



教育部高等农林院校理科基础课程  
教学指导委员会推荐示范教材



高等农林教育“十三五”规划教材

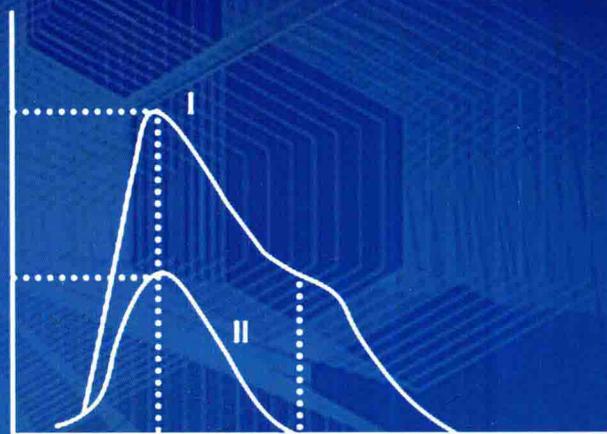
# 分析化学

第2版

Analytical Chemistry  
Analytical Chemistry

H

● 胡广林 许辉 主编



中国农业大学出版社  
CHINA AGRICULTURAL UNIVERSITY PRESS



教育部高等农林院校理科基础课程教学指导委员会  
推荐示范教材



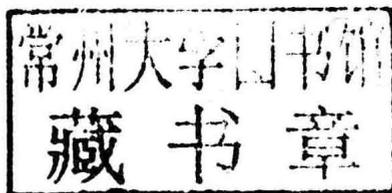
高等农林教育“十三五”规划教材

# 分析化学

## Analytical Chemistry

第2版

胡广林 许 辉 主编



中国农业大学出版社

· 北京 ·

## 内 容 提 要

本书为教育部高等农林院校理科基础课程教指委推荐示范教材,是在中国农业大学出版社2010年1月第1版《分析化学》基础上修订编写而成的。

全书共14章,包括绪论、定量分析的一般过程、误差与分析数据的处理、滴定分析、酸碱滴定法、配位滴定法、氧化还原滴定法、沉淀滴定法、电势分析法、吸光光度法、原子吸收光谱法、气相色谱法、高效液相色谱法以及分析化学中的分离与富集方法。为便于教学和阅读,本书各章还新增二维码教学资源。

本书是一本近化类专业通用型的化学基础课程教材,可供植物生产类、动物生产类、草业科学类、森林资源类、环境生态类、动物医学类、水产类以及生命科学、环境科学、食品科学、资源与环境科学、制药工程、林产化工等专业使用。

## 图书在版编目(CIP)数据

分析化学/胡广林,许辉主编.—2版.—北京:中国农业大学出版社,2017.11  
ISBN 978-7-5655-1832-4

I. 分… II. ①胡… ②许… III. 分析化学-高等学校-教材 IV. O65

中国版本图书馆 CIP 数据核字(2017)第 129270 号

书 名 分析化学 第2版

作 者 胡广林 许辉 主编

策划编辑 潘晓丽

责任编辑 冯雪梅

封面设计 郑川

责任校对 王晓凤

出版发行 中国农业大学出版社

社 址 北京市海淀区圆明园西路2号

邮政编码 100193

电 话 发行部 010-62731190,2620

读者服务部 010-62732336

编辑部 010-62732617,2618

出版部 010-62733440

网 址 <http://www.cau.edu.cn/caup>

e-mail [cbsszs@cau.edu.cn](mailto:cbsszs@cau.edu.cn)

经 销 新华书店

印 刷 涿州市星河印刷有限公司

版 次 2017年11月第2版 2017年11月第1次印刷

规 格 787×1092 16开本 20.75印张 510千字

定 价 45.00元

图书如有质量问题本社发行部负责调换

教育部高等农林院校理科基础课程教学指导委员会  
推荐示范教材编审指导委员会

主任 江树人

副主任 杜忠复 程备久

委员(以姓氏笔画为序)

