

萬有文庫

第一集一千種

王雲五主編

化學原理

(三)

歐斯伐著

湯元吉 柳大維譯

商務印書館發行



化 學 原 理

(三)

著 歐 斯 代 著
湯 元 吉 柳 大 維 譯

著 名 界 世 譯 漢

編主五雲王

庫文有萬

種千一集一第

理原學化

册三

著伐斯歐

譯維大柳 吉元湯

路南河海上 五雲王 人行發

路南河海上 館書印務商 所刷印

埠各及海上 館書印務商 所行發

版初月二十年二十二國民華中

究必印翻權作著有書此

The Complete Library

Edited by
Y. W. WONG

THE FUNDAMENTAL PRINCIPLES OF
CHEMISTRY

BY W. OSTWALD

TRANSLATED BY T'ANG YÜAN CHI & LIU TA WEI

PUBLISHED BY Y. W. WONG

THE COMMERCIAL PRESS, LTD.

Shanghai, China

1933

All Rights Reserved

本書索引說明

- (1) 阿拉伯數字
 - (2) 本單名第本各四雲
 - (3) 表注除第二詞書字
 - (4) 按字除第二詞書字
 - (5) 王四第取三面本碼辭
 - (6) 數五號一上字上端單字
 - (7) 字雲角一第取三面本碼辭
- 節四及已之號順尾
 表之碼用角依首字
 代五號二仍端單字
 字雲角一上字上端單字
 數五號一上字上端單字
 伯按字除第二詞書字
 拉表注除第二詞書字
 阿本單名第本各四雲
- 列上單字之前註明外
 排本碼已於前號碼
 法於碼該但不注號碼
 字號四角各該本面
 檢碼四角於列係
 碼號其列於碼
 號之及已之號順尾
 節四及已之號順尾
 表之碼用角依首字
 代五號二仍端單字
 字雲角一上字上端單字
 數五號一上字上端單字
- 見下(詳細方法可參閱王雲五大辭典或王

第二次改訂 四角號碼檢字法

王雲五發明

第一條 筆畫分為十種，各以號碼代表之如下：

號碼	筆名	筆形	舉例	說明	注意
0	頭	一	音 呈 产 产	獨立之點與獨立之橫相結合	0456789各
1	橫	一 八 八	天 土 地 江 元 風	包括橫刁與右鈎	種均由數筆合為一
2	垂	丨 丨 丨	山 月 千 則	包括直撇與左鈎	視筆·檢查時過筆
3	點	丶 丶	六 禱 八 么 之 衣	包括點與捺	筆與視筆並列，感
4	义	十 义	草 杏 皮 刈 火 詩	兩筆相交	儘量取視筆；如五
5	插	扌	才 戈 申 史	一筆通過兩筆以上	作0不作3，寸作
6	方	口	國 鳴 日 四 甲 由	四邊齊整之形	4不作2，厂作7
7	角	丿 丨 丨 丨 丨	相 門 仄 陰 雪 衣 學 罕	橫與垂相接之處	不作2，㇇作8不
8	八	八 ㇇ 人 厶	分 頁 羊 余 災 祭 廷 午	八字形與其變形	作32，㇇作9不
9	小	小 ㇇ 丨 丨 丨 丨	突 糸 彡 彡 隹	小字形與其變形	作33·

