

<<高中化学>>

图书基本信息

书名：<<高中化学>>

13位ISBN编号：9787565600104

10位ISBN编号：7565600105

出版时间：2012-5

出版时间：首都师大

作者：刘光寨|主编:曲一线

页数：11

字数：440000

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>

<<高中化学>>

内容概要

趣味导引——寥寥数语自然随意启引知识灵犀，轻轻几笔从容洒脱阐释精文要义。
知识清单——知识清单化罗列点点清晰明朗，考点题目式组合题题紧扣教材。
教材点拨——加工点拨指导解析把教材剖析精透，识记领会演绎升华让知识活灵活现。
好题精讲——沙里淘金般选出典型题原创题，分析讲解皆精辟重方法引思路。
五年高考——囊括高考试题中精华绝妙题，解析细致透彻间高考无神秘。
三年模拟——匠心慧眼精选各地著名模拟试题，全新考练汲取题中精髓实现超越。
智力背景——情趣图文挥洒智慧精彩纷呈，关联教材内容高雅积极向上。
考练测评——独立成册课时单元专题综合考练大舞台，使用方便题型齐全难度适宜评估好园地。
答案全解——步骤规范解析精准处处起指导作用，点拨关键警示误区字字有点金神效。

<<高中化学>>

书籍目录

专题1 化学家眼中的物质世界

第一单元 丰富多彩的化学物质

第二单元 研究物质的实验方法

第三单元 人类对原子结构的认识

单元回眸

专题2 从海水中获得的化学物质

第一单元 氯、溴、碘及其化合物

第二单元 钠、镁及其化合物

单元回眸

专题3 从矿物到基础材料

第一单元 从铝土矿到铝合金

第二单元 铁、铜的获取及应用

第三单元 含硅矿物与信息材料

单元回眸

专题4 硫、氮和可持续发展

第一单元 含硫化合物的性质和应用

第二单元 生产生活中的含氮化合物

单元回眸

章节摘录

版权页：插图：3.氧化还原反应中的基本概念 氧化剂（氧化性） 被还原（还原反应） 还原产物 还原剂（还原性） 被氧化（氧化反应） 氧化产物 氧化剂：反应物中得电子的物质 还原剂：反应物中失电子的物质 氧化性：氧化剂具有氧化性，反映的是得电子能力的强弱，得电子能力越强，氧化剂的氧化性越强 还原性：还原剂具有还原性，反映的是失电子能力的强弱，失电子能力越强，还原剂的还原性越强 被还原：得电子的物质被还原 被氧化：失电子的物质被氧化 还原反应：得电子的物质被还原，发生的是还原反应 氧化反应：失电子的物质被氧化，发生的是氧化反应 还原产物：反应物得电子生成的产物为还原产物，具有还原性 氧化产物：反应物失电子生成的产物为氧化产物，具有氧化性 如在 $\text{Cl}_2 + 2\text{KBr} = \text{Br}_2 + 2\text{KCl}$ 反应中， Cl_2 中的Cl元素化合价降低，得电子， Cl_2 为氧化剂，被还原，发生的是还原反应，生成的KCl为还原产物。

KBr中的Br元素化合价升高，失电子，KBr为还原剂，被氧化，发生的是氧化反应，生成的Br₂为氧化产物。

例5下列有关氧化还原反应的说法正确的是（ ） A.氧化还原反应的本质是元素化合价的升降 B.氧化还原反应一定有氧元素参与反应 C.氧化反应一定先于还原反应发生 D.发生氧化反应的物质也可能同时发生还原反应 点拨 解答本题，要注意从氧化还原反应有关概念入手分析。

同时注意抽象问题具体化，采用举例法应对理论判断。

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>