王来生 王国栋 方炎明 李宝华 张文杰 张良云  
杨婉身 吴 坚 陈长水 林家栋 周训芳 周志强  
高孟宁 戚大伟 梁保松 曹 阳 焦群英 傅承新

教育部高等农林院校理科基础课程教学指导委员会  
推荐化学类示范教材编审指导委员会

主任 周志强

委员(以姓氏笔画为序)

王 志 王俊儒 兰叶青 叶 非 刘文丛 李 斌  
陈长水 杜凤沛 周 杰 庞素娟 赵士铎 贾之慎  
廖蓉苏

## 第2版编写委员会

主 编 胡广林 许 辉

副主编 马传利 苏 壮 肖振平 张建刚

编写人员 (按姓氏拼音排序)

段云青(山西农业大学)

胡广林(海南大学)

金 花(东北农业大学)

孔祥平(青岛农业大学)

李金梅(内蒙古农业大学)

梁振益(海南大学)

刘红霞(山西农业大学)

刘衣南(沈阳农业大学)

马传利(青岛农业大学)

苏 壮(沈阳农业大学)

肖振平(东北农业大学)

许 辉(内蒙古农业大学)

胥 涛(海南大学)

张建刚(山西农业大学)

主 审 赵士铎(中国农业大学)

## 第 1 版编写委员会

主 编 胡广林 许 辉

副主编 苏 壮 刘毓琪 吕海涛 徐宝荣  
刘金龙 王素利 牛草原

编写人员 (按姓氏拼音排序)

胡广林(海南大学)

李金梅(内蒙古农业大学)

梁振益(海南大学)

刘金龙(山西农业大学)

刘毓琪(东北林业大学)

吕海涛(青岛农业大学)

马传利(青岛农业大学)

牛草原(河南农业大学)

苏 壮(沈阳农业大学)

许 辉(内蒙古农业大学)

王 芬(沈阳农业大学)

王素利(河北北方学院)

徐宝荣(东北农业大学)

胥 涛(海南大学)

杨桂霞(吉林农业大学)

印家健(四川农业大学)

# 出版说明

在教育部高教司农林医药处的关怀指导下,由教育部高等农林院校理科基础课程教学指导委员会(以下简称“基础课教指委”)推荐的本科农林类专业数学、物理、化学基础课程系列示范性教材现在与广大师生见面了。这是近些年全国高等农林院校为贯彻落实“质量工程”有关精神,广大一线教师深化改革,积极探索加强基础、注重应用、提高能力、培养高素质本科人才的立项研究成果,是具体体现“基础课教指委”组织编制的相关课程教学基本要求的物化成果。其目的在于引导深化高等农林教育教学改革,推动各农林院校紧密联系教学实际和培养人才需求,创建具有特色的数理化精品课程和精品教材,大力提高教学质量。

课程教学基本要求是高等学校制定相应课程教学计划和教学大纲的基本依据,也是规范教学和检查教学质量的依据,同时还是编写课程教材的依据。“基础课教指委”在教育部高教司农林医药处的统一部署下,经过批准立项,于2007年底开始组织农林院校有关数学、物理、化学基础课程专家成立专题研究组,研究编制农林类专业相关基础课程的教学基本要求,经过多次研讨和广泛征求全国农林院校一线教师意见,于2009年4月完成教学基本要求的编制工作,由“基础课教指委”审定并报教育部农林医药处审批。

为了配合农林类专业数理化基础课程教学基本要求的试行,“基础课教指委”统一规划了名为“教育部高等农林院校理科基础课程教学指导委员会推荐示范教材”(以下简称“推荐示范教材”)。“推荐示范教材”由“基础课教指委”统一组织编写出版,不仅确保教材的高质量,同时也使其具有比较鲜明的特色。