第二條 每字祇取四角之筆，其順序：

(一)左上角 (二)右上角 (三)左下角 (四)右下角

(例) (一)左上角……端 (二)右上角

(三)左下角……端 (四)右下角

檢查時按四角之筆形及順序，每字得四碼：

(例) 顏 = 0120 截 = 4320 際 = 0720

第三條 字之上部或下部，祇有一筆或一複筆時，無論在何地位，均作左角，其右角作0。

(例) 宣 直 首 冬 軍 宗 母

每筆用過後，如再充他角，亦作0。

(例) 干 之 持 掛 犬 十 魚 時

第四條 由整個口門所成之字，其下角取內部之筆，但上下左右有他筆時，不在此例。

(例) 國 = 0042 問 = 7720 關 = 7710

齒 = 0000 淵 = 07207

0010₈ 立

00~方公分 Kubikzentimeter, 8

0020₇ 亨

22~利 Henry, 98

0022₇ 高

27~級溶液 見 溶液

0023₁ 應

77~用分子量測量化合物量 見 化合物量

0041₄ 離

33~心力法 Zentrifugieren, 42

0460₀ 計

~ Meter, 8

0762₇ 部

80~分密度 Teildichte, 98

~分壓力 Teildruck, 81

1000₀ 一

21~價的游子 Einwertige Ionen, 205

1010₀ 工

28~作 Arbeit, 6

1010₁ 三

10~元系統 Dreifaeltige Gebilde, 155

21~態之平衡 見 平衡

46~相點 見 點

~相點上之蒸汽壓力曲綫 Dampfdrucklinien beim dreifachen Punkt, 70

55~軸晶體 Dreiachsige Kristalle, 23

1021₁ 元

50~素 Elemente, 126

~素分析 Elementaranalyse, 127

~素常住 — Erhaltung der, 128, 166

1022₇ 兩

30~液體構成之化合物 見 液體

~液體構成之溶液 見 溶液

60~固態質素構成之溶液 見 溶液

80~氣體構成之化合物 見 氣體

~氣體構成之溶液 見 氣體

霧 Nebel, 44**1040₉ 平**

21~衡 Gleichgewicht, 50

三態之平衡 — der drei Formarten, 68

化學平衡 — chemisches, 167

多數位相間之平衡 — mehrerer Phasen, 189

液體與氣體間之平衡 — Fluessigkeit-Gas, 46

固體與液體間之平衡 — fest-fluessig, 64

固體與固體間之平衡 — fest-fest, 71

壓力對於化學平衡之影響 — Einfluss d. Druckes auf das, 91

與固態質素造成之平衡 — mit festen Stoffen, 115

~衡定律 Gleichgewichtsgesetz, 69

~衡情形之測量 Gleichgewichtszustande, Messung, 192

1043₀ 天

21~秤 Hebelwage, 9

~秤 Waage, 185

1062₀ 可

33~溶解質素分子量之測量 見 分子量

1071₆ 電

24~化學 Elektrochemie, 6

27~解游離 Elektrolytische Dissoziation, 208

~解質 Elektrolyte, 202

~解質之游離平衡 Dissoziationsgleichgewicht der Elektrolyte, 208

41~極 Elektroden, 202
77~學 Elektrik, 6

1090₀ 不

22~穩定形式 Unbestaendige Formen, 73
~穩定情形—Labile Zustaende, 63

30~定性質—willkuerliche, 3
~定性質 見 性質

1111₁ 非

24~結晶體 Amorphe Koerper, 19

25~健全之歸納 Unvollstaendige Induktion, 99

90~常態氣體 Anormale Gase, 191

1128₆ 預

00~言 Vorhersagung, 2

1173₂ 裴

30~安吉爾 Pean de St. Gilles, 185

1223₀ 水

30~之密度及容度 Wasser, Dichte u. Raemigkeit dess, 28

~之蒸發—Verdampfungs-waerme dess, 57

~之蒸汽壓力—Dampfdruck dess, 53

~之膨脹率—Waermeaus-dehnung dess, 28

1242₂ 形

21~態能 Formenergie, 20

1260₀ 副

28~作用 Sekundaere Wirkungen, 186

1323₆ 強

00~度 Intensitaeten, 14

~度 Staerken, 14

1523₆ 融

27~解 Schmelzen, 64

~解壓力曲綫 Schmelzdrucklinie, 65

61~點 Schmelzpunkt, 64
壓力對融點之影響—Einfluss des Druckes auf den, 65

~點上之溶解度 見 溶解度
~點曲綫 Schmelzlinie, 136, 140

1611₄ 理

46~想液體 Ideale Fluessigkeit, 26

~想接觸劑 見 接觸劑

1625₆ 彈

95~性 Elastizitaet, 20, 189

~性極限 Elastizitaetsgrenze, 20

