把多末ヲ小乳鉢内ニ致シ(鉢内ニ預メ油ヲ塗ルベシ)震盪シテ後、硫酸ヲ注加シ稀糊ノ稠トナシ、堵玻璃板ニ薄ク蠟ヲ塗リ鍼尖ヲ以テ蠟上ニ盡シ(鍼尖宜シク板面ニ達スベシ)數時間之ヲ、鉢上ニ置キテ後、蠟ヲ熔シ去リ的列並油ヲ以テ板面ヲ磨拭スレバ盡スル所ノ圖板面ニ殘ルヲ更ニ彫刻セルガ如シ
弗児ニ蘿把多ノ成分ハ弗律阿備母ト加爾丘

母ナリ硫酸ノ為メニ分離スルヲ猶^ホ食塩ノ如シ其分離ノ際、弗律阿留母水素酸ヲ生ス。弗兒乙酸ト名ル者ハ則チ是レナリ。此酸氣ハ能ク幾設兒土(卷之二)幾設兒ノ條下ヲ参考スベシ。ヲ溶解ス。玻璃板面脱臘ノ部侵蝕セラレテ画圖ヲ残スモ亦宜ナラズヤ當今多クハ此法ヲ以テ玻璃ニ畫スト云フ。○此酸氣ヲ水中ニ導ケハ弗律阿留母水素酸ノ溶液ヲ得。此液モ亦侵蝕力アリ。則キ又玻璃面上ノ彫刻ニ宜シ。哺乳獸骨齒ハ少量ノ弗律阿留母化加爾丘母ヲ含ムト。

云フ
案スルニ舍密開宗ニ弗耳乙蘿把多ヲ以テ弗耳乙酸加爾基トナスハ非ナリ。當時水素酸ノ性情明ナラザルガ故ニ此ノ如ク稱呼ヲ誤ルト雖當今ノ說ニ從ヘハ宜ク。弗律阿留母化加爾丘母ト稱スベシ。但レ此品ヲ以テ邦產ノ蟹石螢砂トナスハ最モ當レリ。又幾尔捕氏ノ說ヲ引テ、白淡黃綠紅青紫ノ品ヲ分テリ。皆取ルベレ尚同書ヲ参考スベシ。

○攝列紐母水素酸

攝列紐母水素酸ハ氣状ニシテ無色ナリ臭氣ハ全ク硫水素酸ノ如クナレ仄毒氣之ヨリ甚シ○其性燃へ易シ、燃後赤粉ヲ殘ス此赤粉ハ則チ攝列紐母ノ游離セル者ナリ○水中可溶ナリ此水溶液ヲ大氣ニ露呈スレハ速ニ分離シ此酸中ノ水素ハ大氣ノ酸素ト合シテ水ヲ形成シ、攝列紐母赤粉トナツテ分離ス○製法種々アリトスノ法ヲ以テ最モ簡便ナリトス

滿水玻瓈内ニ攝列紐母化燐ヲ投ズレバ又燐酸

ト攝列紐母水素酸トヲ生ズ則チ一装置ヲ設ケテ此氣ヲ収ムベシ

○帝兒律瘤母水素酸

此水素酸ハ氣形ニシテ硫水素酸。攝列紐母水素酸ト甚シ相類似ス○無色ニシテ臭氣ハ硫水素酸ノ如ク水中可溶ナリ溶液酸素ノ作用ニ逢ヘバ分離シ、帝兒律瘤母分、茶褐色トナツテ沉降ス○格碌児ニ逢フモ亦分離ス此時格碌児水素酸生シ帝兒律瘤母游離ス○性燃焼シ易シ燃ユレハ帝兒律瘤母ヲ殘ス○其製法ノ簡ナル者ハ塩

