

高等學校教學用書

# 定性分析

第二冊

В. И. ПЕТРАШЕНЬ著  
哈爾濱工業大學化學教研室譯

商務印書館

3300207

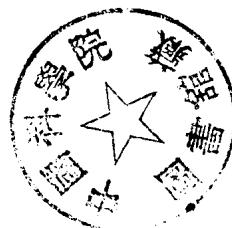
高等學校教學用書



# 定性分析

第二册

B. I. 別特拉申著  
哈爾濱工業大學化學教研室譯



商務印書館

电子学研究所

54.62

370

3(1)

高等學校教學用書



定性分析

第三册

B. I. 别特拉申著  
哈爾濱工業大學化學教研室譯



电子学研究所

商務印書館

本書係根據蘇聯化學出版社 (Государственное научно-техническое издательство химической литературы) 出版的別特拉申 (В. И. Петрапели) 著“定性分析”(Качественный химический анализ) 1948 年第六版譯出。原書經蘇聯高等教育部審定為高等學校化學系用教科書。中譯本分三冊出版。

參加本書翻譯和校訂工作的為哈爾濱工業大學化學教研室具有為、利建強、陸建培、趙明瑜、蕭滌凡、常紹淑、周定、石桐、羅懿、商熒解、余健、于元甫、盧國琦等同志。

## 定性分析

### 第二冊

哈爾濱工業大學化學教研室譯

---

★ 版 權 所 有 ★  
商 務 印 書 館 出 版  
上 海 河 南 中 路 二 一 一 號  
(上海市書刊出版業營業許可證出字第〇二五號)  
新 華 書 店 總 經 售  
商 務 印 書 館 印 刷 廠 印 刷  
上 海 天 通 巷 路 一 九〇 號  
(53986 B)

---

1953年9月初版 1955年1月3版  
版面字數 301,000 (4月第5次印) 12,501—14,500  
定價一元六角

本書係根據蘇聯化學出版社(Государственное научно-техническое издательство химической литературы)出版的別特拉申(В. И. Петрашев)著“定性分析”(Качественный химический анализ)1948年第六版譯出。原書經蘇聯高等教育部審定為高等學校化學系用教科書。中譯本分三冊出版。

參加本書翻譯和校訂工作的為哈爾濱工業大學化學教研室具有為、利建強、陸建培、趙明瑜、蕭滌凡、常紹淑、周定、石桐、羅懿、商燦爾、余健、于元甫、盧國琦等同志。

## 定 性 分 析

### 第三冊

哈爾濱工業大學化學教研室譯

★ 版 權 所 有 ★

商 務 印 書 館 出 版

上 海 河 南 中 路 二 一 一 號

(上海市書刊出版業營業許可證出字第〇二五號)

新 華 書 店 總 經 售

商 勿 印 書 館 印 刷 廠 印 刷

上 海 天 通 巷 路 一 九〇 號

(E3986C)

1953年11月初版 1955年6月3版

版面字數 170,000 印數 12,501—13,500

印張 7

定價 ￥0.91

# 第二冊 目次

## 第二部份 陽離子

陽離子第一組 $K^+$ 、 $Na^+$ 、 $NH_4^+$ .....	180
酒石酸鹽 .....	182
沉淀的性質 .....	182
酒石酸鹽在分析中的應用 .....	183
焦錫酸鹽 .....	186
與碱的作用 .....	188
煅燒的作用 .....	189
無色火焰的着色 .....	191
第一組陽離子較不常用的反應 .....	193
陽離子 $K^+$ 的檢驗反應 .....	193
陽離子 $Na^+$ 的檢驗反應 .....	195
第一組陽離子的系統分析步驟 .....	195
陽離子第二組 $Ba^{++}$ 、 $Sr^{++}$ 、 $Ca^{++}$ 、 $Mg^{++}$ .....	198
碳酸鹽 .....	198
碳酸鹽的性質 .....	200
碳酸鹽在分析中的應用 .....	201
與碳酸銨反應的條件 .....	202
鉻酸鹽 .....	204
鉻酸鹽的性質 .....	204
鉻酸鹽在分析中的應用 .....	205
硫酸鹽 .....	207
硫酸鹽的性質 .....	207
硫酸鹽在分析中的應用 .....	208
草酸鹽 .....	211
草酸鹽的性質 .....	211

