

15848

實用

定量分析化學

孫錫洪編

159480 00945

4232  
128

3422

1283

實用  
定量分析化學

孫錫洪編

開明書店

## 定量分析化學

每冊售價人民幣 9,000 元      丙(量 6852)

編著者	孫錫洪
出版者	開明書店 (北京西總布胡同甲 50)
印刷者	華文印刷局 (上海濟寧路 143 弄 4 號)
發行者	三聯·中華·商務·開明·聯營 聯合組織 中國圖書發行公司 (北京絨線胡同 63—67 號)
各地分店	三聯書店 中華書局 商務印書館 開明書店 聯營書店

1940 年 7 月初版

109 P 32 K

1951 年 4 月五版(10001—13000)

有著作權 \* 不准翻印

原 子 週 期 表

	Ⅰ	Ⅱ	Ⅲ	Ⅳ	Ⅴ	Ⅵ	Ⅶ	Ⅷ	軌道電子數
1	$H \uparrow$ 1.0077							$^2 He \uparrow$ 4.00	2
2	$Li^3$ 6.946	$Be^4$ 9.02	$C^6$ 10.82	$N^7$ 12.00	$O^8$ 14.008	$F^9$ 16.00	$Ne^{10}$ 19.00	$He^{10}$ 20.2	8 10 (2+8)
3	$Na^{11}$ 22.997	$Mg^{12}$ 24.32	$Al^{13}$ 26.97	$Si^{14}$ 28.06	$P^{15}$ 31.037	$S^{16}$ 32.064	$Cl^{17}$ 35.457	$A^{18}$ 39.91	8 18 (2+8+8)
4	$K^{19}$ 39.096	$Ca^{20}$ 40.07	$Sc^{21}$ 45.10	$Ti^{22}$ 48.1	$V^{23}$ 51.96	$Cr^{24}$ 52.01	$Mn^{25}$ 54.93	$Fe^{26}$ 55.84	8 58.94 58.68
	$^{29} Cu$ 63.57	$^{30} Zn$ 65.38	$^{31} Ga$ 69.72	$^{32} Ge$ 72.60	$^{33} As$ 74.96	$^{34} Se$ 79.2	$^{35} Br$ 79.916	$^{36} Kr$ 82.9	8 36 (2+8+18+8)
5	$Rb^{37}$ 85.44	$Sr^{38}$ 87.63	$Y^{39}$ 88.6	$Zr^{40}$ 91	$Nb^{41}$ 93.1	$Mo^{42}$ 96.0	$Ta^{43}$ 97.8	$Ru^{44}$ 101.7	8 102.91 106.7
	$^{47} Ag$ 107.88	$^{48} Cd$ 112.41	$^{49} In$ 114.8	$^{50} Sn$ 118.70	$^{51} Sb$ 121.77	$^{52} Te$ 127.5	$^{53} I$ 126.932	$^{54} Xe^{18}$ 130.2	8 54 (2+8+18+8)
6	$^{54} Cs$ 132.81	$^{55} Ba$ 137.37	$^{57} La$ 138.90	$^{72} Hf$ 178.6	$^{73} Ta$ 181.5	$^{74} W$ 184.0	$^{75} Re$ 187.4?	$^{76} Os$ 190.8	8 77 Ir 193.1 195.26
	$^{79} Au$ 197.2	$^{80} Hg$ 200.67	$^{81} Ti$ 204.39	$^{82} Pb$ 207.20	$^{83} Bi$ 209.00	$^{84} Po$ 210.	$^{85}$ 212?	$^{86} Rn$ 222	8 86 (2+8+18+8)
7	$^{86} Rn$ 223?	$^{88} Ra$ 225	$^{89} Ac$ 229	$^{90} Th$ 232	$^{91} Pa$ 234	$^{92} U$ 238.17	$^{93} Ce$ 238.17	$^{94} Pr$ 140.25	8 140.92 144.27
61	$^{62} Tl$ 150.43	$^{63} Sm$ 152.0	$^{64} Gd$ 157.26	$^{65} Tb$ 159.2	$^{66} Dy$ 162.56	$^{67} Ho$ 163.4	$^{68} Er$ 167.7	$^{69} Tm$ 169.4	8 70 Yb 173.8 175.0

(R).  $\Sigma$  = 同位素數.  $\square$  = 惟土類.  $\uparrow$  = 非惟土類.  $\rightarrow$  = 液體.  $\sim$  = 成鹽性元素