1723₂ 聚

80~合形態 Aggregatzustand, 195

1780₆ 負

60~量 Negative Mengen, 94

1863₂ 磁

24~化學 Magnetochemie, 6

77~學 Magnetik, 6

2010₄ 重

60~量 Gewicht, 6, 9

比重—spezifisches, 12

絕對重量—absolutes, 9

相對重量—relatives, 9

~量單位 Gewichtseinheit, 9

~量常住—Erhaltung dess, 10

2021₈ 位

46~相 Phasen, 60

~相之組成—Zuesammensetzung, 93

~相定律 Phasengesetz, 61, 93

~相定律對於鹽類之應用—Anwendung auf Salze, 207

2026₁ 倍

58~數定比定律 Rationale Vielfache, Gesetz ders, 165

74~隨留斯 Berzelius, 174

2121₁ 能 Energie, 6

- 化學能 — chemische, 6
 30~之強度因子 — Intensitaetsfaktor der, 14
 ~之變化為溶液中化學作用之特徵 Energieveraenderungen als Kennzeichen chemischer Vorgaenge i. Loesungen, 160
 ~之容量因子 — Kapazitaetsoder Quantitaetsfaktor der, 14
 ~之常住 Energie, Erhaltung der, 6

2123₁ 卡

- 60~羅里 Kalorie, 57

2171₀ 比

- 20~重見重量

2224₀ 仟

- 10~一公分分子 Millimol, 174

2241₀ 乳

- 77~膠 Emulsion, 43

2272₁ 斷

- 24~續蒸溜法 見 蒸溜

2293₇ 穩

- 30~定區域 Bestaendigkeitsgebiet, 124

2399₁ 綜

- 80~合作用 Synthetische Vorgaenge, 125, 129
 ~合法 Synthese, 127

2421₀ 化

- 77~學 Chemie, 3
 ~學方程式 Gleichungen, chemische, 169
 ~學平衡 見 平衡
 ~學能 見 能
 ~學能之容量值 Kapazitaetswerte der chemischen Energie, 170

~學作用 Chemische Vorgaenge, 5

狹義的化學作用 — im engeren Sinne, 125

最簡單之化學作用 — einfachster Art, 47

~學作用之反逆性 — Umkehrbarkeit, 127

~學作用之普通關係 allgemeine Kriterien, 147

~學速度 Chemische Geschwindigkeit, 183

~學式 Formeln, chemische, 166

80~合物 Chemische Verbindungen, 143

~含量 Verbindungsgewicht, 162

應用分子量測量化合量 — Bestimmung aus d. Molargewicht, 173

~含量之不定性 — Unbestimmtheit, 169

~含量之測量法 — Methoden z. Bestimmung der, 168

~含量之普通意義 Verbindungsgewicht, allgemeine Bedeutung, 170

~含量定律 — Gesetz der, 161

~含量單位 — Einheiten, 177

2421₄ 僅

- 28~作部份溶解之液體之蒸汽 見 蒸汽

2454₁ 特

- 40~有性質 Eigenschaften, art-eigene oder spezifische, 3
 ~有性質 見 性質

2492₇ 稀

- 44~薄溶液之性質 Verduennte Loesungen, Eigenschaften, 175

~薄溶液之性質 見 溶液

~薄溶液間之相互作用 — Reaktion zwisch. v.L., 155

~薄溶液間之反應 見 溶液

2496₁ 結

- 45~構 Konstitution, 200
 ~構學說 Strukturtheorie, 200, 201

2591₇ 純

- 90~粹平面 Reine Flaechen, 42
 ~粹質素 見 質素
 ~粹質素之定義 見 質素
 ~粹質素為極限溶液 見 溶液
 ~粹質素為極限溶液 見 質素

2600₀ 自

- 23~然律 Naturgesetze, 1, 2, 36, 163
 50~由度 Freiheiten, 61

2693₀ 總

- 52~括性質 Kolligative Eigenschaften, 171, 176, 182

2712₇ 歸

- 24~納結論 Induktionsschluss, 99
 ~納法 Induktion, 194

2720₇ 多

- 12~孔性隔壁 見 隔壁
 21~價的游子 Mehrwertige Ionen, 205
 58~數位相間之平衡 見 平衡

2724₇ 假

- 07~設之分子大小 Molekulargroesse, hypothetische, 182

2752₀ 物

- 16~理 Physik, 3
 21~態 Formarten, 18
 ~態之轉變 — Umwandlung der, 46
 72~質 Materie, 7, 10
 75~體 Koerper, 1