草酸鹽在分析中的應用 .....	212
磷酸鹽 .....	213
磷酸鹽的性質 .....	214
磷酸鹽在分析中的應用 .....	214
氫氧化物 .....	215
氫氧化物的性質 .....	216
氫氧化物在分析中的應用 .....	217
鹽在酒精中的可溶性 .....	218
無色火焰的着色 .....	218
第二組陽離子較不常用的反應 .....	219
鎂的顏色反應 .....	220
第二組陽離子的系統分析步驟 .....	224
溶液的分析 .....	226
沉淀的分析 .....	228
<b>陽離子第三組 Al<sup>+++</sup>、Cr<sup>++</sup>、Fe<sup>++</sup>、Fe<sup>++</sup>、Mn<sup>++</sup>、Zn<sup>++</sup>、Ni<sup>++</sup>、Co<sup>++</sup> .....</b>	<b>234</b>
硫化銨的作用 .....	238
沉淀的性質 .....	239
硫化銨在分析中的應用 .....	242
氫氧化物 .....	246
氫氧化物的性質 .....	247
氫氧化物在分析中的應用 .....	252
以碱(NaOH 或 KOH)分離陽離子 .....	253
以氫氧化銨分離陽離子 .....	255
醋酸鹽 .....	257
沉淀的性質 .....	258
生成碱式醋酸鹽反應的條件 .....	259
碳酸鹽 .....	260
沉淀的性質 .....	262
生成碳酸鹽的試劑在分析中的應用 .....	263
Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> 和 K <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> 的應用 .....	263
(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> 的應用 .....	264
BaCO <sub>3</sub> 的應用 .....	265

氧化反應 .....	268
鉻的氧化反應 .....	268
錳的氧化反應 .....	278
鐵的氧化反應 .....	288
鎳的氧化反應 .....	291
鈷的氧化反應 .....	291
氰化物 .....	295
氰化物的性質 .....	296
氰化物在分析中的應用 .....	300
亞鐵氰化物與鐵氰化物 .....	302
亞鐵氰化物與鐵氰化物的性質 .....	303
亞鐵氰化物與鐵氰化物在分析中的應用 .....	306
硫氰化物 .....	308
硫氰化物的性質 .....	308
硫氰化物在分析中的應用 .....	309
檢驗 $\text{Fe}^{++}$ 的反應條件 .....	309
檢驗 $\text{Co}^{++}$ 的反應條件 .....	310
磷酸鹽 .....	311
磷酸鹽的性質 .....	312
有 $\text{PO}_4^{3-}$ 存在時第二、三組陽離子的分析 .....	313
以 $\text{FeCl}_3$ 分離 $\text{PO}_4^{3-}$ 陰離子 .....	314
第二、三組陽離子不除去 $\text{PO}_4^{3-}$ 時的系統分析步驟 .....	317
$\text{PO}_4^{3-}$ 陰離子的檢驗 .....	321
乾法反應 .....	324
熔化與煅燒 .....	324
硼砂珠及磷酸鹽珠的着色 .....	326
用吹管在木炭上的加熱 .....	329
個別反應 .....	330
$\text{Ni}^{++}$ 離子的檢驗反應 .....	330
$\text{Co}^{++}$ 離子的檢驗反應 .....	332
$\text{Al}^{+++}$ 離子的檢驗反應 .....	333
$\text{Cr}^{+++}$ 離子的檢驗反應 .....	336
$\text{Mn}^{++}$ 離子的檢驗反應 .....	337

# 4 定性分析

Zn <sup>2+</sup> 離子的檢驗反應 .....	339
第三組陽離子的系統分析步驟 .....	352
陽離子第四組 Ag <sup>+</sup> 、Hg <sup>2+</sup> 、Hg <sup>2+</sup> 、Pb <sup>2+</sup> 、Bi <sup>3+</sup> 、Cu <sup>2+</sup> 、Cd <sup>2+</sup> .....	366
硫化物 .....	369
硫化物的性質 .....	370
硫化物在分析中的應用 .....	373
用 H <sub>2</sub> S 以外的試劑作用以生成硫化物 .....	376
氯化物 .....	377
氯化物的性質 .....	377
氯化物在分析中的應用 .....	382
硫酸鹽 .....	384
硫酸鹽的性質 .....	385
硫酸鹽在分析中的應用 .....	386
碱的作用 .....	387
沉淀的性質 .....	388
氨化合物 .....	390
沉澱及氨化合物的性質 .....	393
氨化合物在分析中的應用 .....	394
碳酸鹽 .....	395
碳酸鹽的性質 .....	396
碳酸鹽在分析中的應用 .....	396
氰化物 .....	398
氰化物的性質 .....	400
氰化物在分析中的應用 .....	401
碘化物 .....	402
碘化物的性質 .....	402
磷酸鹽 .....	405
磷酸鹽的性質 .....	406
還原反應 .....	406
汞的還原 .....	406
鋅的還原 .....	409
銅的還原 .....	410