# 國際原子量表

元素	英文原名	符號	原子序	原子量	元素	英文原名	符號	原子序	原子量
銅	Actinium	Ac	89	229.(?)	汞	Mercury	Hg	80	200.61
鋁	Aluminium	Al	13	26.97	鉬	Molybdenum	Mo	42	96.0
鎘	Antimony	Sb	51	121.76	鈷	Neodymium	Nd	60	144.27
氰	Argon	A	18	39.944	氖	Neon	Ne	10	20.183
砷	Arsenic	As	33	74.91	鎳	Nickel	Ni	28	58.69
鉻	Barium	Ba	56	137.36	氮	Nitrogen	N	7	14.008
鎂	Beryllium	Be	4	9.02	鉻	Osmium	Os	76	191.5
銻	Bismuth	Bi	83	209.00	氧	Oxygen	O	8	16.0000
硼	Boron	B	5	10.82	钯	Palladium	Pd	46	106.7
溴	Bromine	Br	35	79.916	磷	Phosphorus	P	15	31.02
鍺	Cadmium	Cd	48	112.41	鉑	Platinum	Pt	78	195.23
鈣	Calcium	Ca	20	40.08	钋	Polonium	Po	84	210.(?)
碳	Carbon	C	6	12.01	鉀	Potassium	K	19	39.096
錫	Cerium	Ce	58	140.13	鈸	Praseodymium	Pr	59	140.92
銫	Cæsium	Cs	55	132.91	鑑	Protactinium	Pa	91	231.
氯	Chlorine	Cl	17	35.457	鐡	Radium	Ra	88	226.05
鉻	Chromium	Cr	24	52.01	氡	Radon	Rn	86	222.
鈷	Cobalt	Co	27	58.94	鍊	Rhenium	Re	75	186.31
銅	Columbium	Cb	41	92.91	铑	Rhodium	Rh	45	102.61
銦	Copper	Cu	29	63.57	铷	Rubidium	Rb	37	85.48
錫	Dysprosium	Dy	66	162.46	釔	Ruthenium	Ru	44	101.7
銨	Erbium	Er	68	167.64	釤	Samarium	Sm	62	150.43
銻	Europium	Eu	63	152.0	釩	Scandium	Sc	21	45.10
氟	Fluorine	F	9	19.00	釔	Selenium	Se	34	78.96
釔	Gadolinium	Gd	64	156.9	矽	Silicon	Si	14	28.06
釕	Gallium	Ga	31	69.72	銀	Silver	Ag	47	107.880
釔	Germanium	Ge	32	72.60	鈉	Sodium	Na	11	22.997
金	Gold	Au	79	197.2	锶	Strontium	Sr	38	87.63
鈧	Hafnium	Hf	72	178.6	硫	Sulfur	S	16	32.06
氦	Helium	He	2	4.002	鉭	Tantalum	Ta	73	180.88
鈔	Holmium	Ho	67	163.5	碲	Tellurium	Te	52	127.61
氫	Hydrogen	H	1	1.0078	铽	Terbium	Tb	65	159.2
鈮	Illinium	Il	61	146.(?)	鈇	Thallium	Tl	81	204.39
碘	Indium	In	49	114.76	钍	Thorium	Th	90	232.13
鉻	Iodine	I	53	126.92	鈸	Thulium	Tm	69	169.4
鐵	Iridium	Ir	77	193.1	錫	Tin	Sn	50	118.70
氫	Iron	Fe	26	55.84	鈦	Titanium	Ti	22	47.90
鈾	Krypton	Kr	36	83.7	鈷	Tungsten	W	74	184.0
鈦	Lanthanum	La	57	138.92	鈾	Uranium	U	92	238.07
鉛	Lead	Pb	82	207.21	钒	Vanadium	V	23	50.95
鎳	Lithium	Li	3	6.940	氫	Xenon	Xe	54	131.3
鎘	Lutecium	Lu	71	175.0	鈸	Ytterbium	Yb	70	173.04
鎂	Magnesium	Mg	12	24.32	釔	Yttrium	Y	39	88.92
錳	Manganese	Mn	25	54.93	鋅	Zinc	Zn	30	65.33
銅	Masurium	Ma	43	97.8(?)	鋯	Zirconium	Zr	40	91.23