酸ヲ以テ加溜母或ハ鍊ノ帝児律溜母化物ヲ分析スルニ在リ

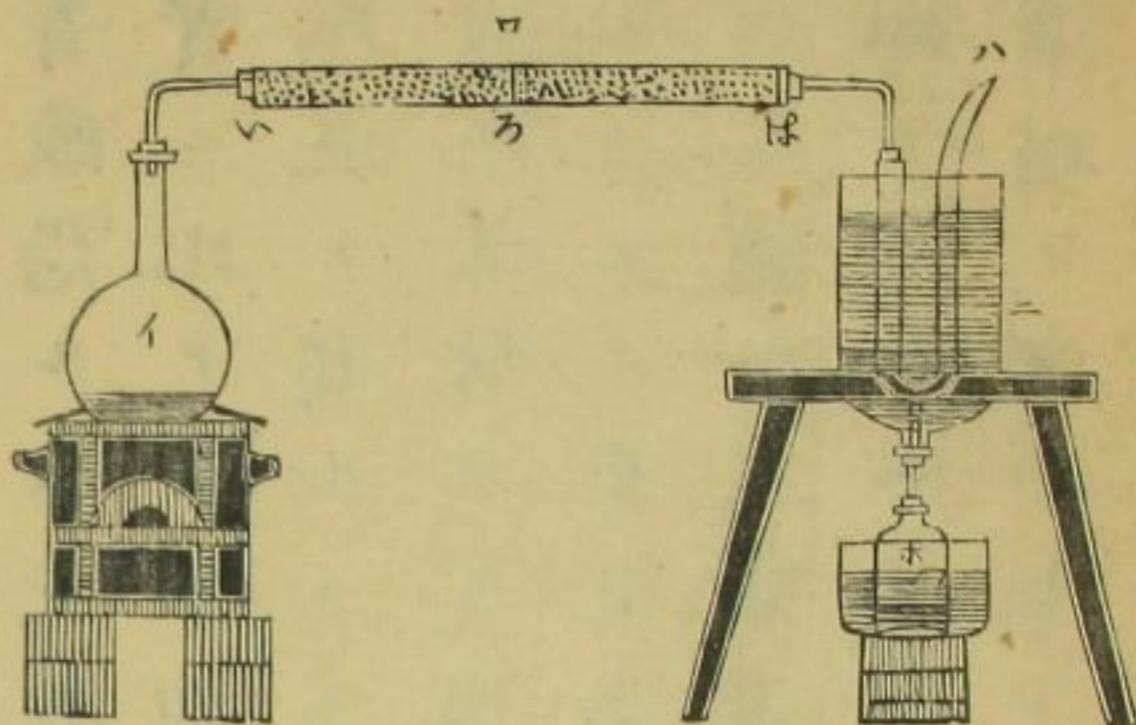
硫。攝列紐母。帝児律溜母ノ水素酸ハ其性質相類似スト雖之ヲ分別スルト甚夕易シ則チ此三者ヲ大氣中ニ置ケハ硫水素酸ハ白黃色ノ沈降物攝列紐母ハ紅濶、帝児溜母ハ茶褐色塗ヲ生出ス

○藏水素酸一名青酸

青酸恐ルベシ、其一小滴能ク一大獸ヲ殺ス猛毒實ニ比キガ如シ、若人身ノ創口ニ入テ、直千二血液ト觸ル、寸ハ瞬間ニ死ヲ招ク、又其氣ハ呼吸ニ大害アリ、嗚呼危殆此ノ如シ、猥リニ試行スベカラス、若レ夫レ止ムト得ズシテ之ヲ製セント欲セハ、注意ニ再ビ注意ヲ加ヘテ必テバ麤略アルベカラス

