

高等学校教学用书

# 分析化学

FENXI HUAXUE

(初稿)  
上册

华东化工学院分析化学教研组及硅80班同学合编

人民教育出版社

高等学校教学用书



分 析 化 学

FENXI HUAXUE

(初 稿)

上 册

华东化工学院分析化学教研组及硅80班同学合编

人 民 教 育 出 版 社

高等学校教学用书



分 析 化 学

FENXI HUAXUE

(初 稿)

中 册

华东化工学院分析化学教研组及硅 80 班同学合编

人 民 教 育 出 版 社

本书是在教学革命的浪潮中，由华东化工学院分析化学教研組教师和硅酸盐专业 80 班同学合作，突击編写的。全书分上、中、下三册，上册为化学分析，比色分析和定量分离部分。

本书的特点是精簡了定性分析的理論部分，以及重量分析和容量分析等等基本分析方法，削減了各种容量分析标准溶液配制、标定等繁瑣的叙述。在理論問題上重点地深入討論指示剂的选择等問題。在容量分析部分增加了絡合滴定法和非水滴定法。同时又加强了比色分析的理論和实验。此外，还增加了在实际分析工作中不可缺少的分离知識。

本书可作为高等工业学校化工类专业分析化学課程的教材，亦可供厂矿实验室技术人员参考。

## 分 析 化 学

(初 稿)

上 册

---

华东化工学院分析化学教研組及硅 80 班同学合編

人民教育出版社出版

高等学校教学用书編輯部  
北京宣武門內承恩寺 7 号

(北京市书刊出版业营业許可証出字第 2 号)

外文印刷厂印裝 新华书店发行

---

統一书号 13910.891 开本 850×1168  $\frac{1}{16}$ 。印張 6  $\frac{1}{16}$ 。

字数 142,000 印数 0001—13,000 定价 (8) 0.60

1960 年 8 月第 1 版 1960 年 8 月北京第 1 次印刷

本书是在教育革命的浪潮中,师生合作突击编写的。

本书分上、中、下三册,中册内容主要是仪器分析。由于仪器分析能符合生产发展的需要,近年来仪器分析发展极快。在总路线的光辉照耀下,在技术革命的大好形势中,可以预见仪器分析的发展将更为迅速。因此中册内容包括以极谱分析为主的电化学分析一章,发射光谱分析一章,放射分析,气体分析也各列一章。

本书可作为高等工业学校化工类专业分析化学课程的教學用书,亦可供厂矿实验室技术人员参考。

## 分 析 化 学

(中 册)

华东化工学院分析化学教研组及硅80班同学合編

人民教育出版社出版 高等学校教学用书编辑组  
北京宣武门内承恩寺7号

(北京市书刊出版业营业许可证出字第2号)

工人日报印書厂印装  
北京科技发行所发行  
各地新华书店經售

统一书号 13010·902 开本 850×1168<sup>1</sup>/<sub>32</sub> 印张 4<sup>7</sup>/<sub>16</sub>  
字数 103,000 印数 00001—13,000 定价(6) 0.44  
1960年11月第1版 1960年11月北京第1次印刷

## 序 言

本书是在全国范围内大鬧技术革新、技术革命和教育革命的浪潮中，在形势的鼓舞和在党的领导下，通过不断务虛，解放思想，师生結合，突击編写而成的教学用书。全书分上中下三册，上册为重量分析，容量分析，比色分析（包括分光光度分析）和定量分离；中册为电化学分析，发射光譜分析，放射分析和气体分析；下册为实验部分，包括定性鉴定，化学分析和各种常用的仪器分析实验。

定性分析不再列为一册。原属于定性分析中的理論部分，目前一般学校均趋向于在无机化学内学习；而理論的巩固和运用結合在定量分析中更为切合实际，因此不再单独列出。定性分析实验内容打破了門舒特金的硫化氢沉淀分离系統，代之以初步試驗和直接鉴定；直接鉴定除了采用特效反应外，必要时結合各种分离方法。这样不仅更符合实际工作的需要，有利于独立工作能力的培养，而且学习時間可以大大縮短。經過这样的改革，定性分析内容大为精簡紧凑，作为实验内容，安排在下册中。

