

<<化学-2014高考总复习全攻略->>

图书基本信息

书名：<<化学-2014高考总复习全攻略-跳出题海-天利38套-书+卷一体复习>>

13位ISBN编号：9787223037334

10位ISBN编号：7223037334

出版时间：2013-4

出版时间：西藏人民出版社

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>

## 书籍目录

专题一基本概念 第1讲化学常用计量 第2讲物质的组成、性质、分类 第3讲离子反应 第4讲氧化还原反应 专题二物质结构元素周期律 第5讲原子结构化学键 第6讲元素周期表和元素周期律 专题三化学反应速率化学平衡 第7讲化学反应速率 第8讲化学平衡 专题四水溶液中的离子平衡 第9讲弱电解质的电离平衡 第10讲水的电离和溶液的酸碱性 第11讲盐类水解 第12讲沉淀溶解平衡 专题五化学反应与能量 第13讲化学能与热能 第14讲原电池及金属的腐蚀与防护 第15讲电解原理及其应用 专题六元素及其化合物 第16讲钠、镁、铝及其化合物 第17讲铁、铜及其化合物 第18讲碳、硅、氯及卤族元素 第19讲氮、氧、硫及其化合物环境保护 专题七 常见有机化合物及其应用 第20讲常见有机化合物及其应用 专题八化学实验 第21讲化学实验的从本操作 第22讲物质的检验、分离、提纯与制备 第23讲化学实验方案的设计与评价 专题九有机化学基础 第24讲有机物的组成、结构与命名 第25讲烃和烃的衍生物 第26讲生命中的基础营养物质高分子化合物 第27讲有机合成与推断 专题十物质结构与性质 第28讲物质结构与性质 专题十一化学与技术 第29讲化学与技术 专题十二实验化学 第30讲实验化学

## 章节摘录

版权页：插图：（2）越易失电子的物质，失电子后就越难得电子，越易得电子的物质，得电子后就越难失去电子。

应用：判断物质的稳定性。

（3）化合价有升必有降，电子有得必有失。

对于一个完整的氧化还原反应，化合价升降总数相等，得失电子总数相等。

应用守恒规律解题的一般步骤：找出氧化剂、还原剂及相应的还原产物、氧化产物；找准一个原子或离子得失电子数（注意化学式中粒子的个数）；根据题中物质的物质的量和得失电子守恒列出等式： $7z$ （氧化剂） $\times$ 变价原子个数 $\times$ 化合价变化值— $z$ （还原剂） $\times$ 变价原子个数 $\times$ 化合价变化值。

（4）价态规律：若某元素有多种可变价态，处于最高价态时，只有氧化性；处于最低价态时，只有还原性；处于中间价态时，既有氧化性，又有还原性。

（5）强弱规律：氧化剂只有一种，还原剂有多种，则还原性强的先被氧化；还原剂只有一种，氧化剂有多种，则氧化性强的先被还原。

例如：在 $\text{CuSO}_4$ 和 $\text{AgNO}_3$ 的混合溶液中加入适量铁粉， $\text{Ag}$ 先被置换出来， $\text{Cu}$ 后被置换出来。

又如：在 $\text{FeBr}_2$ 溶液中通入 $\text{Cl}_2$ 由少至多，先看到溶液变黄色，后看到溶液变橙色。

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>