2760₀ 名

- 21~稱 Name, 1

2791₀ 組

- 53~成 Zusammensetzung, 95

游子之組成 — der Ionen, 204

- ~成與性質之關係 — Beziehung zu Eigenschaften, 195
 ~成之連續函數 見 連續函數
 80~合質素之化合物 Zusammengesetzte Stoffe, Verbindungsgewichte ders, 164

2791₇ 絕

- 34~對零點 Absoluter Nullpunkt, 34
 ~對重量 見 重量
 ~對溫度 見 溫度

3014₇ 液

- 21~態物體 Fluessige Koerper, 18
 ~態溶液 見 溶液
 ~態溶液之分離 見 溶液
 ~態晶體 Fluessige Kristalle, 30
 ~態質素構成之氣態溶液 見 氣態溶液
 24~化區域 Verfluessigungsgebiet, 106
 75~體 Fluessigkeiten, 24
 兩液體構成之化合物 — chemische Verbindungen zwier Fl., 143
 ~體混合物 Fluessigkeitsmenge, 43
 ~體壓縮性 見 壓縮性
 ~體間之有限溶解度 見 溶解度
 ~體與液體構成之溶液 見 溶液
 ~體與固體構成之溶液 見 溶液
 ~體與固體構成之混合物 見 混合物
 ~體與氣體間之平衡 見 平衡

3021₁ 完

- 80~全反應 Vollstaendige Reaktion, 167

3060₈ 容

- 00~度 Raemigkeit, 12
 ~度 見 容積
 ~度之測量 — Messung der, 29
 25~積 Raum, 6
 ~積單位 — Einheit dess, 8