定量分析中过去一般占很大篇幅的重量分析和容量分析等基本的化学分析方法作了适当的精簡。中和法、各种氧化还原法、容量沉淀法等等不再分章一一介紹，而把它們結合在一起加以叙述，同时更重点深入地討論某些容量分析中的問題，如酸碱滴定中的指示剂选择問題，氧化势及氧化还原滴定曲綫問題等。这样不但各种容量分析方法的內在联系更为明确，而且内容更为紧凑。容量分析中又增加了应用日益广泛的絡合滴定和非水滴定。

比色分析就目前情况来看，各种产业部門应用很多，发展很快，在本书中单独列一章；又結合它的特点，深入討論了比色分析

中的誤差問題。定量分離的知識是分析实际的复杂物質时所不可缺少的,在本书中选择应用較多的各种分离方法作了簡要的介紹。

近年来仪器分析发展极快,这主要是由于仪器分析能符合生产发展的需要。在总路綫的光輝照耀下,在技术革命的大好形势中,可以預見到仪器分析的发展将更为迅速。因此中册内容主要是仪器分析,包括以极譜分析为主的电化学分析一章,发射光譜分析一章;放射分析和气体分析也各列一章。

在下册中是实验内容,包括定性鉴定,和各种定量分析实验。为了使基础課能更好的結合专业、联系实际,定量分析实验选择了各种各样試样的分析方法,其中有无机物和有机物的分析,也有常見元素和稀有元素的分析,以便各个不同专业选用。

本书是在短短两周内突击編写成的,为了能在暑假以前出版,匆匆付印,来不及仔細修改加工,缺点錯誤在所难免,希望讀者多多指正。另一方面,更由于我們經驗不足,体会不深,对于某些問題,例如放射分析、非水滴定等等,无法用自己的語言来介紹它們,只能从参考书中摘录一些。随着技术革命的发展,新的分析方法的不断出現,今后必須努力提高水平,并修訂本书。

本书是由分析化学教研組教师和硅酸盐专业 80 班同学合作突击編写的。定性分析实验由于改革較多,編写过程中曾經由无机专修科 90 班同学分析 20 种未知样品以考驗这个方法。

华东化工学院分析化学教研組及硅 80 班同学

# 目 录

序言	1
第一章 緒論	1
§ 1. 分析化学的目的, 作用和任务	1
§ 2. 分析化学发展簡史	2
§ 3. 分析化学的基本內容	6
第二章 重量分析	9
§ 1. 重量分析概要	9
§ 2. 重量分析中对沉淀的要求, 沉淀完全的程度和沉淀剂的选择	9
§ 3. 純淨沉淀的获得	12
§ 4. 沉淀作用进行的条件	16
§ 5. 重量分析結果的計算	22
§ 6. 重量分析的适用范围	25
§ 7. 重量分析中的誤差問題	25
重量分析习题	27
第三章 容量分析	30
§ 1. 标准溶液的配制及其浓度表示法	30
§ 2. 容量分析的方法 (中和法, 容量沉淀法, 絡合物形成法, 氧化-还原法)	33
§ 3. 容量分析的計算 酸碱指示剂及其选择	39
§ 4. 酸碱指示剂的变化范围	41
§ 5. 强碱滴定强酸的滴定电綫及指示剂的选择	44
§ 6. 其它酸碱滴定及指示剂的选择	47
§ 7. 弱酸盐的滴定	52
§ 8. 混合酸碱指示剂 絡合滴定法	53
§ 9. 常見的氨絡絡合剂	54
§ 10. 絡合滴定反应条件的选择	57
§ 11. 金属离子指示剂	59
§ 12. 如何提高絡合滴定的选择性 氧化势和氧化-还原滴定过程中氧化势的改变	63
§ 13. 氧化势和森斯特方程式	64

§ 14. 氧化-还原滴定过程中氧化势的改变情形——滴定曲线	67
§ 15. 氧化-还原指示剂	71
非水滴定	73
§ 16. 酸碱的概念	74
§ 17. 溶剂	75
§ 18. 滴定剂	76
§ 19. 指示剂	77
§ 20. 费休滴定法	77
容量分析习题	78
<b>第四章 比色分析</b>	<b>83</b>
§ 1. 有色物质的吸收光谱	85
§ 2. 朗白-比尔定律	84
§ 3. 目视比色法	87
§ 4. 光电比色法	90
§ 5. 分光光度分析	97
§ 6. 分光光度分析在有机物质分析上的应用	100
§ 7. 误差问题及微差比色法	109
<b>第五章 试样的处理及溶解</b>	<b>123</b>
§ 1. 试样的处理	123
§ 2. 试样的溶解	124
<b>第六章 定量分析中的分离方法</b>	<b>129</b>
沉淀分离及掩蔽作用	130
§ 1. 氢氧化物沉淀法	130
§ 2. 应用氧化还原反应掩蔽法	133
§ 3. 应用生成络合物的掩蔽法	133
§ 4. 有机试剂的沉淀分离	134
共沉淀分离	137
§ 5. 无机共沉淀的类型	137
§ 6. 有机共沉淀作用	139
离子交换分离	142
§ 7. 离子交换分离基本原理	142
§ 8. 离子交换分离操作方法	147
§ 9. 交换过程	149
§ 10. 洗脱过程	153
§ 11. 离子交换分离的应用	155
色层分析	159