**一、“推荐示范教材”与教学基本要求并行** 教育部专门立项研究制定农林类专业理科基础课程教学基本要求,旨在总结农林类专业理科基础课程教育教学改革经验,规范农林类专业理科基础课程教学工作,全面提高教育教学质量。此次农林类专业数理化基础课程教学基本要求的研制,是迄今为止参与院校和教师最多、研讨最为深入、时间最长的一次教学研讨过程,使教学基本要求的制定具有扎实的基础,使其具有很强的针对性和指导性。通过“推荐示范教材”的使用推动教学基本要求的试行,既体现了“基础课教指委”对推行教学基本要求的决心,又体现了对“推荐示范教材”的重视。

**二、规范课程教学与突出农林特色兼备** 长期以来各高等农林院校数理化基础课程在教学计划安排和教学内容上存在着较大的趋同性和盲目性,课程定位不准,教学不够规范,必须科学地制定课程教学基本要求。同时由于农林学科的特点和专业培养目标、培养规格的不同,对相关数理化基础课程要求必须突出农林类专业特色。这次编制的相关课程教学基本要求最大限度地体现了各校在此方面的探索成果,“推荐示范教材”比较充分反映了农林类专业教学改革的新成果。

**三、教材内容拓展与考研统一要求接轨** 2008年教育部实行了农学门类硕士研究生统一入学考试制度。这一制度的实行,促使农林类专业理科基础课程教学要求作必要的调整。“推荐示范教材”充分考虑了这一点,各门相关课程教材在内容上和深度上都密切配合这一考试制度的实行。

**四、多种辅助教材与课程基本教材相配** 为便于导教导学导考,我们以提供整体解决方案的模式,不仅提供课程主教材,还将逐步提供教学辅导书和教学课件等辅助教材,以丰富的教学资源充分满足教师和学生的需求,提高教学效果。

乘着即将编制国家级“十二五”规划教材建设项目之机,“基础课教指委”计划将“推荐示范教材”整体运行,以教材的高质量 and 新型高效的运行模式,力推本套教材列入“十二五”国家级规划教材项目。

“推荐示范教材”的编写和出版是一种尝试,赢得了许多院校和老师的参与和支持。在此,我们衷心地感谢积极参与的广大教师,同时真诚地希望有更多的读者参与到“推荐示范教材”的进一步建设中,为推进农林类专业理科基础课程教学改革,培养适应经济社会发展需要的基础扎实、能力强、素质高的专门人才做出更大贡献。

中国农业大学出版社

2009年8月

## 第 2 版前言

《分析化学》第 1 版于 2010 年 1 月出版,在多所农林院校使用。中国农业大学出版社于 2015 年 10 月在山西太谷召开了“全国高等农林院校理科基础课程及英语课程教材建设研讨会”。会议围绕“迎接‘互联网+’时代,创新公共基础课教材”和“高等农林院校理科基础课程教育教学改革和教材建设”等议题展开了深入的交流和研讨,并在此基础上确定了本书的编写事宜。

此次再版的编写工作主要包括以下几个方面:

1. 本书各章新增了二维码教学资源,用于纸质教材内容的适当扩充,以更好地满足教学需求和便于学生自学。

2. 对第 1 版书稿的一些错误和不足之处,进行了更正和完善。

3. 加强了滴定分析部分理论与分析实践的结合,例如,增加或更换了部分实例和习题。

4. 对量的符号、定义、单位参照现行国家标准做了订正或补充了说明,使其更加规范、易于理解,并尽量与同系列教材《普通化学》保持一致。

5. 对内容进行了适当编排和增减。例如,精简和重新编排了第 3 章的内容,将“分析化学中的质量保证与质量控制”这一节移到了二维码教学资源中。

参加本书编写的有:海南大学胡广林(第 1 章及附录、参考文献),内蒙古农业大学许辉(第 2 章),沈阳农业大学苏壮(第 3 章),东北农业大学金花(第 4 章),东北农业大学肖振平(第 5 章),内蒙古农业大学李金梅(第 6 章),山西农业大学段云青(第 7 章),沈阳农业大学刘衣南(第 8 章),山西农业大学张建刚(第 9 章),海南大学胥涛(第 10 章),青岛农业大学马传利(第 11 章),海南大学梁振益(第 12 章),山西农业大学刘红霞(第 13 章)和青岛农业大学孔祥平(第 14 章)。全书由主编胡广林负责统一修改定稿。