(25)~積 Volum, 8

臨界容積 — kritisches, 59

~度 — spezifisches, 12

~積能 Volumenergie, 13

~積膨脹率 Volumenausdehnung, 23

60~量分析 Volumetrische Analyse, 170

~量分析 Massanalyse, 170

3077₂ 密

00~度 Dichte, 12

~度之測量 — Messung der, 29

~度之測量 見 密度

3080₁ 定

21~比定律 Proportionen, Gesetz der konstanten, 149

3113₆ 濾

37~過 Filtrieren, 42

3116₁ 潛

23~伏 Potentiell, 153

44~熱 Verborgene Waerme, 56

~熱 見 熱

3130₃ 逐

21~步定律 Stufengesetz, 74

3210₀ 測

60~量 Messung, 7

3213₀ 冰

61~點 Eispunkt, 15

3312₂ 滲

32~透壓力 Osmotischer Druck, 177

3316₃ 溶

02~劑 Loesungsmittel, 96

~劑對於反應速度之影響 — Einfluss an d. Reaktionsgeschwindigkeit, 186

27~解度 Loeslichkeit

同質異相形式之溶解度 — allotroper Formen, 121

融點上之溶解度 — beim Schmelzpunkte, 120

液體間之有限溶解度 — begrenzte, bei Fluessigkeiten, 102

壓力與溫度對於固態質素溶解度之影響 — fester Stoffe, Einfluss von Druck u. Temperatur. 116

同質異相形式之溶解度 — polymorpher Formen, 197

~解物與溶劑 Geloestes u. Loesungsmittel, 96

~解質素之分子量 Loesliche Stoffe, Molargewichte, 181

30~液 Loesungen, 48, 49, 76

高級溶液 — hoeherer Ordnung, 122

兩液體構成之溶液 — aus zwei Fluessigkeiten, 132

兩固態質素構成之溶液 — aus zwei fest. Stoff. 133

稀薄溶液之性質 — Eigenschaften verduennter, 175

稀薄溶液間之反應 — Reaktionen zwisch. verduennten, 155

純粹質素爲極限溶液 — reine Stoffe als Grenzfaelle der, 88

液態溶液 — fluessige, 40, 96

液態溶液之分離 — Scheidung ders, 105

溶液之蒸汽 — Daempfe der, 106

液體與液體構成之溶液 — fluessig-fluessig, 99

液體與固體構成之溶液 — aus einem fluessigen und einem festen Stoffe, 135

超羣溶液 — ausgezeichnete, 110

固態溶液 — feste, 41

固態質素構成之液態溶液 — aus festen Stoffen, 117

同形態之位相構成之溶液 — aus Phasen gleicher Formart, 132

具不同形態之物體構成之溶液
— aus ungleichen Form-
arten, 134

與固態位相構成之溶液 — mit
fester Phase, 115

等公分分子溶液 — aequimola-
re, 176

30~液定律之意義 Loesungsgese-
tze Bedeutung der, 181

~液中放出氣體 Gasentwick-
lung b. Loesungen, 157

~液中之氣體常數 Gaskon-
stante b. Loesung, 82

~液中析出液體 Fluessige Aus-
scheidung bei Loesungen,
158

~液中析出固體 Feste Auschei-
dung bei Loesungen, 159

~液曲綫 Loesungslinien, 100

~液曲綫之極大與極小 Maxi-
ma u. Minima von Loe-
sungslinien, 101

3318₆ 演

26~綜法 Deduktion, 194

3322₇ 補

77~間法 Interpolation, 130

3410₀ 對

30~流 Konvektion, 186

3412₇ 滯

95~性 Zaehigkeit, 26

3413₁ 法

50~拉第氏定律 Faradaysches
Gesetz, 203

3414₇ 波

80~義耳氏定律 Boylesches
Gesetz, 32

3512₇ 沸

61~點 Siedepunkt, 15, 52
等恒沸點 — konstanter, 50

~點曲綫 Siedelinie, 136

79~騰 Sieden, 49

3513₂ 濃

00~度 Konzentration, 98, 177
公分分子濃度 — molare, 178,
183

3530₀ 連

24~續函數 Stetige Funktionen,
17

組成之連續函數 — der Zusam-
mensetzung, 83, 96

~續性現象 Stetige Erschei-
nungen, 183

~續性定律 Stetigkeitsgesetz,
130

3611₁ 混

80~合物 Gemenge, 37

液體與固體構成之混合物 — v.
Fluessigkeiten m. festen
Koerpern, 42

混合物之性質 — Eigenschaf-
ten der, 39

超羣混合物 — ausgezeich-
netes, 114

最低混合物 — eutektisches,
118

~合物之分離方法 Trennungs-
methoden der Gemenge,
38

3611₇ 溫

00~度 Temperatur, 15

最低溫度 — eutektische, 118

絕對溫度 — absolute, 34

臨界溫度 — kritische, 59

~度計 Thermometer, 15

~度對於反應速度之影響 —
Einfluss auf d. Reaktions-
geschwindigkeit, 186

~度對於飽和平衡之影響 —
Einfluss auf d. Saettig-
ungsgleichgewicht, 92

