

<<高中化学>>

图书基本信息

书名：<<高中化学>>

13位ISBN编号：9787537198356

10位ISBN编号：7537198357

出版时间：2012-6

出版时间：新疆青少年

作者：杜志建

页数：374

字数：661000

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

在我还是孩童时，就梦想成功
那时的成功
是央求父母购买的一个个小玩具
在我求学时，就期待成功
那时的成功
是老师的期许
是优异成绩带给家人的喜悦
亲爱的读者，你现在的成功又是什么呢
是的，每个人都渴望成功。
但是，很多时候，对成功我们总是求之而不得，这让人苦恼无比。
譬如，现在的你，可能在为学业发愁，因为升学而倍感压力。

“怎么办？”你一次次焦虑地问自己，问自己何时可以成功。

其实，你不必如此。
成功，虽然没有捷径，但是，真的有方法。

《高分宝典》系列丛书就是你实现大学梦想的法宝。
该丛书包括《高考5年真题分类详解》《高考突破难点100讲》和《高考状元纠错笔记》。
这三套图书功能各异，但合起来又构成一个有机整体。

《高考5年真题分类详解》对2006--2010年全国各省市高考真题进行命题研究和分类详细解析，告诉你高考命题的规律，让你知道每一个考点在将来的高考中考什么、怎么考，以及如何复习备战高考。

《高考突破难点100讲》根据历年高三学生在学习过程中普遍存在的困难和问题，总结提炼出100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。

《高考状元纠错笔记》吸收多位高考状元平时密不外传的错题本精华，让你分享他们的纠错笔记和成功经验。
该书汇集各个学科最具训练价值的易错试题，让你在平时充分暴露学习问题，高考才没问题。

在策划这三套图书时，我们受毛泽东评点《二十四史》的启发，图书编写独创：“旁批”设计，在正文两旁，通过【规律】【技巧】【拓展】【闪记】……对正文进行发散性和补充性评点，让你学会举一反三，真正提高分析问题和解决问题的能力。

从真题开始，锁定备考靶心，
再突破难点，扫除得分障碍，
最后纠正错误，拥抱成功。

这就是倾心为你打造的高考成功计划三部曲。
按此计划前行，一步一个脚印，结果定在掌控之中。

<<高中化学>>

书籍目录

第1章 物质的分类 分散系第2章 物质的量第3章 氧化还原反应第4章 离子反应
第5章 化学反应与能量第6章 原子结构 元素周期律第7章 化学反应速率与化学平衡第8章 水溶液中的离子平衡第9章 电化学基础第10章 碱金属元素及其化合物第11章 其他金属元素及其化合物
第12章 卤族元素及其化合物第13章 氧族元素及其化合物第14章 氮族元素及其化合物第15章 碳族元素及其化合物第16章 烃 卤代烃第17章 烃的含氧衍生物

.....

<<高中化学>>

章节摘录

版权页：插图：另外，某同学绘制了三条表示金属氧化物与其所含金属元素质量的关系曲线，如图2所示。

则下列分析正确的是 A.图1中产物a.b的化学式分别为Cu，O和CuO B.图1整个过程中共生成0.26 g H₂O C.图2三条曲线中，表示CuO和其中所含Cu元素质量的关系曲线是曲线A D.图2中绘制错误的曲线共2条
牛刀小试【解析】0.98g Cu(OH)₂的物质的量为0.01 mol，若全部生成CuO，则其质量为0.01 mol × 80g / mol = 0.80g，所以a点是CuO；若全部生成Cu₂O，则质量为0.005 mol × 144g / mol = 0.72g，所以b点是Cu₂O，A错误。

根据化学方程式，过程中有氧气产生，B错误。

CuO和其所含铜元素的质量关系（以CuO的质量为10g计算）为10gCuO中含8g铜元素，观察图2知，曲线B符合上述质量关系（表示的是CuO）。

而曲线A上的任何一点都表示金属氧化物的质量小于其所含金属元素的质量，这是错误的，曲线C不符合Cu₂O和其所含的铜元素的质量关系，所以C错误、D正确。

例547氢氧化铜和碱式碳酸铜 [Cu : (OH) : CO₃] 均可溶于盐酸转化为氯化铜。

在高温下这两种化合物均能分解生成氧化铜。

溶解25.25g上述混合物，恰好消耗 1.0mol · L⁻¹盐酸500 mL。

灼烧等量的上述混合物，得到的氧化铜质量为 A.15g B.20g C.30g D.35g 牛刀小试【解析】本题以氢氧化铜和碱式碳酸铜两种混合物为载体考查元素守恒思想，意在考查考生运用质量守恒、电荷守恒等相关知识简化化学计算的能力。

利用氯元素守恒可以较快的解决，Cu—2Cl，可以得到CuO的物质的量为0.25mol，质量为20g。

例550 (Ti) 被称为继铁、铝之后的第三大金属，我国四川攀枝花和西昌地区的钒钛磁铁矿储量十分丰富。

如图所示，将钛厂、氯碱厂和甲醇厂组成产业链可以大大提高资源利用率，减少环境污染。

一 请回答下列问题：(1) 电解饱和食盐水时，总反应的离子方程式是_____。

(2) 写出钒钛磁铁矿经氯化法得到四氯化钛的化学方程式_____。

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>