

<<2013-2014年高考复习讲义>>

图书基本信息

书名：<<2013-2014年高考复习讲义>>

13位ISBN编号：9787537158183

10位ISBN编号：7537158185

出版时间：2013-3

出版时间：克孜勒苏柯尔克孜文出版社

作者：杜志建

页数：190

字数：369000

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>

<<2013-2014年高考复习讲义>>

内容概要

抓住75个高考重点  
突破44个高考难点  
规避52个高考易失分点  
汇集126种高考常考角度  
传授59个高考解题技巧

<<2013-2014年高考复习讲义>>

书籍目录

第一部分 基本概念与基本理论

名师讲义·基本概念与基本理论总说

专题一 物质的量

抓住3个高考重点

重点1 有关阿伏加德罗常数类试题的突破

重点2 气体摩尔体积与阿伏加德罗定律

重点3 一定物质的量浓度溶液的配制

突破3个高考难点

难点1 物质的量浓度、质量分数等的相互换算

难点2 配制一定物质的量浓度溶液的误差分析

难点3 巧解物质的量相关计算(差量法、十字相乘法)

规避2个易失分点

易失分点1 忽视容量瓶的体积造成的计算错误

易失分点2 忽视溶质密度对混合后溶液浓度的影响

2013最新命题热点特训(一)

专题二 物质的分类·性质 分散系

抓住4个高考重点

重点1 物质的分类

重点2 化学用语

重点3 物理变化和化学变化的区别与联系

重点4 几种分散系的比较、胶体的性质与应用

突破1个高考难点

难点 对胶体粒子带电的理解

规避3个易失分点

易失分点1 忽视物质表面现象和本质特征的区别

易失分点2 忽视物质分类标准的多样性导致失分

易失分点3 混淆常见物质的俗名

2013最新命题热点特训(二)

第二部分 常见无机物及其应用

第三部分 有机化合物

第四部分 化学实验

第五部分 选修部分

2013最新命题热点特训

答案全解全析

## &lt;&lt;2013-2014年高考复习讲义&gt;&gt;

## 章节摘录

版权页：插图：9. (2012江苏, 2分) 下列有关物质的性质与应用不相对应的是 ( ) A. 明矾能水解生成 $\text{Al}(\text{OH})_3$ 胶体, 可用作净水剂 B.  $\text{FeCl}_3$ 溶液能与 $\text{Cu}$ 反应, 可用于蚀刻印刷电路 C.  $\text{SO}_2$ 具有氧化性, 可用于漂白纸浆 D.  $\text{Zn}$ 具有还原性和导电性, 可用作锌锰干电池的负极材料 10. (2012四川理综, 6分) 下列关于“化学与健康”的说法不正确的是 ( ) A. 服用铬含量超标的药用胶囊会对人体健康造成危害 B. 食用一定量的油脂能促进人体对某些维生素的吸收 C. “血液透析”利用了胶体的性质 D. 光化学烟雾不会引起呼吸道疾病 11. (2011山东理综, 4分) 化学与生产、生活密切相关。下列叙述正确的是 ( ) A. 煤的干馏和石油的分馏均属化学变化 B.  $\text{BaSO}_4$ 在医学上用做钡餐,  $\text{Ba}^{2+}$ 对人体无毒 C.  $^{14}\text{C}$ 可用于文物的年代鉴定,  $^{14}\text{C}$ 与 $^{12}\text{C}$ 互为同素异形体 D. 葡萄糖注射液不能产生丁达尔现象, 不属于胶体 12. (2011北京理综, 6分) 下列与处理方法对应的反应方程式不正确的是 ( ) A. 用 $\text{Na}_2\text{S}$ 去除废水中的 $\text{Hg}^{2+}$ :  $\text{Hg}^{2+} + \text{S}^{2-} = \text{HgS}$  B. 用催化法处理汽车尾气中的 $\text{CO}$ 和 $\text{NO}$ :  $\text{CO} + \text{NO} \xrightarrow{\text{催化型C}} \text{CO}_2 + \text{NO}_2$  C. 向污水中投放明矾, 生成能凝聚悬浮物的胶体:  $\text{Al}^{3+} + 3\text{H}_2\text{O} = \text{Al}(\text{OH})_3(\text{胶体}) + 3\text{H}^+$  D. 用高温催化氧化法去除烃类废气( $\text{C}_x\text{H}_y$ ):  $\text{C}_x\text{H}_y + (x + y/4)\text{O}_2 \xrightarrow{\text{催化剂, 高温}} x\text{CO}_2 + y/2\text{H}_2\text{O}$  13. (2011江苏, 4分) 下列有关实验原理、方法和结论都正确的是 ( ) A. 向饱和 $\text{FeCl}_3$ 溶液中滴加过量氨水, 可制取 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 胶体 B. 取少量溶液 $x$ , 向其中加入适量新制的氯水, 再加几滴 $\text{KSCN}$ 溶液, 溶液变红, 说明 $x$ 溶液中一定含有 $\text{Fe}^{2+}$  C. 室温下向苯和少量苯酚的混合溶液中加入适量 $\text{NaOH}$ 溶液, 振荡、静置后分液, 可除去苯中的少量苯酚 D. 已知 $\text{I}_3^- = \text{I}_2 + \text{I}^-$ , 向盛有 $\text{KI}_3$ 溶液的试管中加入适量 $\text{CCl}_4$ , 振荡静置后 $\text{CCl}_4$ 层显紫色, 说明 $\text{KI}_3$ 在 $\text{CCl}_4$ 中的溶解度比在水中的大 14. (2010福建理综, 6分) 下列有关化学研究的正确说法是 ( ) A. 同时改变两个变量来研究反应速率的变化, 能更快得出有关规律 B. 对于同一个化学反应, 无论是一步完成还是分几步完成, 其反应的焓变相同 C. 依据丁达尔现象可将分散系分为溶液、胶体与浊液 D. 从 $\text{HF}$ 、 $\text{HCl}$ 、 $\text{HBr}$ 、 $\text{HI}$ 酸性递增的事实, 推出 $\text{F}$ 、 $\text{Cl}$ 、 $\text{Br}$ 、 $\text{I}$ 的非金属性递增的规律。

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>