~度壓力 Temperaturdruck, 17

20~采爾 Wenzel, 185

3711₂ 泡

35~沫 Schaum, 45

3714₇ 浸

37~潮 Benetzung, 25

3718₁ 凝

20~集力 Kohäsion, 189

60~固 Erstarren, 64

~固點 Erstarrungspunkt, 64

~固點低降之定律 Gefrierpunktserniedrigung, Gesetze der, 180

~固點之低降 Gefrierpunkt⁴, Erniedrigung dess, 1793730₂ 過

00~度現象 Ueberschreitungerscheinungen, 73

~度冷却 Ueberkaltung, 66

~度飽和 Uebersaetigung, 51, 63

3813₇ 冷

37~凝器 Kuehler, 107

3814₇ 游

17~子 Ionen, 202

~子之電同分異性性 見 同分異性性

~子之化學定義 Ionenbegriff, chemischer, 204

~子之組成 見 組成

~子之同分異性性見 同 分異性性

3830₆ 道

10~爾登 Dalton, J., 82, 89, 174

4002₇ 力

77~學 Mechanik, 6

~學化學 Mechanochemie, 6

~學性質 Mechan. Eigenschaften, 7

4003₀ 大

80~氣壓 Atmosphaere, 13, 32

4022₇ 內

53~擦 Reibung, innere, 20, 26

4060₀ 古

10~爾德堡 Guldberg, 185

4191₄ 極

77~限溶液 Grenzloesungen, 112

概

80~念 Begriff, 1

4410₇ 蓋

60~維薩克氏定律 Gay Lussac'sches Gesetz, 33

4411₂ 范

10~霍夫 Hoff, J. H. van't, 177

4423₈ 狹

80~義的化學作用 見 化學作用

4433₁ 熱 Waerme, 15

潛熱 — latente oder verborgene, 56

07~調 Waermetoenung, 155

21~能 Waermeenergie, 56

24~化學 Thermochemie, 6, 57

60~量之測量 Waermemengen, Messung der, 57

66~單位 Waermeeinheit, 57

77~學 Thermik, 6

蒸

12~發 Verdampfen, 49

~發熱 Verdampfungswaerme, 56

~發時之容積變化 — Volumaenderung bei dem, 55

~發區域 Verdampfungsgebiet, 106

37~溜 Destillation, 107

斷續蒸溜法 — gebrochene, 108

38~汽 Daempfe, 49

僅作部分溶解之液體之蒸汽 —
aus teilweise loesl. Flues-
sigkeiten, 112

38~汽壓力 Dampfdruck, 53

~汽壓力與滲透壓力 — und
osmotischer Druck, 178

~汽壓力之公分分子減小量
Dampfdruckverminde-
rung, molare, 176

~汽壓力之相對減小量 — rela-
tive, 178

~汽壓力曲綫 Dampfdruck-
kurve, 54

~汽飽和 Dampf, gesaettigter,
51

未飽和蒸汽 — ungesaettigter,
51

4690₀ 柏

40~太洛 Berthelot, 185

相

34~對重量 見 重量

77~同質素 Gleiche Stoffe, 3

90~當於一個位相之平面 Einpha-
senflaechen, 136

~當於兩個位相之平面 Zwei-
phasenflaechen, 136

4621₀ 觀

30~察 Beobachtung, 2

4712₀ 均

27~勻物體 Gleichteilige Koer-
per, 4

~勻物體 Homogene Koerper,
4

4780₀ 超

17~羣值 Ausgezeichneter Wert,
101

~羣溶液 見 溶液

~羣混合物 見 混合物

~羣點 Ausgezeichnete Punkte,
109, 123

4793₂ 根 Radikal, 200

5000₆ 中

77~間物 Zwischenprodukte, 186

5001₄ 推

43~求法 Extrapolieren, 130

5004₄ 接

26~觸劑 Katalysatoren, 186

理想接觸劑 — ideale, 187

~觸劑與平衡 — und Gleichge-
wicht, 193

5008₆ 擴

48~散 Diffusion, 79, 186

5023₀ 本

25~生 Bunsen, 98

5073₂ 表

10~面張力 Oberflaechenspan-
nung, 25

~面能 Oberflaechenenergie,
21, 25

5090₀ 未

21~經分解之質素 見 質素

87~飽和蒸汽 見 蒸汽

5202₁ 折

27~角爲化合物之表徵 Knick als
Kennzeichen chemischer
Verbindung, 150

5320₀ 成

80~分 Bestandteile, 76, 94, 125

威

10~爾海爾米 Wilhelmy, 185

5504₃ 轉

22~變物態之 Umwandlung der
Formarten, 46

~變互變的 — hylotrope, 123

~變溫度 Umwandlungstem-
peratur, 72

~變點上之蒸汽壓力 Umwand-
lungspunkt, Dampfdruck
beim, 75

5560₀ 曲11~頸蒸溜器 Destillieraufsatz,
108

~頸甌 Retorte, 107

5810₁ 整58~數反應之定律 Integrale
Reaktionen, Gesetz der,
161**6010₄ 量** Groessen, 14**6014₇ 最**22~低溶液 Loesung, eutekti-
sche, 118

~低混合物 見 混合物

~低溫度 見 溫度

~低點 見 點

88~簡單之化學作用 見 化學作用

6044₀ 昇

44~華 Sublimation, 62

~華點曲綫 Sublimationslinie,
136, 141**6060₄ 固**21~態位相與液態位相構成之溶
液 Feste Phase, Loesun-
gen mit f. Ph., 115