## 曾昭掄先生序

定量分析，是學化學或與化學有關的科學的基礎訓練。近代化學，可以說完全是建築在量的關係上面的。要求量的關係，祇有運用定量分析的方法，纔能達到目的。所以這門科學，雖說不和他門化學一樣，包含着許多艱深的理論；但是牠的重要性，決不次於任何其他一門。從實用上來說，學化學的學生，畢業後的主要出路，在一個上軌道的國家裏，是去做分析師。設計和管理化學工廠的化學工程師，一樣的時常要用到分析。其他如農業，醫藥等相關的科學，也是常常要用到定量分析，來做試驗和研究的工具。雖然這樣重要，國內關於這門科學的中文書籍，實在真是太少，幾乎可以說是絕無僅有。孫君錫洪在北京大學化學系畢業後，赴日留學。積平日心得，參照國外名著，編成“實用定量分析”一書，細閱內容，頗多可取，特為作數語，以資介紹。

1937, 5, 25.      曾昭掄序於北平國立北京大學理學院。

## 編者序言

定量分析是實驗科學中的主要部門之一，不僅為化學研究的基礎，且為工業上實地應用的法門。我國提倡科學數十年，至今尚未見普通定量分析出版，大學及專門學校既苦於無適當教本，工場化驗室等又無中文參考書可尋，這不能不說是一件憾事。編者有鑒於斯，故不揣謹陋，參酌東西名著，編纂本書，以應目前之急需。

本書共分二編：第一編“定量分析入門”，着重於基礎智識的灌輸，自實驗1至30，初學者須循序以進，全部演習；第二編：“定量分析應用”，提示其在工業分析上的重要，自實驗31至48，初學者固可作為補充教材選擇實習，而從事於實地分析工作者亦可作為參考。

本書為使初學者深刻認識定量分析的核心及澈底了解實際與理論的連絡，化學反應式收載整全，並於每實驗中，詳加註釋；更為讀者便利計，另附錄各種表格，以供檢閱。

本書匆促編成，誤謬自所難免，深希海內學者加以指

正為幸!本書蒙曾昭掄先生作序,並為校閱,編者感激無既,特此誌謝。

民國二十六年二月二十六日 孫錫洪 署於東京帝國大學化學教室。

附誌 二十七年七月七日,開明書店經理章錫琛先生自上海來信,說:“……以前所存舊稿,均於遷漢舟中遺失,尊著實用定量分析及化學教材研究兩種,亦遭此劫”。得悉之餘,固屬痛惜,然亦無可奈何!幸於逃難來川時,尚攜有不少參考資料,即乘暑期之暇,全部重新編著,始克付梓。遺誤之處,在所難免,祈閱者不吝指正為荷!

二十七年堅十節 孫錫洪 署於瀘州。

# 目 次

## 第一編 定量分析入門

<b>第一章 緒論</b> .....	<b>1</b>
<b>第一節 化學實驗</b> .....	<b>1</b>
<b>第二節 化學分析</b> .....	<b>3</b>
<b>第三節 實驗室內的常識</b> .....	<b>6</b>
<b>第四節 天秤</b> .....	<b>8</b>
I. 天秤的原理.....	9
II. 天秤略圖說明.....	9
III. 零點的測定.....	10
IV. 感度的測定.....	11
V. 秤量.....	12
VI. 重量的算出.....	15
VII. 砝碼的補正.....	16
VIII. 秤量上注意事項.....	18
<b>第五節 溶液的濃度</b> .....	<b>19</b>
<b>第六節 定量分析常備試藥</b> .....	<b>21</b>
I. 實驗桌上自備試藥.....	21
II. 實驗室內公用試藥.....	22

第七節 定量分析應備器物.....	24
<b>第二章 重量分析.....</b>	<b>27</b>
第八節 重量分析的基本操作.....	27
I. 試料的採取.....	27
II. 試料的溶解.....	31
III. 生濁.....	31
IV. 濾過.....	32
V. 洗滌.....	34
VI. 沈澱物的乾燥.....	34
VII. 灼熱.....	34
VIII. 秤量.....	36
IX. 蒸發.....	36
X. 結晶.....	36
第九節 重量分析上注意事項.....	37
I. 錄差.....	37
II. 分析回數.....	38
III. 計算.....	38
IV. 清淨液.....	39
V. 學習法.....	39
VI. 白金器具使用須知.....	40
第十節 重量分析的基本實驗.....	40
I. 器物的定量.....	40
實驗 1. 培壘的恒量測定.....	40
實驗 2. 濾紙灰的定量.....	42
II. 結晶水的定量.....	43