本书在编写和出版过程中,得到了教育部高等农林院校理科基础课程教学指导委员会推荐示范教材编审指导委员会和中国农业大学出版社的共同指导和支持,在此一并表示衷心的感谢。同时,对审稿专家中国农业大学赵士铎教授表示深深的敬意。

限于编者的水平和经验,修订后的教材仍会有不妥甚至错漏之处,还望读者批评指正。

编者  
2017 年 3 月

# 第 1 版前言

在自然科学领域,分析化学恐怕是在最近几十年内经历了最大拓宽的一门学科。当然分析化学也是农林院校各相关专业的一门十分重要的化学基础课程。一本适用专业面较宽的通用型分析化学教材,是当前高等农林院校教学改革的重要内容。本书属于教育部高等农林院校理科基础课程教学指导委员会组织的基础课程系列示范教材之一,是根据教育部高等农林院校理科基础课程教学指导委员会制定的普通高等农林院校非化学专业“化学教学基本内容”编写的,适用于动物生产类、植物生产类、草业科学类、森林资源类、环境生态类、动物医学类、水产类、生命科学、环境科学、食品科学、资源与环境科学、制药工程、林产化工等专业。

本书内容包括两个层次:基本层次、较高层次。其中,化学定量分析、取样及试样处理、分析数据处理属于基本层次;仪器分析中吸光光度法属于基本层次,而电势分析法、原子吸收光谱法、气相色谱法、高效液相色谱法属于较高层次。各校可根据专业需要及实际授课学时数,按不同层次开设本课程。对与化学更加密切相关的专业,如生命科学、环境科学、食品科学、资源与环境科学、制药工程、林产化工等,建议按较高层次开设本课程;对农林院校的其他专业(不包括人文、经管、社科等专业),建议按基本层次开设本课程。

本书编写从注重基础知识和基本技能,培养学生科学品质和潜在发展能力的指导思想出发,结合分析化学学科发展的趋势、参考国内外先进教材和编者的教学经验,考虑了以下诸方面,与同类教材相比形成了一定特色。

(1)注重化学分析与仪器分析的联系。本书涵盖了化学分析和仪器分析的基础内容。为了强调两者的联系,对通用知识“定量分析的一般过程”、“误差与分析数据的处理”、“分析化学中的分离与富集方法”各专设一章。这样,有利于学生从整体上把握分析化学的概貌。

(2)精简化学分析的内容,加强基础仪器分析的内容。如在化学分析中,略去重量分析法,扼要介绍了四大滴定分析法。考虑到仪器分析是分析化学发展的主流和趋势,基础仪器分析内容所占比重有所提高。鉴于高效液相色谱法应用的广泛性,并已成为常规分析手段,本书单独设为一章。

(3)突出分析化学中的质量保证。错误的分析数据比分析数据的缺失更糟糕,因为会造成工农业生产、科学研究等方面无法弥补的损失。因此,分析化学中质量保证的相关内容应予以必要的重视,有必要从学生接触分析化学之初就培养分析数据的质量意识。为此,在“误差与分析数据的处理”中简介了分析化学中的质量保证体系和质量控制图。在各类分析方法有关章节中强调了误差的来源和减免、干扰及其消除等相关问题。

(4)重视理论应用。本书以方法原理、仪器细节及与实际应用的简略描述适当结合的方

式传授分析化学知识,其最终目标是为了学生能用分析化学思想去解决问题。因此对各类分析方法编选了典型应用实例,有利于学生理论知识的巩固,有益于训练学生理论联系实际的能力。