---

§ 12. 原理及分类.....	160
§ 13. 设备及操作.....	162
§ 14. 紙上层析.....	164
§ 15. 色层分析的应用.....	169
溶剂萃取.....	170
§ 16. 基本原理——分配系数和萃取效率.....	170
§ 17. 萃取络合剂.....	174
§ 18. 溶剂.....	178
§ 19. 萃取条件的选择.....	178
§ 20. 萃取操作方法.....	185
蒸餾和揮发分离.....	187
§ 21. 蒸餾和揮发分离.....	187

## 中册目录

第七章 电化学分析法	189
电重量分析法及电解分离	189
§ 1. 电重量法及电解分离概要	189
§ 2. 电解电池和原电池	190
§ 3. 分解电势及超电势	191
§ 4. 氢的超电势及其在电解过程中的作用	194
§ 5. 影响金属沉淀性质的因素	195
§ 6. 电解分离	197
§ 7. 控制电势电解法	200
§ 8. 恒电流电解法	204
§ 9. 汞阴电极分离法	205
库仑分析法	206
§ 10. 电解定律及库仑分析法概要	206
§ 11. 控制电势库仑分析法	208
§ 12. 恒电流库仑滴定法	210
§ 13. 库仑滴定法的应用范围及特点	213
极谱分析	215
§ 14. 极谱分析法概要	215
§ 15. 极谱分析的基本原理	218
§ 16. 半波电势与极谱定性分析原理	228
§ 17. 氧波及其它干扰波的消除方法	232
§ 18. 极谱定量分析方法	233
§ 19. 极谱分析的仪器	237
电流滴定	241
§ 20. 电流滴定的基本原理	241
§ 21. 电流滴定的仪器装置	245
pH测定法	246
§ 22. 溶液酸碱度的表示法	246
§ 23. 溶液 pH 值的测定法	247
§ 24. 电位测定法的基本原理	248

§ 25. 各种电极.....	249
§ 26. 电动势的测量.....	253
§ 27. 电子管电压表式 pH 计.....	255
<b>第八章 发射光谱分析法.....</b>	<b>259</b>
光谱分析.....	259
§ 1. 摄谱仪的基本构造和作用.....	259
§ 2. 光谱分析用的其他仪器.....	266
§ 3. 光谱分析试样的准备和处理.....	268
§ 4. 光谱定性分析.....	269
§ 5. 光谱定量分析.....	273
§ 6. 看谱镜.....	278
§ 7. 光谱分析的特点.....	279
火焰光度分析.....	280
§ 8. 一般原理和仪器构造.....	280
§ 9. 火焰光度法的定量方法.....	284
§ 10. 影响测定误差的因素及抑制和消除的方法.....	285
§ 11. 火焰光度法的应用范围.....	289
<b>第九章 放射化学定量分析法.....</b>	<b>291</b>
§ 1. 射线的种类和它的性质.....	291
§ 2. 放射能的测定.....	292
在定量分析上的应用.....	295
§ 3. 放射性沉淀法.....	295
§ 4. 同位素稀释法.....	297
§ 5. 放射性滴定法.....	299
§ 6. 放射化分析.....	306
<b>第十章 气体分析.....</b>	<b>308</b>
§ 1. 概 论.....	308
§ 2. 气体分析的基本定律.....	308
§ 3. 气体分析方法.....	309
§ 4. 吸收法和常用的气体吸收剂.....	310
§ 5. 气体分析仪器的基本部件.....	312
§ 6. 常见的气体分析仪.....	314
§ 7. 热传导分析.....	316
§ 8. 热传导分析的应用范围和应用实例.....	319
<b>第十一章 分析化学的展望.....</b>	<b>324</b>

