

《高考·奥赛全程对接》

图书基本信息

书名：《高考·奥赛全程对接》

13位ISBN编号：9787111016649

10位ISBN编号：7111016645

出版时间：2006-8

出版社：机械工业出版社

作者：蔡晔 编

页数：373

版权说明：本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介以及在线试读，请支持正版图书。

更多资源请访问：www.tushu000.com

《高考·奥赛全程对接》

内容概要

《高考·奥赛全程对接》(高中化学1)(第5版)以高中新课标教学大纲中的重点、难点和中考大纲中被加深、拓展的知识点为知识基础,结合涉及到的本年级各类典型高考试题,剖析知识的内涵,发掘思维的本质,介绍解题的常规方法,归纳发散,培养和训练开放型创新思维,对接历年奥赛中有关本知识段的难题。

书籍目录

前言第一章 化学反应及能量变化 第一节 氧化还原反应 第二节 离子反应 第三节 化学反应中的能量变化第二章 碱金属 第一节 钠 第二节 钠的化合物 第三节 碱金属元素第三章 物质的量 第一节 物质的量 第二节 气体摩尔体积 第三节 物质的量浓度第四章 卤素 第一节 氯气 第二节 卤族元素 第三节 物质的量的应用于化学议程的计算第五章 物质结构 元素周期律 第一节 原子结构 第二节 元素周期律 第三节 元素周期表 第四节 化学键第六章 氧族元素 第一节 氧族元素 第二节 二氧化硫 第三节 硫酸 第四节 环境保护第七章 碳族元素 新型无机非金属材料 第一节 碳族元素 第二节 硅酸盐工业简介 第三节 新型无机非金属材料综合练习参考答案

章节摘录

第一章 从实验学化学

1. 过量计算 一般有如下两种情况：一是已知两种反应物的量求生成物的量。此类题的方法要点是：先判断哪种反应物过量，然后依据不足量进行求解。二是已知某一生成物的量和反应物总量，求各反应物的量。方法要点是：根据生成物的量求出参加反应的各反应物的量，再与所给总量比较，得出各反应物的量。

2. 关于混合物的计算 此类题较复杂，解法各异，但一般的解法要点是：明确反应原理，写出正确的化学方程式，依据某个量守恒（原子个数守恒、电荷守恒、质量守恒等），利用物质的量的关系列等式或利用质量关系列等式求解，或同时利用上述两个关系列方程组求解。

3. 差量法的应用 差量法是最常用的解题技法之一，所谓“差量”是指一个过程中某始态量与终态量的差值，常用有 质量差 浓度差 气体体积差 物质的量差 化合价差 溶解度差 反应过程的热量差等，该法的运用可省去繁琐的中间过程，使复杂的问题简单、快捷化。计算此类题目，往往根据实际给定的差量和方程式中理论计量差量建立比例关系可进行求解，尤其对于不完全反应更为合适。

4. 守恒法的应用 守恒法主要包括 质量守恒 原子、原子团守恒 物质的量守恒 电子转移守恒 电荷守恒 浓度守恒 体积守恒等。以上各种守恒关系为我们复杂题目提供了一个简便方法，利用守恒关系解题，可不必纠缠过程的细节，只注意有关问题始态与终态之间的某种守恒关系，建立等式求解，这实际上是一种整体思维方式在化学上的应用。

⋮

《高考·奥赛全程对接》

编辑推荐

其它版本请见：《高考·奥赛对接辅导：高中化学1（第6版）》

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：www.tushu000.com