乾法反應 .....	412
個別反應 .....	413
Ag <sup>+</sup> 離子的檢驗反應 .....	413
Hg <sup>2+</sup> 與 Hg <sup>3+</sup> 離子的檢驗反應 .....	416
Pb <sup>2+</sup> 離子的檢驗反應 .....	418
Bi <sup>3+</sup> 離子的檢驗反應 .....	419
Cu <sup>2+</sup> 離子的檢驗反應 .....	422
Cd <sup>2+</sup> 離子的檢驗反應 .....	434
第四組陽離子的系統分析步驟 .....	435
陽離子第五組 As <sup>3+</sup> 、As <sup>-</sup> 、Sb <sup>3+</sup> 、Sb <sup>-</sup> 、Sn <sup>2+</sup> 、Sn <sup>-</sup> .....	437
硫化物 .....	444
硫化物的性質 .....	446
硫化物在分析中的應用 .....	453
碱性試劑的作用 .....	462
沉淀的性質 .....	463
還原反應 .....	466
用一金屬從溶液中置換另一金屬 .....	466
砷化氫和銻化氫的生成(馬氏試法) .....	469
乾法反應 .....	472
用熔化法將不溶的化合物轉變成可溶的化合物 .....	472
用吹管在木炭上的加熱 .....	474
無色火焰和硼砂珠或磷酸鹽珠的着色 .....	474
個別反應 .....	475
砷的檢驗反應 .....	475
銻的檢驗反應 .....	479
錫的檢驗反應 .....	482
β-錫酸的反應 .....	486
第五組陽離子的系統分析步驟 .....	487
陽離子分析 .....	497
預備反應 .....	497
無色火焰的着色 .....	497
硼砂珠或磷酸鹽珠的製得 .....	497

---

用吹管在木炭上的加熱 .....	498
分析物質的準備工作 .....	499
試驗物質為溶液 .....	499
試驗物質是固體，但不是單體金屬，也不是金屬合金 .....	499
試驗物質為單體金屬或金屬合金 .....	502
金和鉑的分析 .....	503

# 第三冊 目次

## 第三部份 陰離子

陰離子第一組 $\text{SO}_4^{''}$ 、 $\text{SO}_3^{''}$ 、 $\text{S}_2\text{O}_3^{''}$ 、 $\text{S}^{''}$ 、 $\text{CO}_3^{''}$ .....	510
硫酸及 $\text{SO}_4^{''}$ 陰離子 .....	510
沉淀反應 .....	511
還原反應 .....	512
乾法反應 .....	513
不溶性硫酸鹽中 $\text{SO}_4^{''}$ 離子的檢驗 .....	514
亞硫酸及 $\text{SO}_3^{''}$ 陰離子 .....	515
酸的作用 .....	515
沉淀反應 .....	518
氧化反應 .....	519
還原反應 .....	522
個別反應 .....	525
乾法反應 .....	525
不溶性亞硫酸鹽中 $\text{SO}_3^{''}$ 離子的檢驗 .....	526
硫代硫酸及 $\text{S}_2\text{O}_3^{''}$ 陰離子 .....	527
酸的作用 .....	528
沉淀反應 .....	529
氧化反應 .....	530
還原反應 .....	533
個別反應 .....	534
乾法反應 .....	534
不溶性硫代硫酸鹽中 $\text{S}_2\text{O}_3^{''}$ 離子的檢驗 .....	535
當 $\text{SO}_3^{''}$ 及 $\text{S}_2\text{O}_3^{''}$ 共同存在時對這些離子的檢驗 .....	535
氫硫酸及 $\text{S}^{''}$ 陰離子 .....	537
酸的作用 .....	537
沉淀反應 .....	539
氧化反應 .....	541
個別反應 .....	542
乾法反應 .....	542