(5)注意教材的易教易学性。编写中力求语言精练、叙述准确,各章编写体例统一。同时编写了配套的分析化学电子教案(PowerPoint),将与教材同步出版发行。配套的《分析化学习题解答》编写工作在进行中。这些措施与努力,有助于提高教学效率和质量。

(6)本教材特别适用于与化学关系密切的,如生命科学、环境科学、食品科学与工程、动物营养学、土壤科学、制药工程、林产化工等专业开设较高层次化学课程使用。

本书由胡广林教授和许辉教授担任主编。主编对全书进行组织、审阅、修改,最后通读和审定。本书编写、出版过程中,得到全国高等农林院校理科基础课程示范教材编写委员会、参编学校各级领导、中国农业大学出版社的指导和支持,在此一并致以衷心的感谢。

限于编者的水平和经验,书中不尽完善和错漏之处,恳请读者和同行专家批评指正。

编者

2009年10月

# C 目录

## CONTENTS

第 1 章 绪论 .....	1
1.1 分析化学的任务与作用 .....	1
1.2 分析化学方法的分类与选择 .....	1
1.3 分析化学发展简况和发展趋势 .....	3
本章小结 .....	4
思考题 .....	4
第 2 章 定量分析的一般过程 .....	5
2.1 试样的采取和制备 .....	5
2.2 试样的分解 .....	8
2.3 测定方法的选择 .....	10
2.4 分析结果的计算及数据评价 .....	11
本章小结 .....	12
思考题 .....	12
习题 .....	13
第 3 章 误差与分析数据的处理 .....	14
3.1 定量分析中的误差 .....	14
3.2 分析结果的数据处理 .....	24
3.3 有效数字及其计算规则 .....	30
本章小结 .....	32
思考题 .....	33
习题 .....	33
第 4 章 滴定分析 .....	35
4.1 滴定分析概述 .....	35
4.2 标准溶液 .....	38
4.3 滴定分析的计算 .....	41
4.4 滴定分析的误差 .....	46
本章小结 .....	48
思考题 .....	48
习题 .....	49

<b>第 5 章 酸碱滴定法</b> .....	51
5.1 不同 pH 溶液中酸碱存在形式的分布情况——分布曲线 .....	51
5.2 酸碱溶液 pH 的计算 .....	55
5.3 酸碱指示剂 .....	58
5.4 一元酸碱滴定曲线和指示剂的选择 .....	62
5.5 多元酸(碱)与混合酸(碱)滴定 .....	68
5.6 CO <sub>2</sub> 对酸碱滴定的影响 .....	71
5.7 酸碱滴定法的应用 .....	72
本章小结 .....	76
思考题 .....	77
习题 .....	77
<b>第 6 章 配位滴定法</b> .....	80
6.1 概述 .....	80
6.2 乙二胺四乙酸及其配合物 .....	81
6.3 配位平衡 .....	85
6.4 外界条件对 EDTA 与金属离子配合物稳定性的影响 .....	87
6.5 配位滴定法的基本原理 .....	90
6.6 金属指示剂 .....	96
6.7 提高配位滴定选择性的途径 .....	101
6.8 配位滴定法的应用 .....	104
本章小结 .....	107
思考题 .....	108
习题 .....	108
<b>第 7 章 氧化还原滴定法</b> .....	110
7.1 氧化还原平衡 .....	110
7.2 氧化还原滴定原理 .....	115
7.3 氧化还原滴定中的指示剂 .....	119
7.4 氧化还原滴定的预处理 .....	121
7.5 常用氧化还原滴定法 .....	122
本章小结 .....	129
思考题 .....	129
习题 .....	130
<b>第 8 章 沉淀滴定法</b> .....	132
8.1 沉淀滴定法概述 .....	132
8.2 银量法的分类 .....	133
8.3 银量法的应用 .....	138
本章小结 .....	140
思考题与习题 .....	140



