

# 《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

出版社：克孜勒苏柯尔克孜文出版社

作者：杜志建

页数：404

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.tushu111.com](http://www.tushu111.com)

# 《2013-2014年高考复习讲义》

## 内容概要

## 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

## 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. 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CO和NO:  $\text{CO} + \text{NO} \xrightarrow{\text{催化型C} + \text{NO}_2} \text{C} + \text{NO}_2$  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。



## 精彩短评

- 1、 高考不可多得的好资料！
- 2、 蛮不错嘛。但是没有优惠啊。。。
- 3、 很实用，讲得比较细，可以提高自己的做题的能力。值得购买。
- 4、 很实惠的价格，答案详细
- 5、 用这很顺手
- 6、 性价比很高，很实用，值得拥有。
- 7、 书挺不错的，绝对正版。
- 8、 内容非常不错，纸质的书
- 9、 专题复习 很实用。是老师推荐给我们的。
- 10、 这套培优版的复习讲义很好，分类讲解，值的买。
- 11、 最新版的 只有这才能买到
- 12、 书本内容详实，值得推荐
- 13、 很好的复习资料，书的质量很好
- 14、 中上难度，题目很新
- 15、 毕竟是长期做教辅这块，内容设计什么的自不必说，不过面对新课标，对于选修的内容设计稍显薄弱，还有待改进，只有选修235的内容，肿么可以没有4。。。

# 《2013-2014年高考复习讲义》

## 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.tushu111.com](http://www.tushu111.com)