~態物體 Feste Koerper, 18

兩個固體構成之化合物 —
chemische Verbindungen
zweier f. K., 143

~態溶液 見 溶液

~態物體之容積變化 Volum-
aenderung fester Koer-
per, 22

~態物體之膨脹率 見 膨脹率

~態溶液中分子之概念 Molar-
begriff bei festen Loesun-
gen, 182~態質素構成之液態溶液 見 溶
液

75~體與液體間之平衡 見 平衡

~體與固體間之平衡 見 平衡

6066₀ 晶

12~形液體 — kristallinische, 30

~形液體 見 液體

75~體 Kristalle, 19

液態晶體 — fluessige, 30

~體膨脹率 — Waermeausdeh-
nung der, 23

88~簇 Kristalldrusen, 19

6080₀ 貝

02~託雷 Berthollet, C. L., 189

6136₀ 點

10~三相 Punkt, dreifacher, 68

最低點 — eutektischer, 118

臨界點 — kritischer, 59

6650₆ 單55~軸晶體 Einachsige Kristalle,
23**6704₇ 吸**

28~收定律 Absorptionsgesetz, 98

6806₁ 哈

00~庫爾特 Harcourt, 185

7121₂ 厄

32~遜 Esson, 185

7121₄ 壓23~縮性 Zusammendruckbar-
keit, 16液體之壓縮性 — der Flues-
sigkeit, 27

40~力 Druck, 13

臨界壓力 — kritischer, 59

臨界壓力之測量 — Messung
dess, 14

~力刻度尺 Druckskala, 14

~力對於融點之影響 見 融點

~力對於化學平衡之影響 見 平
衡~力與溫度對於固態質素溶解度
之影響 見 溶解度

7122₇ 隔

70~壁, 半透性 Waende, halbdurchlaessige, 85, 177
 多孔性隔壁 -- poroese, 84

7124₇ 反

00~應速度 Reaktionsgeschwindigkeit, 183
 ~應速度定律 -- Gesetz der, 185
 38~逆性 Umkehrbarkeit, 49

7129₆ 原

17~子價 Valenz, 201
 ~子量 Atomgewicht, 174

7222₂ 膨

71~脹率 Waermeausdehnung, 17
 液體之膨脹率 -- der Fluessigkeiten, 27
 固態物體之膨脹率 -- fester Koerper, 22
 氣體之膨脹率 -- der Gase, 33
 氣體溶液之膨脹率 -- der Gasloesungen, 82

7280₆ 質

50~素 Stoffe, 3, 4
 純粹質素 -- reine, 48, 49
 純粹質素之定義 -- Definition, 87
 純粹質素爲極限溶液 -- als Grenzfaelle von Loesungen, 88
 未經分解之質素 -- unzerlegte, 126
 50~素種類 Stoffarten, 35
 ~素定律 Stoffgesetz, 35
 60~量 Masse, 6, 11
 ~量作用定律 Massenwirkung, Gesetz der, 190
 ~量常住 -- Erhaltung der, 11

7622₇ 陽

38~游子 Kation, 202

7722₀ 同

12~形態之位相構成之溶液 見 溶液
 72~質異形形式之穩定性 Bestaendigkeit polymorpher Formen, 197
 ~質異形性 Polymorphie, 196
 ~質異相性 Allotropie, 71
 ~質異相形式之溶解度 Loeslichkeit ders, 121
 ~質異相形式之溶解度 見 溶解度
 ~質異相形式之蒸汽壓力 Allotrope Formen, Dampfdrucke ders, 75
 ~質異量性 Polymerie, 199
 ~質異性性 Metamerie, 199
 80~分異性性 Isomerie, 195, 198
 游子之同分異性性 -- der Ionen, 202
 游子之電同分異性性 -- elektrische, 205
 同分異性性之學說 -- Theorie der, 201