第 9 章 电势分析法 .....	141
9.1 电势分析法概述 .....	141
9.2 电极的分类 .....	142
9.3 直接电势法 .....	151
9.4 电势滴定法 .....	159
本章小结 .....	163
思考题 .....	163
习题 .....	164
第 10 章 吸光光度法 .....	165
10.1 吸光光度法的基本原理 .....	165
10.2 吸光光度法的基本定律——朗伯-比耳定律 .....	167
10.3 分光光度计及其基本部件 .....	171
10.4 显色反应与显色条件的选择 .....	175
10.5 吸光度测量条件的选择 .....	180
10.6 吸光光度法的应用 .....	182
10.7 吸光光度法的应用示例 .....	188
本章小结 .....	188
思考题 .....	189
习题 .....	189
第 11 章 原子吸收光谱法 .....	193
11.1 概述 .....	193
11.2 原子吸收光谱法的定量依据 .....	194
11.3 原子吸收光谱仪 .....	198
11.4 灵敏度、检出限和测定条件的选择 .....	204
11.5 定量分析方法 .....	207
11.6 原子吸收光谱法中的干扰及其抑制 .....	208
11.7 应用示例 .....	210
本章小结 .....	212
思考题 .....	213
习题 .....	213
第 12 章 气相色谱法 .....	215
12.1 概述 .....	215
12.2 固定相 .....	220
12.3 气相色谱分析基础理论 .....	221
12.4 气相色谱分离操作条件的选择 .....	228
12.5 气相色谱检测器 .....	230
12.6 气相色谱定性定量方法及应用示例 .....	237
12.7 毛细管柱气相色谱法简介 .....	243

12.8 气相色谱分析方法建立的一般步骤 .....	246
本章小结 .....	246
思考题 .....	247
习题 .....	247
<b>第 13 章 高效液相色谱法</b> .....	249
13.1 概述 .....	249
13.2 影响色谱峰扩展及色谱分离的因素 .....	251
13.3 高效液相色谱仪 .....	253
13.4 高效液相色谱法的主要类型及应用示例 .....	260
本章小结 .....	271
思考题 .....	272
习题 .....	272
<b>第 14 章 分析化学中的分离与富集方法</b> .....	274
14.1 沉淀分离法 .....	275
14.2 溶剂萃取分离法 .....	278
14.3 层析法 .....	283
14.4 离子交换分离法 .....	286
14.5 现代分离方法简介 .....	292
本章小结 .....	297
思考题 .....	297
习题 .....	298
<b>附录</b> .....	300
附录一 弱酸和弱碱的离解常数 .....	300
附录二 常用酸溶液和碱溶液的相对密度和浓度 .....	302
附录三 金属离子与氨羧配位剂形成的配合物的稳定常数( $\lg K_{MY}$ ) .....	303
附录四 标准电极电势(298.15 K) .....	304
附录五 条件电极电势 .....	307
附录六 难溶化合物的溶度积常数 .....	309
附录七 国际相对原子质量表(2005) .....	311
附录八 一些化合物的相对分子质量 .....	312
<b>参考文献</b> .....	315

**【教学目标】**

- 理解分析化学的任务,了解分析化学的作用。
- 掌握分析化学方法的分类及其依据,了解分析方法选择的一般原则。
- 了解分析化学的发展简况及发展趋势。

## 1.1 分析化学的任务与作用

分析化学(analytical chemistry)是人们获得物质化学组成和结构信息的一门科学,其任务主要是鉴定物质的化学组成、测定物质有关成分的含量及化学结构。随着科学技术的发展,分析化学的研究内容不断丰富,它与物理学、数学、统计学、电子学、计算机、信息、机械、资源、材料、生物医学、药学、农学、环境科学、天文学、宇宙科学等多学科相互交叉和渗透。分析化学已超越化学领域,成为一门以多学科为基础的综合性科学,又被称为分析科学。

