

<<定量分析简明教程>>

图书基本信息

书名：<<定量分析简明教程>>

13位ISBN编号：9787811174267

10位ISBN编号：781117426X

出版时间：2008-2

出版时间：中国农业大学出版社

作者：赵士铎

页数：216

字数：258000

版权说明：本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介，请支持正版图书。

更多资源请访问：<http://www.tushu007.com>

<<定量分析简明教程>>

前言

“分析化学”是高等农、林、水院校本科生必修的一门重要基础课，自2008年起，列入农学门类硕士研究生入学统一考试《化学》科目中的重要部分。

本书第1版，在多所农林院校使用。

几年来，老师和同学对书中一些不足提出了很多中肯的意见。

此次再版，主要在以下几方面做了较大改动：（1）根据农、林、水院校化学课程基本要求，本书对标准平衡常数、浓度平衡常数、混合平衡常数等不作区别。

本书中，所用平衡常数数据基本均为标准平衡常数。

在做化学平衡的处理时，用C表示某型体的平衡浓度，用C'或C₀表示某物种的分析浓度

<<定量分析简明教程>>

内容概要

“分析化学”是高等农、林、水院校本科生必修的一门重要基础课，本书根据农、林、水院校化学课程基本要求，对标准平衡常数、浓度平衡常数、混合平衡常数等不作区别。考虑到农、林、水院校的具体情况，增加了“几种现代仪器分析方法简介”一章内容，主要介绍了几种仪器分析方法的基本原理、定理方法和适用范围。

<<定量分析简明教程>>

书籍目录

绪论1 定量分析的误差和数据处理 1.1 准确度与精密度 1.2 误差的来源和分类 1.3 随机误差分布规律和有限数据的统计处理 1.4 系统误差的检验 1.5 提高测定准确度的措施 1.6 有效数字及运算规则2 滴定分析法概述 2.1 滴定分析法对滴定反应的要求和滴定方式 2.2 滴定分析的标准溶液 2.3 滴定分析法的计算3 酸碱滴定法 3.1 酸碱平衡定量处理方法 3.2 酸碱指示剂 3.3 酸碱滴定法原理 3.4 酸碱滴定法的应用4 沉淀滴定法 4.1 银量法的滴定曲线 4.2 莫尔 (Mohr) 法 4.3 佛尔哈德 (Volhard) 法 4.4 法扬司 (Fajans) 法 4.5 银量法的应用5 配位滴定法 5.1 概述 5.2 EDTA的分析特性 5.3 副反应对EDTA配合物稳定性的影响 5.4 配位滴定法基本原理 5.5 金属指示剂 5.6 混合离子滴定简介 5.7 配位滴定法的应用6 氧化还原滴定法 6.1 氧化还原反应基本知识 6.2 氧化还原滴定基本原理 6.3 重要的氧化还原滴定法及应用7 吸光光度分析法 7.1 吸光光度分析法的基本原理 7.2 吸光光度分析方法及仪器 7.3 显色反应及其条件的选择 7.4 光度分析误差及测量条件的选择 7.5 吸光光度分析的应用8 电势分析法 8.1 电势分析法基本原理 8.2 直接电势法 8.3 电势滴定法 8.4 线性滴定法简介9 几种现代仪器分析方法简介 9.1 原子吸收光谱分析法 9.2 原子发射光谱分析法 9.3 荧光分析法 9.4 极谱分析法 9.5 气相色谱分析法参考文献

<<定量分析简明教程>>

章节摘录

2. 重量分析法令被测物与试剂反应, 使生成有固定组成的沉淀, 经过滤、洗涤、干燥或灼烧后, 称量所得沉淀的质量, 即可算得组分含量。

如 Na_2SO_4 样品, 溶解后加入过量 BaCl_2 , 再通过称量所得 BaSO_4 质量即可知样品中硫酸根含量。此法可获得十分准确的结果, 但操作麻烦, 耗费时间, 故现在很少用于例行分析, 而常用之校准其他方法。

3. 滴定分析法 滴定分析法是将一种已知准确浓度的试剂溶液, 用滴定管逐滴加入被测试液中, 直至两者按化学计量关系恰好完全反应为止, 根据两溶液的体积和试剂溶液浓度, 即可算得被测组分含量。

此法简

<<定量分析简明教程>>

版权说明

本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介，请支持正版图书。

更多资源请访问:<http://www.tushu007.com>