不溶性硫化物中 $S^{2-}$ 离子的检验	543
當 $SO_4^{2-}$ 、 $SO_3^{2-}$ 、 $S_2O_3^{2-}$ 及 $S^{2-}$ 共同存在溶液中時對這些離子的檢驗	544
碳酸及 $CO_3^{2-}$ 陰離子	545
酸的作用	545
沉澱反應	551
乾法反應	551
不溶性碳酸鹽中 $CO_3^{2-}$ 离子的检验	551
陰離子第二組 $PO_4^{3-}$ 、 $AsO_4^{3-}$ 、 $AsO_3^{3-}$ 、 $AsO_2^-$	552
正磷酸及 $PO_4^{3-}$ 陰離子	552
沉澱反應	552
乾法反應	554
不溶性磷酸鹽中 $PO_4^{3-}$ 离子的检验	555
正砷酸及 $AsO_4^{3-}$ 陰離子	555
沉澱反應	556
還原反應	557
乾法反應	560
不溶性砷酸鹽中 $AsO_4^{3-}$ 离子的检验	560
亞砷酸及 $AsO_3^{3-}$ 和 $AsO_2^-$ 陰離子	561
沉澱反應	561
氧化反應	562
乾法反應	565
不溶性亞砷酸鹽中 $AsO_2^-$ 离子的检验	565
當 $PO_4^{3-}$ 、 $AsO_4^{3-}$ 及 $AsO_2^-$ 共同存在溶液中時對這些離子的檢驗	568
陰離子第三組 $CrO_4^{2-}$ 、 $Cr_2O_7^{2-}$ 、 $MnO_4^-$ 、 $NO_3^-$ 、 $NO_2^-$ 、 $ClO_3^-$ 、 $BrO_3^-$	
$JO_3^-$ 、 $ClO^-$	569
鉻酸與重鉻酸及 $CrO_4^{2-}$ 與 $Cr_2O_7^{2-}$ 陰離子	569
酸的作用	569
沉澱反應	570
還原反應	571
個別反應	574
乾法反應	574
不溶性鉻酸鹽及重鉻酸鹽中 $CrO_4^{2-}$ 和 $Cr_2O_7^{2-}$ 离子的检验	575
高錳酸及 $MnO_4^-$ 陰離子	576
酸的作用	576

還原反應 .....	577
乾法反應 .....	581
硝酸及 $\text{NO}_3'$ 陰離子 .....	581
酸的作用 .....	582
還原反應 .....	583
個別反應 .....	588
乾法反應 .....	589
亞硝酸及 $\text{NO}_2'$ 陰離子 .....	589
酸的作用 .....	590
沉澱反應 .....	590
氧化反應 .....	591
還原反應 .....	592
個別反應 .....	597
乾法反應 .....	598
當 $\text{NO}_3'$ 與 $\text{NO}_2'$ 共同存在時對這些離子的檢驗 .....	599
氯酸及 $\text{ClO}_3'$ 陰離子 .....	600
酸的作用 .....	600
還原反應 .....	601
個別反應 .....	605
乾法反應 .....	605
當 $\text{CrO}_4''$ 、 $\text{MnO}_4'$ 、 $\text{NO}_3'$ 及 $\text{ClO}_3'$ 共同存在時對這些離子的檢驗 .....	605
溴酸及 $\text{BrO}_3'$ 陰離子 .....	606
碘酸及 $\text{JO}_3'$ 陰離子 .....	607
次氯酸及 $\text{ClO}'$ 陰離子 .....	608
酸的作用 .....	608
沉澱反應 .....	609
還原反應 .....	609
個別反應 .....	616
陰離子第四組 $\text{Cl}'$ 、 $\text{Br}'$ 、 $\text{J}'$ 、 $\text{F}'$ 、 $\text{BO}_3'''$ 、 $\text{SiO}_3''$ .....	617
鹽酸及 $\text{Cl}'$ 陰離子 .....	617
酸的作用 .....	617
沉澱反應 .....	618
氧化反應 .....	619
乾法反應 .....	624

