

图书基本信息

书名：<<2012-2013年试题调研长销书《高考突破难点100讲》化学>>

13位ISBN编号：9787537186162

10位ISBN编号：7537186162

出版时间：2012-7

出版时间：新疆青少年

作者：栾厚福//周庆隆//朱建敏|主编:杜志建

页数：164

字数：197000

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

《天星教育试题调研高考突破难点100讲化学（课标通用）》根据历年高三学生在学习过程中普遍存在的问题，总结提炼出100个难点，并聘请名师讲解，帮你化难为易，一一破解学习难题。让你从此“理解”不难，“运用”不难，“得分”也不难。

## 书籍目录

## 索引 (难点课标化学)

## 模块一 基本概念与基本理论

难点1 化学用语的规范书写

难点2 阿伏加德罗常数的常见陷阱

难点3 溶解度、溶液的质量分数与物质的量浓度等的换算

难点4 对氧化还原反应概念的理解

难点5 氧化还原反应方程式的书写与配平

难点6 氧化性、还原性强弱的判断技巧

难点7 氧化还原反应的计算“利剑”——电子守恒法

难点8 氧化还原反应中的规律

难点9 热化学反应方程式的正误判断

难点10 反应热大小的比较

难点11 盖斯定律的应用

难点12 对原子或离子中微粒关系的考查

难点13 等电子微粒判断及应用

难点14 元素在元素周期表中的位置确定

难点15 元素金属性、非金属性的判断

难点16 元素的“位—构—性”关系

难点17 化学键与物质的类别关系

难点18 化学反应速率的计算

难点19 影响化学反应速率的因素

难点20 化学平衡状态的判定

难点21 平衡移动原理的应用

难点22 化学平衡图像的含义以及运用

难点23 化学反应速率与化学平衡移动的关系

难点24 化学平衡常数的应用和计算

难点25 强、弱电解质的比较

难点26 影响弱电解质电离的因素

难点27 影响电解质溶液导电能力强弱的因素

难点28 水的电离平衡及其影响因素

难点29 与pH相关的计算

难点30 盐类水解的实质与规律

难点31 影响盐类水解的因素

难点32 溶液中粒子浓度大小的判断

难点33 溶液中离子能否大量共存的判断

难点34 离子反应方程式的正误判断

难点35 与“量”有关的离子方程式的正误判断

难点36 与离子反应有关的综合推断题

难点37 难溶电解质的溶解平衡

难点38 原电池的工作原理

难点39 电解池的工作原理

难点40 原电池正、负极与电解池阴、阳极的判断

难点41 原电池电极反应式的书写

难点42 惰性电极电解酸、碱、盐溶液的规律

## 模块二 元素化合物

- 难点43 氧化钠和过氧化钠的性质  
难点44  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ 和 $\text{NaHCO}_3$ 性质比较  
难点45 铝及其化合物  
难点46 金属盐溶液加碱(或酸)的图像分析  
难点47 铁三角——铁的重要化合物的性质和用途  
难点48 守恒法在解金属及其化合物计算中的运用  
难点49 碳、硅及其化合物的性质  
难点50  $\text{SO}_2$ 和 $\text{CO}_2$ 的性质比较  
难点51 硫及其化合物的性质  
难点52 漂白粉物质性质比较  
难点53 卤素及其化合物的性质  
难点54 氮的氧化物与水反应的规律总结  
难点55  $\text{HNO}_3$ 的氧化性  
难点56 几个重要的工业反应  
难点57 以物质的特殊性质为推断题的“题眼”  
难点58 利用特征反应现象进行推断  
难点59 利用特殊反应类型进行推断  
难点60 元素推断与无机框图结合的推断  
模块三 有机化学  
难点61 有机物的空间构型  
难点62 烷烃命名及其他有机物的命名  
难点63 同分异构体数目的判断与书写  
难点64 现代技术在测定有机物结构中的应用  
难点65 有机物的检验、提纯与鉴别  
难点66 羟基活动性比较  
难点67 由有机物的结构推断物质的性质  
难点68 有机反应类型的判断  
难点69 重要的“有机金三角”  
难点70 有机信息题的解读与应用  
难点71 有机框图推断题  
难点72 有机合成题的解答  
模块四 实验热点  
难点73 化学实验常用仪器  
难点74 化学实验仪器的创新使用  
难点75 化学实验中药品的取用和保存  
难点76 化学实验中试纸的使用  
难点77 装置气密性的检查与判断  
难点78 沉淀的洗涤与分离  
难点79 化学实验安全问题  
难点80 物质分离和提纯的基本原理  
难点81 物质分离和提纯物质的常见方法  
难点82 物质的检验、鉴定与鉴别  
难点83 气体的制备原理及发生装置  
难点84 气体的净化、干燥、吸收与收集  
难点85 气体的量取与尾气处理  
难点86 气体综合实验  
难点87 常见无机物的制备实验

- 难点88 常见有机物的制备实验
- 难点89 配制一定物质的量浓度的溶液
- 难点90 中和滴定实验
- 难点91 中和热的测定
- 难点92 固体组成检测实验流程的设计
- 难点93 气体物质检测、性质验证实验的流程设计
- 难点94 工艺流程实验探究
- 难点95 数据分析、处理型实验
- 难点96 变量探究型实验题
- 难点97 物质的性质与制备探究型实验题
- 难点98 假设推理型实验方案的设计
- 难点99 教材实验改进拓展型实验题
- 难点100 教材反应原理探究型实验题

## 章节摘录

版权页：插图：3.下列有关说法中正确的是 A.  $\text{CaCl}_2$ 既有离子键又有共价键 B.共价化合物中一定有共价键而无离子键 C.所有单质物质中均存在化学键 D.由两种元素组成的物质中可能含有离子键或极性键，不可能含非极性键 4.在1L密闭容器中，充入2 mol CO和8 mol  $\text{H}_2\text{O}(\text{g})$ ，于850℃时进行化学反应： $\text{CO}(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CO}_2(\text{g}) + \text{H}_2(\text{g})$   $\text{H}_2\text{O}$ 的速率为 $v$ ，若升高温度，逆反应速率降低 B.在恒压容器中发生反应 $\text{N}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{NO}$ ，若往容器中充入He，正、逆反应的速率均不变 C.当一定量的锌粉和6 mol·L<sup>-1</sup>的过量盐酸反应时，为了减慢反应速率，又不影响产生 $\text{H}_2$ 的总量，可向反应器中加入一些水或 $\text{CH}_3\text{COONa}$ 溶液或 $\text{NaNO}_3$ 溶液 D.对任何一个化学反应，温度发生变化，化学反应速率一定发生变化 6.可以证明可逆反应 $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$ 已达到平衡状态的是 一个N—N键断裂的同时，有3个H—H键断裂； 一个N—N键断裂的同时，有6个N—H键断裂； 其他条件不变时，混合气体平均相对分子质量不再改变； 保持其他条件不变时，体系压强不再改变；  $\text{NH}_3$ 、 $\text{N}_2$ 、 $\text{H}_2$ 的百分含量都不再改变； 恒温恒容时，密度保持不变； 正反应速率 $v(\text{H}_2) = 0.6 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$ ，逆反应速率 $v(\text{NH}_3) = 0.4 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$ 。

A.全部 B.

C.

D.只有

。

编辑推荐

《试题调研高考突破难点100讲:化学(课标通用)(2013高考成功计划)》由新疆青少年出版社出版。

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:<http://www.tushu007.com>