# 第一章 緒論

## § 1. 分析化学的目的、作用和任务

分析化学是一門科学，它研究个别物質及其混合物化学組成的測定方法和步驟。

分析化学主要可以分为两个部門：定性分析和定量分析。

定性分析的任务是鉴定物質的定性組成，亦即檢出化合物或混合物是由何种元素或离子所組成；而定量分析的任务則是測定各种組份的含量。

在工作程序上定性分析应先于定量分析，甚至已經知其某些成分存在于試料之中，但在測定它們的含量以前，也必須先做定性分析。只有确知試料中究竟有哪些元素或离子存在以后，才能選擇适当的定量分析方法。

几乎任何科学研究只要涉及化学現象，科学家就不得不运用分析化学方法。

首先要提到的是，分析化学对于化学本身的发展起了很大的作用，例如元素原子量的測定，化学当量的測定，各种化合物化学式的确定等等，均需要应用化学分析方法。

同时分析化学在邻近化学的其他各个科学领域中亦起着重大的作用。例如矿物学，地質学，生理学，細菌学以及医药，农业及技术科学，无一不需要接触到分析化学。

尤其是当祖国社会主义建設突飞猛进的今天，分析化学更有它重要的实用意义。工业生产中原料的选择，成品的檢驗，操作过程的控制以及技术的改革，无一不以分析化学为指南。祖国規模

巨大的地質勘探工作也需要分析化學。所以，可以說沒有分析化學就不可能有現代工業生產，更不可能有效地利用祖國豐富的資源。

在學校教育中分析化學也具有重大的意義。分析化學是理論與實踐相結合的典型例子。通過分析化學的學習，不但可以使學生把學得的理論在分析化學實驗中得到了証實，以加深了解；更主要的是培養了學生觀察能力及獨立地進行精密的科學實驗技能，以便更好地為祖國的社會主義建設服務。

## § 2. 分析化學發展簡史

遠在公元前的煉金術時期，煉金家們已經零星地知道了一些物質的個別的定性鑑定方法，如檢定金、銀等的方法。以後這方面的知識雖不斷略有積累，但從奴隸社會到封建社會，生產方式極為分散，對科學沒有多大要求。加以狹隘的保守思想，因此，科學的發展極為緩慢，分析化學也就很少有進展。

到了十六世紀，歐洲國家生產力的發展突破了封建制度的狹窄範圍，資本主義的生產方式就逐步出現，資本家為了追逐更多的利潤，要利用一切辦法來促進生產的發展，因此，科學也得到了向前推進的動力。那時候，就已經有人分析過礦石、火藥、鹽類、顏料等。但是這些都只憑個人經驗來作個別的分析，不可能測得準確的結果。

在十七世紀，元素的概念漸次確立，分析化學開始成長為科學上的一個獨立科目，在這方面英國科學家波爾雅爾作了不少的貢獻。他將當時已知的定性反應加以系統整理，並發現了一系列新的檢驗方法，例如氯、硫酸鹽、氨、酸和鹼等物質的檢定反應。他第一個運用了“化學分析”和“化學元素”諸術語。

十八世紀中叶，俄国科学家罗蒙諾索夫首先使用天平称量法去考察化学变化中量的关系，用实验証实了质量不灭定律，这样就給定量分析奠定了基础。随后法国科学家拉瓦錫改良了天平，并系統地应用它来确定許多物質的定量組成。

到了十九世紀，由于工业的发展，最初是由于冶金工业的发展，分析化学亦随之迅速发展起来。在1810年俄国化学家謝維尔金发表了一本有关金属和矿物分析方面的书籍，这是世界上第一本分析书籍。与此同时，洛維茨創造了显微結晶分析法。法国化学家盖·呂薩克創造了气体和溶液的容量分析方法。

就在这个时期，原子学說介紹入化学領域中，因此就有了准确測定原子量的要求，这也促使了定量分析进一步的发展。瑞典科学家貝齐里烏斯在这方面作了不少工作，他把一生中大部分精力用于确定原子量工作上。他分析了两千多种的无机物，制定了含有五十种元素的原子量表，其中有一部分的結果，其精确度达到与現代数值只差千分之几的程度。

在十九世紀后半期，門捷列夫周期律的創立，对后来分析化学的发展起了特別大的作用。由于这个定律把物質的各种化学性質綜合起来成了一个系統，借此可以显示出各元素的相互关系，使以后的分析工作者，在选择分析反应时，不再是盲目地，而是根据統一的、綜合物質各种性質的周期律来进行。根据周期律，每一元素的性質和測定方法就显得不是偶然的或孤立的，而是和其他元素的性質和測定方法相互关联着。因此，分析化学不是一些零星的，互不相关的分析方法偶然的湊集，而是由各种不同分析方法彼此有机地联系起来的整体。

