

图书基本信息

书名：<<曲一线科学备考·5年高考3年模拟>>

13位ISBN编号：9787504165206

10位ISBN编号：7504165204

出版时间：2012-6

出版时间：教育科学出版社

作者：曲一线

页数：294

字数：940000

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

五年高考 解读探究 知识清单 突破方法 三年模拟 智力背景 答案解析	五年高考试题科学编排 最新考试大纲权威解读 高考知识点习题式归纳 专题重点难点各个突破 各地名校模拟沙里淘金 课内课外知识立体延伸 分值要点步骤规范清楚	千名高考专家透彻剖析 高考命题规律科学探究 常见易混点表格式对比 解题方法技巧一应俱全 知识能力提升阶梯演练 生动有趣故事快乐学习 答案解析评析全面透彻
--	--	--

书籍目录

物质的量
物质的组成、性质和分类
离子反应
氧化还原反应
化学能与热能
原子结构化学键
元素周期律和元素周期表
化学反应速率和化学平衡
弱电解质的电离平衡
水的电离和溶液的酸碱性
盐类水解和沉淀溶解平衡
电化学
钠及其化合物
几种重要的金属
.....

章节摘录

版权页：插图：一、四组概念的区别与联系 1.物质的量与摩尔 物质的量是国际单位制中的七个基本物理量之一，符号为 n 。

它是指该物质所含粒子（分子、原子、离子、电子、质子、中子等）数的多少。

因此，物质的量是衡量物质所含粒子数多少的一个物理量，其单位是摩尔。

它有量纲，有明确的物理含义，是一个科学专用名词。

摩尔是物质的量的单位，离开了摩尔这个单位，物质的量就失去了它的特定含义。

使用摩尔作物质的量的单位时，要注意：（1）摩尔只适用于微观粒子，不适用于宏观物质；（2）应用符号标明微观粒子的种类或其特定组合（如分子、原子、离子、电子、质子、中子及其他有化学意义的特定组合），强调“用符号”而非“用汉字”，这和以前有所不同。

2.阿伏加德罗常数与 $6.02 \times 10^{23} \text{mol}^{-1}$ 阿伏加德罗常数的符号为 N_A ，通常用 $6.02 \times 10^{23} \text{mol}^{-1}$ 表示。

阿伏加德罗常数为 $0.012 \text{ kg}^{12}\text{C}$ 所含碳原子的准确数目，是个精确值。

在现有技术条件下，测得其数值约为 6.02×10^{23} 。

编辑推荐

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>