實驗 3. 硫酸銅中的結晶水定量 .....	43
實驗 4. 氯化鋇中的結晶水定量 .....	44
III. 金屬的定量.....	45
實驗 5. 鉀礬中的鋁定量 .....	45
實驗 6. 莫兒鹽中的鎂定量 .....	48
實驗 7. 碳酸鈣中的鈣定量 .....	49
IV. 酸根的定量 .....	51
實驗 8. 鉀礬中的硫酸根定量 .....	51
實驗 9. 食鹽中的氯定量 .....	53
實驗 10. 磷酸氫二鈉中的磷酸根定量 .....	54

### 第三章 容量分析..... 56

#### 第十一節 容量分析法的分類..... 56

I. 中和法.....	56
II. 氧化還原法 A. 高錳酸鉀法 B. 重鉻酸鉀法 C. 碘定量法.....	56
III. 沈澱法.....	56

#### 第十二節 容量分析的基本操作..... 57

I. 測容器的使用法.....	57
II. 測容器的檢定及補正.....	61
III. 測容器的用途及其誤差範圍.....	69
IV. 標準液規定液.....	71
V. 標準溶液的調製.....	76
VI. 指示劑.....	79
VII. 滴定.....	87

#### 第十三節 容量分析上注意事項..... 88

I. 誤差.....	88
II. 容積的單位.....	90

III. 畜習法.....	90
<b>第十四節 容量分析的基本實驗.....</b>	<b>90</b>
I. 中和滴定.....	90
<b>實驗 11. 酸鹼定量所用標準溶液的調製.....</b>	<b>92</b>
(1) 0.1N- $\text{Na}_2\text{CO}_3$ 基準溶液的調製.....	93
(2) 0.1N- $\text{HCl}$ 標準溶液的調製.....	94
(3) 0.1N- $\text{H}_2\text{SO}_4$ 標準溶液的調製.....	95
(4) 0.1N- $\text{NaOH}$ 標準溶液的調製.....	95
<b>實驗 12. 酸鹼定量所用標準溶液的標定.....</b>	<b>95</b>
(1) 以 $\text{Na}_2\text{CO}_3$ 標定 $\text{HCl}$ .....	95
(2) 以 $\text{Na}_2\text{CO}_3$ 標定 $\text{H}_2\text{SO}_4$ .....	97
(3) 以 $\text{HCl}$ 標定 $\text{NaOH}$ .....	98
<b>實驗 13. 食醋中的醋酸定量.....</b>	<b>98</b>
<b>實驗 14. 鐵灰中碳酸鈉及氫氧化鈉的定量.....</b>	<b>100</b>
<b>實驗 15. 硝酸銨中 <math>\text{NH}_3</math> 的定量(間接法).....</b>	<b>102</b>
<b>實驗 16. 水的硬度測定.....</b>	<b>103</b>
II. 氧化還原滴定.....	104
(A) 高錳酸鉀法.....	104
<b>實驗 17. 高錳酸鉀法所用標準溶液的調製及標定.....</b>	<b>106</b>
(1) 0.1N- $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$ 的調製.....	106
(2) 0.1N- $\text{KMnO}_4$ 的調製.....	107
(3) 以 $\text{NaOH}$ 標定 $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$ .....	107
(4) 以 $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$ 標定 $\text{KMnO}_4$ .....	107
<b>實驗 18. 硫酸亞鐵中的鐵定量.....</b>	<b>109</b>
<b>實驗 19. 碳酸鈣中的鈣定量(間接法).....</b>	<b>110</b>
<b>實驗 20. 二氧化二氮的定量.....</b>	<b>111</b>
(B) 重鉻酸鉀法.....	111
<b>實驗 21. 重鉻酸鉀法所用標準溶液的調製及標定.....</b>	<b>113</b>
(1) 0.1N- $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ 的調製.....	113

(2) 以 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ 標定 $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ .....	113
實驗 22. 鐵錫礦中的鐵定量.....	114
實驗 23. 鉻鐵礦中的鉻定量.....	115
(C) 碘定量法.....	116
實驗 24. 碘定量法所用標準溶液的調製及標定.....	118
(1) 0.1N- $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ 的調製.....	118
(2) 0.1N- $\text{I}_2$ 的調製.....	118
(3) 以 $\text{KMnO}_4$ 標定 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ .....	119
(4) 以 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ 標定 $\text{I}_2$ .....	120
實驗 25. 硫酸銅中的銅定量.....	121
實驗 26. 亞砷酸中的砷定量.....	121
實驗 27. 漂白粉中的有效氯定量.....	122
III. 沈濱滴定.....	123
實驗 28. 沈濱法所用標準溶液的調製及標定.....	124
(1) 0.1N- $\text{AgNO}_3$ 的調製.....	124
(2) 0.1N- $\text{NaCl}$ 的調製.....	124
(3) 以純銀標定 $\text{NaCl}$ .....	124
(4) 以 $\text{NaCl}$ 標定 $\text{AgNO}_3$ .....	125
實驗 29. 用水中的氯定量.....	125
實驗 30. 氯化鉀的定量.....	126