1871年俄国科学家門舒特金編著了經典著作“分析化学”。这是最早的分析化学教科书之一，在国际上获得了广泛的贊許，在全世界分析化学教学上起了巨大的作用。

十九世紀末叶,由于各种学說,如电离学說,溶液水合学說等的創立,使得分析化学上各种現象有了很好的理論解釋。并在这些理論指导下,有力地推动分析化学更大的发展。

在十九世紀由于物理和化学的同时发展,因此測量各种物質的物理或物理化学数据的新的分析方法也逐漸出現,这些新的分析方法,是現代我們一般所称为“仪器分析”的方法。

到二十世紀,由于生产进一步的发展,在大規模的生产部門中,均需要又准确又迅速的分析方法,来解决原料或成品的分析,来控制生产过程。在这些方面仪器分析是符合要求的。因此,在二十世紀仪器分析方法广泛被采用,所以这方面的发展也就特別迅速,如光譜分析、极譜分析、色层分析等等。

另一方面,随着科学的发展和操作方法的改善,要求在少量的物質中进行分析,并能檢出微量的成分。因而在二十世紀中,微量分析的发展也是迅速的,如显微結晶分析,点滴分析等分析方法的发展。其中对于显微結晶分析,俄国学者費鐸罗夫作了极大貢獻。点滴分析是苏联学者塔納拿也夫所創立的;后来他再从点滴分析作为基础,又創立了一个“不創削分析法”,这个方法极适于进行炉前分析。

有机試剂的应用,最早是俄国科学家伊尔英斯基,他在1884年建議使用1-亚硝基-2-萘酚作为  $\text{Co}^{2+}$  离子的試剂可以說他是应用有机試剂的先驅者。但自1905年秋加也夫的研究开始才广泛使用有机試剂,秋加也夫提出研究內絡盐分析性质的最初計劃,并建議用二乙酰二胍作  $\text{Ni}^{2+}$  离子的試剂。从那时起,在分析化学上开始广泛应用有机試剂及形成絡化物的反应。目前这仍然是主要研究对象之一。

现在对利用放射性同位素来进行分析的方法,已开展了广泛的研究和应用,这样使得分析方法又有了迅速的改进。当然,这种

新技术的应用是和原子能和平利用分不开的。

祖国科学家在分析化学上的贡献,在秦汉以后的古书中,有很多片段都作了很好的记载。近代分析化学传入中国,开始于十九世纪后半期,当时江南制造局和同文馆等处翻译了不少化学书籍,其中有徐寿(1818—1884)所译的“化学考质”及“化学求数”,前者是定性分析后者为定量分析。1882年同文馆出版的“化学鉴原”一书,其内容主要讲述一些分析的方法,从那时起,学习分析化学者一天比一天增多,虽然七八十年来学者们不断努力的研究也曾作了不少的贡献,但在半封建半殖民地的旧中国分析化学象其他科学一样,没有得到应有的发展。当时,工业是被各帝国主义国家所控制,帝国主义不允许我们发展工业和提倡科学;而半封建性质的社会对科学又没有多大要求;因此在旧中国分析化学是停滞不前的。

解放后封建势力和帝国主义势力已被彻底摧毁,祖国正在迅速地进行大规模的工业建设,在党的领导下,分析化学突飞猛进地发展起来。短短的十年间就建立了许多科学研究机构,很多学校成立了分析化学教研组,工厂里建立了中心试验室,许多实验室装备了现代最新的科学仪器,如光谱仪、极谱仪、红外线分光光度计、X-光光谱仪等等。并在发动群众的基础上,使实验室迅速走向现代化和自动化。十二年科学技术发展规划的制定(1956—1967年),从1958年以来的持续大跃进的形势,对分析化学提出了更迫切、更繁重的任务,这就对我们分析化学工作者提出了更高的要求,同时同时也是给我们更大的鼓舞,推动分析化学更好更快地前进。

为了加速我国社会主义建设,为了使分析化学在工业生产过程中更好地起指导作用,摆在分析工作者面前的任务是迅速地解决关于自动分析,快速分析和瞬时分析等等的問題,这是分析化学当前和今后努力的方向。