

图书基本信息

书名：<<高考化学必考填空题专练/题型专练系列>>

13位ISBN编号：9787549529735

10位ISBN编号：7549529736

出版时间：2013-1

出版时间：广西师范大学出版社

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>

内容概要

《题型专练系列：高考化学必考填空题专练》设计遵循循序渐进的原则，以实现对高考考点知识的全面突破。

基础题目着重考查学生对基础知识、基本概念的理解与掌握，考查对教材知识以及化学思维方法、基本技能的初步应用。

综合题目为关涉知识点的横向、纵向的交叉联系的题目，侧重于对知识的重难点、交汇点以及知识点之间的内在联系的考查。

拓展题目涵盖新信息、创新探究、实践应用、发散迁移等类型，重点考查学生的综合能力。

书籍目录

第一篇 题型说明篇 第二篇 专题训练篇 专题1 基本概念 考点1 氧化还原反应 考点2 离子反应 专题2 基本理论 考点1 物质结构与元素周期律 考点2 化学反应速率化学平衡 考点3 弱电解质的电离与溶液的酸碱性 考点4 盐类的水解与沉淀溶解平衡 考点5 化学反应中的能量变化 专题3 元素化合物 考点1 金属及其化合物 考点2 非金属及其化合物 考点3 元素化合物的综合应用 专题4 有机化合物 考点1 烃 考点2 烃的衍生物 专题5 化学实验 考点1 化学实验基础 考点2 化学实验方案的设计与评价 答案 答案与解析

章节摘录

版权页： 插图： pH=8时溶液中存在的阳离子为 Pb^{2+} 、 $[Pb(OH)]^+$ 和 H^+ ，而在+pH=9时图中 $c[Pb(OH)]^+$ 迅速降低，而 $Pb(OH)_2$ ：浓度增大，故发生的反应为 $[Pb(OH)]^++OH^-=Pb(OH)_2$ 。

(3) 分析比较表中数据可知 Ca^{2+} 、 Mg^{2+} 、 Cl^- 的浓度都降低不到原浓度的 $1/2$ ，而 Fe^{3+} 却降低为原浓度的 $1/3$ ，故对 Fe^{3+} 的去除效果最好。

(4) 由所给平衡可知，要使脱铅效果好，铅应以 Pb^{2+} 的形式存在， $pH_f(NH_4^+) > (H^+) > c(OH^-)$ 。

(2) 因为 $c(OH^-) > c(H^+)$ 、 $c(NH_4^+) > c(Cl^-)$ ，所以溶液中除含有 NH_4Cl 外，还必须含有 $NH_3 \cdot H_2O$ 。

若 $c(Cl^-) > c(H^+) > c(NH_4^+) > c(OH^-)$ ，则说明溶液中含有 NH_4Cl 和 HCl 。

编辑推荐

《题型专练系列:高考化学必考填空题专练》设计遵循循序渐进的原则, 以实现对高考考点知识的全面突破。

基础题目着重考查学生对基础知识、基本概念的理解与掌握, 考查对教材知识以及化学思维方法、基本技能的初步应用。

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>