分析化学在化学学科本身的发展上,以及相当广泛的学科门类的研究领域中都起着重要作用,在国民经济发展、国防建设、医药卫生、科学技术进步和资源开发利用等方面的作用是举足轻重的,不仅是科学技术的“眼睛”,用于发现生产和科研中的问题,而且参与实际问题的解决。

据统计,在已经颁布的所有诺贝尔物理、化学奖中,有 1/4 的项目和分析化学直接相关。20 世纪末“人类基因测序”被认为是一项可与人类登月相比的伟大工程,当该工程面临进展缓慢的困难时,是分析化学家对毛细管电泳测序方法的重大革新,使得这项工程提前完成,从而揭开了后基因时代的序幕。农产品质量检测;农业用水及土壤分析;工业生产中工艺条件的选择、生产过程的质量控制及产品质量评价;环境污染监测与治理;临床诊断、病理研究与药物筛选;药品与食品安全工程;毒物和毒品分析;月面物质分析及深空探测……所有这些方面都离不开分析化学。

## 1.2 分析化学方法的分类与选择

依据分析任务、分析对象、测定原理、试样用量及分析要求等,可对分析化学方法进行大

致分类。

### 1.2.1 定性分析、定量分析与结构分析

依据分析任务分类,分析方法可分为定性分析(qualitative analysis)、定量分析(quantitative analysis)和结构分析(structure analysis)。定性分析的任务是鉴定试样的元素、原子团、功能基或化合物的组成;定量分析的任务是测定试样中有关组分的含量;结构分析的任务是研究物质分子、晶体结构或综合形态。

在试样成分明确时,可以直接进行定量分析。否则,需先进行定性分析,而后进行定量分析。对于新发现的化合物,需进行结构分析,以确定分子结构。对于复杂体系则需先分离,而后进行定性分析及定量分析。

### 1.2.2 无机分析与有机分析

依据分析对象分类,分析方法可分为无机分析(inorganic analysis)和有机分析(organic analysis)。无机分析的对象是无机物质,在无机分析中,一般要求鉴定试样的化学组成及测定组分的含量,分属于无机定性分析及无机定量分析。有机分析的对象是有机物质,不仅需要鉴定元素的组成,还要进行官能团分析及结构分析,或需要对样品有机组分进行定量分析。两者分析对象不同,对分析的要求和使用的方法多有不同。针对不同的分析对象,还可以进一步分类,如冶金分析、地质分析、环境分析、药物分析、材料分析和生物分析等。

### 1.2.3 化学分析与仪器分析

依据测定原理分类,分析方法可分为化学分析(chemical analysis)和仪器分析(instrumental analysis)。化学分析和仪器分析是分析化学的两大分支,两者互为补充;化学分析是分析化学的基础,仪器分析是分析化学的发展方向,其应用十分广泛。

化学分析是以化学反应和反应的化学计量关系为基础的分析方法,分为重量分析(gravimetry)(称重分析)法和滴定分析(titrimetry)法。重量分析法的准确度很高,至今还是一些组分测定的标准方法,但其操作繁琐,分析速度较慢。滴定分析法臻于成熟,操作简便、快速,条件易于控制,测定结果的准确度高(在一般情况下相对误差为 $\pm 0.2\%$ 之内),是重要的例行分析手段之一。化学分析法仪器简单,结果准确,适合于常量分析,被称为经典分析法。

以物质的物理或物理化学性质为基础的分析方法称为仪器分析法。仪器分析法大多具有灵敏度高、选择性强、试样用量少、简便快速等优点,可实现在线和遥控监测,适合生产过程中的控制分析,尤其对含量很低的组分,更加需要选用仪器分析法。根据其原理,仪器分析法又可分为电化学分析、光谱分析、质谱分析、色谱分析等。

### 1.2.4 常量、半微量、微量与超微量分析

依据试样用量的多少,分析方法可分为常量分析、半微量分析、微量分析和超微量分析(表 1-1)。在化学分析中,一般采用常量或半微量分析方法。进行微量分析及超微量分析时,一般需采用仪器分析方法。