

《高考必考点体系通关 化学-无机》

图书基本信息

书名：《高考必考点体系通关 化学-无机理论》

13位ISBN编号：9787553408361

10位ISBN编号：7553408360

出版时间：2012-11

出版社：吉林出版集团有限责任公司

页数：118

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

《高考必考点体系通关 化学-无机》

内容概要

在12年的高考教学实践中，其主导编写的全科授课讲义马赛版《高考体系构建》创造了超过50万份的印刷奇迹，被国内众多知名高中所引用。为满足广大考生的需求，马赛老师曾经亲自作为学科主编或丛书主编参与编写了《中国高考母题题源》

《高考完全解读》等实用性极强的全国高考畅销书。2013年推出本套始终没有正式出版，但最受广大考生认可的高考《体系构建》讲义延伸版训练题——《高考必考点体系通关》。

通过体系通关分类题型的训练，考生将深刻领会知识体系、题型体系、思路体系三大体系的构建技巧。也只有完成了三大体系构建，考生才能够真正以学科顶级尖子生的思维进行解题，才能高效率学习，在高考中获取高分。

本套书系在长达12年的一线高考教学中，已经用不争的事实和斐然的成绩证明其高效提分的能力。整套书系的体例由中国考试研究院超过50位高考命题研究专家、一线高考阅卷组成员集体定制，也因马赛老师的主创被众多考生称为“马赛体系”。

书籍目录

第一部分 物质的量

- 一 以物质的量为中心的计算
- 二 N_A
- 三 阿伏加德罗定律及其应用
- 四 物质的量浓度计算

第二部分 离子反应

- 一 离子共存
- 二 离子反应方程式判断正误
- 三 离子方程式书写

第三部分 氧化还原反应

- 一 氧化还原基本概念
- 二 氧化还原性质比较
- 三 氧化还原计算

参考答案

章节摘录

版权页：插图：拔高题 1. (2012届抚州一中高三第二次同步考试) 下列叙述正确的是 () A.同温同压下，相同体积的物质，它们的物质的量一定相等 B.任何条件下，等物质的量的乙烯和一氧化碳所含的分子数一定相等 C.1 L 一氧化碳气体的质量一定比1 L氧气的质量小 D.等体积、等物质的量浓度的强酸中所含的 H^+ 数目不一定相等 2. (江苏省江安中学2009届高三年级第三次月考) 在相同条件下，A容器中的 O_2 和B容器中的 NH_3 所含的原子总数相等，则两个容器的体积比为 () A.1 : 2 B.1 : 3 C.2 : 3 D.2 : 1 3. (山东省实验中学2011届第二次诊断测试) 在密闭容器中充入体积比为1 : 1的 CO_2 和CO的混合气体，这时测得容器内的压强为 P_1 ，若控制容器的体积不变，加入足量的 Na_2O_3 固体，不断用电火花燃至反应完全，恢复到开始时的温度，再次测得容器内的压强为 P_2 ，则 P_1 和 P_2 之间的关系是 () A. $P_1 = 8P_2$ B. $P_1 = 4P_2$ C. $P_1 = 2P_2$ D. $P_1 = P_2$ 4. (2010年高三备考化学“好题速递”系列) 等质量的 CH_4 和 NH_3 相比较，下列结论错误的是 () A.它们的分子个数之比为17 : 16 B.它们的原子个数之比为17 : 16 C.它们的氢原子个数之比为17 : 12 D.同温同压下两种气体的体积之比是17 : 16 5. (甘肃省天水一中2012届高三百题集) 下列各组气体，不论以何种比混合，同温、同压时，其密度不会等于 N_2 的密度的是 () A. O_2 和 H_2 B. C_2H_4 和CO C. CH_4 和 C_3H_6 D. O_2 和 Cl_2 6. (江西师大附中高三年级化学开学考试) 若 N_A 代表阿伏加德罗常数，则下列叙述中，正确的是 ()。

《高考必考点体系通关 化学-无机》

精彩短评

- 1、我的离子反应不好，这个蛮不错
- 2、题多且系统，但对于高一新生讲偏难，适合总复习用
- 3、好书，给5分，强烈推荐

《高考必考点体系通关 化学-无机》

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