第一图书网, tushu007.com

<<无敌新课标系列·无敌赢战化学超重>>

图书基本信息

书名：<<无敌新课标系列·无敌赢战化学超重点（中考篇）>>

13位ISBN编号：9787119061313

10位ISBN编号：7119061313

出版时间：2010-1

出版时间：外文

作者：魏有付

页数：206

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

公式定理 本出第一部分是中考化学公式定理总表，最直观最简练呈现超重要化学公式定理，便于考生强化记忆。
表格 全书系统汇编48幅表格，清晰呈现各章“骨干知识”，提纲挈领式的梳理，是中考生必不可少的知识锦囊。
答疑 针对“骨干知识”精心设置63道高频疑问，通过名师精准而透彻的解答，完全消除迷惑，立即铲除误区。
例题 由浅入深，对中考题和模拟题进行解答和分析，更好地再现核心知识，帮助考生解决应试实际问题。

书籍目录

第一部分 氧气的性质第二部分 自然界中的水第三部分 质量守恒定律第四部分 碳和碳的氧化物第五部分 燃料及其利用第六部分 金属第七部分 酸的化学性质第八部分 碱的化学性质第九部分 盐的化学性质第一章 基本概念和原理表1 物质的变化和性质表2 物质的分类表3 质量守恒定律表4 基本反应类型Q1 如何正确区别变化与性质?Q2 纯净物与混合物有什么区别与联系?混合物可能由一种元素组成吗?Q3 化合物与混合物有什么区别和联系?由不同种元素组成的物质一定是化合物吗?Q4 氧化物等于含氧化合物吗?Q5 如何对化学反应类型进行判断?Q6 什么是质量守恒定律?如何应用?Q7 如何判断化学方程式书写是否正确?Q8 如何正确书写化学式?第二章 构成物质的基本粒子表1 分子与原子的比较表2 原子与离子的比较表3 离子化合物与共价化合物Q1 如何准确区分分子、原子、离子?Q2 元素与原子、离子的相同点和不同点?Q3 元素符号周围的数字都是什么意思?Q4 如何从宏观和微观的角度解释变化?Q5 元素的分类、化学性质与核外电子数有何关系?第三章 空气、氧气表1 空气的组成表2 氧气与其他物质的反应现象及化学方程式表3 氧气的制备方法Q1 如何测定空气中氧气的体积分数?Q2 实验室制备氧气时的实验步骤有哪些?Q3 什么是燃烧?如何灭火?Q4 燃烧、爆炸、缓慢氧化、自燃的区别和联系是什么?Q5 如何正确描述实验现象?Q6 如何正确理解催化剂?第四章 碳及碳的化合物表1 金刚石和石墨表2 一氧化碳与二氧化碳比较表3 三种还原剂的比较表4 几种常见的有机物表5 煤和石油的比较Q1 实验室制取二氧化碳时，较理想的试剂是什么?Q2 使紫色石蕊试液变红的是二氧化碳吗?Q3 二氧化碳是空气污染物吗?Q4 如何区分有机物和无机物?表1 金属活动性顺序表表2 金属的通性及特性表3 合金及铁合金的冶炼表4 铁Q1 从金属活动性顺序表中我们可以得到哪些结论?Q2 如何设计实验来验证金属的活动性?Q3 A1和Fe是生活中常见的两种金属，铁制品生锈后会越锈越严重，直到最后不能再用，而铝制品通常不会这样，这是什么原因造成的?Q4 在化合物中铁的化合价是多少?有何规律?Q5 什么是合金?第六章 水、溶液表1 水表2 溶液的概念及性质表3 溶液和浊液表4 饱和溶液和不饱和溶液表5 固体溶解度和溶质的质量分数Q1 浓溶液一定是饱和溶液吗?稀溶液一定是不饱和溶液吗?Q2 为什么有些物质溶于水时温度会改变，而有些物质无温度变化?Q3 物质的溶解度曲线都有何意义?Q4 如何判断溶液的溶质?溶液中溶质的质量分数与溶质、溶剂质量之间有何关系?Q5 什么是乳化和结晶现象?请分别举例说明第七章 酸、碱、盐表1 常见的酸及其性质表2 常见的碱及其性质表3 常见的盐及其性质表4 溶液的酸碱度表5 化肥的分类及简单鉴别Q1 纯净的盐酸是无色液体，为什么工业盐酸显黄色?当打开盛有浓盐酸的试剂瓶塞时总是能看到有白雾，这是为什么?Q2 如何稀释浓硫酸?Q3 浓硫酸的吸水性与脱水性是否一样?Q4 潮解和风化的区别?Q5 如何测定溶液的pH?Q6 能使酚酞试液变红的溶液一定是碱溶液吗?Q7 结晶水合物是混合物吗?第八章 化学与生活表1 人体六大类营养物质表2 一些元素对人体的影响表3 生活中常见材料表4 常见纤维燃烧现象比较表5 常见环境问题Q1 如何鉴别淀粉、蛋白质?Q2 什么是有机物，如何进行区分?Q3 糖类物质都有甜味吗?Q4 常见的食品污染有哪些?第九章 化学实验基本操作表1 常用化学仪器及使用方法表2 化学实验基本操作表3 实验室制备气体的常用装置表4 氧气、二氧化碳、氢气的制备Q1 如何选择实验室制取气体的方案?Q2 如何选择气体发生装置?Q3 如何选择气体的收集装置?Q4 如何对制得的气体进行净化除杂?常见的气体干燥剂有哪些?Q5 在气体的制备、检验和净化实验中，应注意哪些事项?Q6 气体尾气应如何处理?常见的气体吸收剂有哪些?第十章 物质的鉴别和提纯表1 常见气体的检验表2 常见离子的检验表3 物质的分离和提纯Q1 气体的检验与验满方法是否相同?Q2 是否可以通过燃烧时的淡蓝色火焰来说明气体为H2?Q3 向某溶液中加入Bac12和稀HNO3有白色沉淀时，是否可以说明原溶液中一定含有SO？
Q4 在对物质进行分离、除杂和提纯时需注意哪些事项?Q5 在酸、碱、盐溶液中除杂如何选择试剂?如何解不加任何试剂的鉴别题?如何解只加一种试剂的鉴别题?第十一章 化学推断表1 关于单质、氧化物、酸、碱、盐之间的相互转化表2 常见物质颜色表3 常见沉淀分类表4 特征反应Q1 如何答好化学推断题?其解题的一般思路是什么?Q2 思考与猜测从哪里下手，“常见”的含义是什么?Q3 初中常考的物质和反应有哪些?第十二章 化学计算表1 根据化学式计算表2 关于化学方程式的计算表3 溶质质量分数的计算Q1 如何计算物质的纯度?Q2 有关溶液间的化学反应如何计算?Q3 综合型计算题的解题思路及方法有哪些?