## 第二編 定量分析應用

第四章 工業分析.....	127
第十五節 合金分析.....	127
實驗 31. 銅合金的分析.....	128
實驗 32. 鋼鐵的分析.....	133

<b>第十六節 磷物分析</b>	135
<b>實驗 33. 碳酸磷的分析</b>	136
<b>實驗 34. 硫黃礦的分析</b>	139
<b>實驗 35. 不溶矽酸鹽的分析</b>	142
<b>第十七節 水的分析</b>	147
<b>實驗 36. 飲料用水的分析</b>	147
<b>第十八節 電解分析</b>	152
<b>實驗 37. 鉛錫的分析</b>	154
<b>第十九節 燃料分析</b>	155
<b>實驗 38. 煤的分析</b>	155
<b>第二十節 氣體分析</b>	158
<b>實驗 39. 煤氣的分析</b>	159
<b>實驗 40. 煙道氣體的分析</b>	164
<b>實驗 41. 亞硝酸及硝酸的定量</b>	165
<b>第二十一節 元素分析</b>	168
<b>實驗 42. 碳氫氮的測定</b>	168
<b>第二十二節 有機物及其製造品分析</b>	170
<b>實驗 43. 油脂的分析</b>	170
<b>實驗 44. 肥皂的分析</b>	174
<b>實驗 45. 豬皮的分析</b>	176
<b>實驗 46. 牛乳的分析</b>	178
<b>實驗 47. 糖的分析</b>	179
<b>實驗 48. 酒的分析</b>	183

## 附 錄

I. 本書常用略號一覽.....	187
II. 沈澱物灼熱的溫度.....	188
III. 化學用玻璃的分析表.....	189
IV. 無機化學分析參考書.....	189

\* \* \* \*

原子週期表.....	卷首
萬國原子量表.....	卷首
溶解度表.....	卷末

# 第一編

## 定量分析入門

### 第一章 緒論

#### 第一節 化學實驗

自然科學 (Natural science) 是實證的學問。其實證用實驗施行。凡關於自然界一切化學現象 (Chemical phenomenon) 的實證的操作，總稱化學實驗 (Chemical experiment)。化學實驗開明未知的化學現象為其本來動向，但為初學化學的人伴加講義的，叫做講義實驗 (Demonstration)，又為實驗操作的訓練 (Training) 就適當的既知事項直接實習者，亦叫化學實驗。

凡含有關化學實驗的一切智識，總稱實驗化學 (Experimental chemistry)，與包含化學上一切理論部分的理

論化學(Theoretical chemistry)對應着。科學以一切觀察所得的事實為基礎而開始，再導入理論，用理論先作進一步的探討。然後將找出的假設第一步用實驗證實，理論再前進，這樣漸次闡明自然中化學的動態。

自然界所有的變化極為複雜。蘋果從樹枝落下時，詳細推究其中伴生一切物理狀態的變化，實在也就錯雜之極。從這錯雜中像觀察空氣的渦流運動和熱與音發生等第二義的現象之外，所見物體落下的真姿已在Newton的定律中闡明。與這完全同樣，當由不純物染污而組成更行複雜的物質，其間所起自然界的化學變化，亦在極複雜的關係中進行着。這複雜更混加了濃度的變化和溫度的高低，尤難一見分曉。為此，除去第二義的部分，將現象分成更簡單的基本部分，再將參與變化的物質精製純粹，而捉現象的本質。如此練純了的物質為化學藥品，這一小片中亦羅罩着古來化學修道者的心血。所以，假令藥品價廉，也不應粗略忽視。

複雜的化學現象經解析而為簡單，用心於純粹的物質，還能任意調節外圍的狀況，像有這樣設備的場所，就是實驗室(Laboratory)。雖將自然界大規模的現象縮小，亦多無質的變化。若在正確的條件下施行實驗，則無論何時何地何人做起來完全可以同樣再現一致的現象。這是在小小的實驗室內能夠巧妙研究大規模現象的理由，