不溶性氯化物中 Cl' 离子的檢驗 .....	624
氫溴酸及 Br' 陰離子 .....	625
酸的作用 .....	625
沉澱反應 .....	627
氧化反應 .....	628
個別反應 .....	630
乾法反應 .....	631
不溶性溴化物中 Br' 离子的檢驗 .....	631
氫碘酸及 J' 陰離子 .....	631
酸的作用 .....	632
沉澱反應 .....	633
氧化反應 .....	635
乾法反應 .....	637
不溶性碘化物中 J' 离子的檢驗 .....	638
當 Cl'、Br' 及 J' 同時存在溶液中時對這些離子的檢驗 .....	638
氫氟酸及 F' 陰離子 .....	640
酸的作用 .....	640
沉澱反應 .....	642
乾法反應 .....	643
不溶性氟化物中 F' 离子的檢驗 .....	643
硼酸及 B <sub>4</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup> 與 BO <sub>2</sub> <sup>2-</sup> 陰離子 .....	644
酸的作用 .....	645
沉澱反應 .....	647
個別反應 .....	648
乾法反應 .....	648
不溶性硼酸鹽的檢驗 .....	649
矽酸 (H <sub>4</sub> SiO <sub>4</sub> 、H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 等) .....	649
酸的作用 .....	649
沉澱反應 .....	652
乾法反應 .....	653
不溶性矽酸鹽的分析 .....	653
陰離子第五組 CN'、[Fe(CN) <sub>6</sub> ] <sup>4-</sup> 、[Fe(CN) <sub>6</sub> ] <sup>3-</sup> 、CNS' .....	659
氫氰酸及 CN' 陰離子 .....	659
酸的作用 .....	659

沉澱反應	660
氧化反應	661
個別反應	662
乾法反應	664
不溶性氯化物及非電解質中 $\text{CN}^-$ 級子的檢驗	664
氯絡離子的分解	665
亞鐵氰酸及 $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{4-}$ 陰離子	666
酸的作用	667
沉澱反應	667
氧化反應	668
乾法反應	668
不溶性亞鐵氰化物中 $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{4-}$ 級子的檢驗	669
亞鐵氰絡離子的分解	669
鐵氰酸及 $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{4-}$ 陰離子	670
酸的作用	670
沉澱反應	670
還原反應	671
乾法反應	672
不溶性鐵氰化物中 $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{4-}$ 級子的檢驗	673
鐵氰絡離子的分解	673
當 $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{4-}$ 及 $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{3-}$ 共同存在時對這些離子的檢驗	673
有 $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{4-}$ 和 $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{3-}$ 存在時 $\text{CN}^-$ 級子的檢驗	674
有 $\text{CN}^-$ 和 $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{3-}$ 存在時 $\text{Cl}^-$ 級子的檢驗	674
硫氰酸及 $\text{CNS}^-$ 陰離子	675
酸的作用	675
沉澱反應	675
氧化反應	676
個別反應	677
乾法反應	677
有硫氰化物存在時 $\text{Cl}^-$ 級子的檢驗	677
陰離子第六組 $\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2'$ 、 $\text{C}_2\text{O}_4''$ 、 $\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6''$	682
醋酸及 $\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2'$ 陰離子	682
酸的作用	682
沉澱反應	683
乾法反應	684

草酸及 $C_2O_4^{2-}$ 陰離子 .....	684
酸的作用 .....	685
沉澱反應 .....	685
氧化反應 .....	686
乾法反應 .....	687
酒石酸及 $C_4H_4O_6^{2-}$ 陰離子 .....	687
酸的作用 .....	688
沉澱反應 .....	688
氧化反應 .....	689
個別反應 .....	689
乾法反應 .....	692
不溶性酒石酸鹽中 $C_4H_4O_6^{2-}$ 級子的檢驗 .....	692
陰離子分析 .....	692
預先的推斷 .....	694
由陽離子分析結果得出的結論 .....	694
由物理性質得出的結論 .....	695
預備反應 .....	695
硫酸的作用 .....	695
氧化劑和還原劑的檢驗 .....	698
用氯化鋅和硝酸銀試驗 .....	700
分析物質的準備工作 .....	703
<b>附 錄 .....</b>	<b>705</b>
試劑的配製 .....	705
用特殊方法配製的試劑 .....	708
門德雷也夫元素週期系 .....	710
元素的原子量 .....	711
某些電解質水溶液的離解度 .....	712
某些酸的離解常數 .....	713
某些碱的離解常數 .....	714
在不同溫度下水的離子積 .....	714
某些難溶電解質的溶解度和溶度積 .....	715
某些氧化——還原系的標準電勢 ( $E_0$ ) .....	717
某些絡離子的分解常數 .....	719
<b>在定性化學分析方面最重要的俄文教科書 .....</b>	<b>719</b>