第一图书网, tushu007.com

章节摘录

浓溶液一定是饱和溶液吗？
稀溶液一定是不饱和溶液吗？
溶液的饱和与浓稀是两个不同的概念，它们之间没有任何的必然联系。
1 溶液的浓稀是指一定量的溶剂中溶质相对含量的多少，溶质相对溶剂来说，比较多则浓，比较少则稀，与温度无关。
溶液的浓稀没有绝对的界限，只是对溶液中含溶质多少的一个粗略说法。
例如：一定量水中溶解了较多的KNO3，则说溶液较浓，反之较稀。
2 溶液的饱和与不饱和是指溶质是否达到了最大的溶解限度，会受温度和溶剂量两个条件的限制，与溶液浓稀无关。
3 对于同一溶质来说，在一定温度下，它的饱和溶液总比不饱和溶液的浓度大，这是正确的。
但是，对于不同溶质在不同溶剂或同一溶剂中形成的溶液来说就不一定了。
例如在20°C时，100g水中溶解0.16mgAgCl，这显然是稀溶液，但它已经是氯化银的饱和溶液了。
又如20°C时，100g水中溶解100g的碘化钾，显然溶液已经很浓了，但它还没有达到饱和。

编辑推荐

事半功倍的学习窍门　保证化学实力大飞跃　每一张表格都总结超重要知识点　每一道答疑都是夺分制胜的关键

第一图书网, tushu007.com
<<无敌新课标系列·无敌赢战化学超重>>

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