7722₂ 膠

23~狀溶液 Kolloide Loesungen, 179

7780₁ 與

60~固態位相構成之溶液 見 溶液
 ~固態質素造成之平衡 見 平衡
 80~氣體構成之混合物 Gemenge mit Gasen, 44
 ~氣體構成之混合物之分離 -- Trennungsmethoden der, 38

具

10~不同形態之物體構成之溶液 見 溶液

7810₇ 鹽

91~類 Salze, 202
 ~類之分子量 -- Molargewicht, 206

7823₁ 陰

38~游子 Anion, 202

7876₆ 臨

60~界綫 Kritische Linie, 104

~界容積 見 容積

~界溶液點 Kritischer Loesungspunkt, 104

~界溫度 見 溫度

~界點 見 點

~界壓力 見 壓力

~界壓力之測量 見 壓力

8022₇ 分

17~子量 Molargewicht, 173

可溶解質素分子量之測量 —
Ermittelung an loeslichen
Stoffen, 181

27~解術 Scheidekunst, 127

42~析 Analyse, 127

~析化學 Analytische Chemie,
160~析作用 Analytische Vor-
gaenge, 1258033₁ 無12~形狀物體 Gestaltlose Koer-
per, 1916~彈性物體 Unelastische
Koerper, 2077~限溶解度 Unbegrenzte Loes-
lichkeit, 1008073₀ 公

72~斤 Kilogramm, 9

80~分 Zentimeter, 8

~分 Gramm, 9

8091₇ 氣21~態物體 Gasfoermige Koer-
per, 18~態溶液 Gasfoermige Loesun-
gen, 77

71~壓計 Manometer, 14

75~體 Gase, 31

兩氣體構成化合物 — che-
mische Verbindungen
zweier G., 143兩氣體構成之溶液 — Loes-
ungen zweier G., 132

~體方程式 Gasgleichung, 35

~體方程式中之數值 — Zah-
lenwert, 174~體之液化 Gasverfluessigung,
47

~體之膨脹率 見 膨脹率

~體容積定律 Gasvolume,
Gesetz der, 171~體密度之定律 Gasdichten,
Gesetz der, 172

~體定律 Gasgesetze, 80

~體溶液 Gasloesungen, 41, 59

液態質素構成之氣體溶液 —
aus fluessigen Stoffen, 777

~體溶液之密度 — Dichte, 81

~體溶液之分離 — Scheidung
der, 84~體溶液之逐步分離 — stufen-
weise Scheidung der, 86

~體溶液之膨脹率 見 膨脹率

~體溶液之性質 — Eigenschaf-
ten, 83~體在液體中之溶液 — Loes-
ungen ders. in Fluessig-
keiten, 97~體與液體構成之溶液 — Loes-
ungen aus einem G. u.
einer Fluessigkeit, 135~體與固體構成之液液 — Loes-
ungen aus einem G. u.
einem festen stoffe, 135~體與液體構成之溶液 — mit
Fluessigkeiten, 898771₂ 飽

26~和 Saettigung, 51, 90

~和現象 Saettigungserschei-
nungen, 115~和比率 Saettigungsverhaelt-
nis, 115

~和蒸汽 見 蒸汽

8822₇ 第10~一級系統 Gebilde erster Ord-
nung, 95

8834₁ 等

36 ~ 溫位相圖樣 Isotherme Phasenbilder, 137

~ 溫變化 Isotherme Aenderungen, 46

55 ~ 軸晶體 Regulaere Kristalle, 23

71 ~ 壓綫 Isobare, 106

~ 壓變化 Isobare Aenderungen, 46

80 ~ 公分分子溶液 見 溶液

91 ~ 恆沸點 見 沸點

9021₁ 光

24 ~ 化學 Photochemie, 6

77 ~ 學 Optik, 6

9050₀ 半

21 ~ 透性隔壁 Halbdurchlaessige Waende, 85, 177

9060₆ 當

60 ~ 量 Aequivalente, 182

9082₇ 嫡

Entropie, 58

30 ~ 之單位 Entropieeinheit, 58

9148₆ 類

28 ~ 似穩定情形 Metastabile Zustaeende, 63, 74

9501₀ 性

71 ~ 質爲組成之連續函數 — als stetige Funktionen d. Zusammensetzung, 83, 96