青酸ハ光ニ依テ分離スルガ故ニ、之ヲ貯ヘント欲セハ其壇ヲ黒塗スベシ

其製造ニ數法アリ藏化金属ト
稀硫酸ヨリスルハ猶他、永素
酸ニ於ケルガ如レ但シ法中最
モ良ナル者ハ塩酸ヲ以テ藏化
湧ヲ分析スルニ在リ其裝置左
ノ如シ



和(格児弗)ニ藏化湧ヲ及ヒ
發烟塩酸各十ガランマ
ヲ納ノ少ク和底ヲ温ムレ
バ青酸氣細管ヲ經テヨ

(玻璃筒)ニ移ルベシ(中預ノヨリ引ニ至ル迨
大理石末ヲ納メ引ヨリはニ至ル迨格碌児加爾
丘母ヲ容ル今青酸氣ハ塩酸氣ノ混合ヲ免レズ
ト雖シハ大理石ノ為メニ留メラレ甲唯リ格碌
児加爾丘母ト接スルノ際之力為メニ水分ヲ奪
却セラル今ヤ青酸氣純潔トナツテ(曲玻璃筒
ニ達スレバ爰ニ流液トナル何ゾヤハニ(玻璃
鐘)中ノ冷却剤中ニ没シテ、下ニ出ワ十分寒冷
ナルガ故ナリ其初ノテ流动スレヤ直チニ利(小
堰)中ニ流下スルナリ伎倆ノ際青酸氣ノ一分川

引出ノ間ニ濃疑スルアラバ少ク此部ニ温ヲ
加ヘテ其氣形ニ還ラシムベシ
裝置ノ空隙ハ嚴密ニ之ヲ閉塞スヘシ若シ之ヲ
忽ニスル寸ハ酸氣逃レ出テ、試者ヲ害ス豈恐
レサルベケンヤ

青酸溶液ヲ得ント欲セハ其氣ヲ水或ハ酒精中
ニ導クベシ此液ハ白色透明常水ノ如レト雖其
香氣杏仁ニ類ス復辨知レ易シ

子實ハ某ノ狀態中此酸ヲ生スル者アリ殊ニ
苦巴旦吉梅李等ノ仁中ニ在リ〇老利水ノ竒

効ハ其中ノ青酸ニ歸スベシ
古人曰ク毒藥モ用法宜キ適スレバ良藥ト為
ル子實ニ青酸ノ謂ヒ歟見ヨ杏仁ハ漢醫ノ重
スル處老利兒水ハ西洋家不可缺ノ貴藥ナリ
此二藥ハ胸病ニ於テ奏功殊ニ多シト云フ

冷却劑ノ法左ノ如シ

第一法

水

硝砂

消石

格碌兒加溜母

水
消石
格碌兒諸謨紐母

第二法

第三法

消酸諸母尼亞

硝砂

消石

水

第四法

消酸諸謨尼亞

炭酸曹達

水

消酸諸謨尼亞

七六

卷之三

水

第五法

硝砂

消石

硫酸曹達

水

第六法

消酸諳謨尼亞

磷酸曹達
稀硫酸

硫酸曹達
稀硫酸

第七法

消酸諳謨尼亞
硫酸曹達

第八法

稀硫酸

化學之門

卷之三

七

第九法

硫酸曹達

稀塩酸

第十法

硝砂

消石

硫酸曹達

第十一法

硫酸曹達

稀塩酸

第十二法

硫酸曹達

稀消酸

第十三法

化學之門

卷之三

七

硫酸曹達
稀硫酸

第十四法

硫酸曹達
鹽酸

第十五法

雪
海塙

第十六法

食鹽
硝砂
雪或冰

第十七法

格碌兒加爾丘母
雪

第十八法

加里
雪

第十九法

格碌兒加爾丘母
雪或冰

第二十法

食塈
硇砂
消石
雪或冰

第二十一法

食塈
消酸諸母尼亞
雪或冰

第二十二法

硫酸
雪或冰

第二十三法

塩酸
雪或冰

第二十四法



第二十五法

稀消酸
雪或冰

稀硫酸

稀消酸
雪或冰

稀消酸

第二十六法

雪或冰

利島ノ門

徐編卷之三

三十一

第二十七法

稀硫酸

雪

右ノ合劑寒ヲ起スノ理論ハ此條下ノ關スル所ニアラズ开ハ下條塩類ヲ論スルノ日合セ

說クノ期アリト云爾

化學入門後編卷之三終

