

图书基本信息

书名：<<高考不丢分一定有方法· 化学>>

13位ISBN编号：9787811136098

10位ISBN编号：7811136090

出版时间：2009-7

出版时间：湖南大学出版社

作者：刘剑 编

页数：293

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>

前言

《高考不丢分一定有方法》是《高考考高分一定有方法》的姊妹篇。

从本质上说，确保不丢分也就是为了考高分，但比较而言，“考高分”系列侧重为同学们介绍答题方法和传授解题技巧，其直接目的就是快速轻松地“考高分”；而“不丢分”系列侧重分析同学们出错丢分的相关问题，如帮助同学们排除备考中的复习盲点，归纳知识中的易错类型，分析考题中的丢分陷阱，避开应试中的答题误区，等等，它的目的是帮助同学们在考试中尽量不丢分，从而最终获得考试高分。

本丛书由全国近百位特、高级一线名师和高考研究专家根据最新的高考考试大纲编写，其中既有众多名师根据多年经验总结的理论指导，也有切实可行的方法和技巧介绍，同时还有给出详细答案解析的模拟训练题。

具体说来，本丛书具有以下四大特色：
一、系统归纳丢分类型 同学们在考试中丢分的原因是多方面的，出错的种类也可能各式各样，为帮助同学们尽可能避免出错丢分，我们在编写本丛书时充分考虑了同学们出错丢分的各种可能，其中既有同学们在知识方面的缺陷，也有解题思路方面的偏差，还有答题叙述方面的不规范以及思维定势的误导，等等，然后将各种各样的出错个案进行归类，总结出其中的规律性东西以及高考中最可能涉及的知识点，进行分类讲解。

内容概要

《高考不丢分一定有方法.化学》是一本集化学基础知识、高考常考考点、高考易错点、高考不丢分策略以及备考应试技巧等于一体的高考多功能辅导书，是众多著名特、高级化学教师和教育界资深专家集体智慧的结晶。

全书分为14个专题，对高考化学考纲要求的各个知识点作了详细介绍，对高考化学的易错类型作了全面剖析，同时还为同学们精心准备了纠错训练，帮助大家巩固知识、掌握技巧，从而在高考中旗开得胜！

《高考不丢分一定有方法.化学》虽然不与任何版本的教材同步，但适用于任何教材，是帮助同学们不丢分、确保同学们考高分的好帮手。

书籍目录

专题一 物质的量知识提要一 以物质的量为中心的转换关系二 阿伏加德罗定律三 气体摩尔体积的计算四 求气体相对分子质量的几种方法五 平均值规律及其应用六 物质的量浓度(cB)与溶质的质量分数的换算(换算因子: p)七 混合气体平均摩尔质量八 溶液稀释定律九 溶液混合后的浓度易错类型一 基本概念记忆不熟, 理解不透二 微观粒子的结构弄不清或用不上三 阿伏加德罗定律相关知识运用时不细心四 误把摩尔质量之比当作物质质量之比五 误把水的体积当作溶液的体积六 不会根据化学方程式计算物质的量纠错训练专题二 化学反应与能量变化知识提要一 化学反应的分类二 氧化还原反应三 离子方程式与离子共存四 反应热、燃烧热与中和热五 热化学方程式六 盖斯定律易错类型一 对氧化还原反应中的基本概念和规律理解不透二 不会用化合价升降法配平氧化还原反应方程式三 氧化还原反应方程式的计算题分析不到位四 不会判断离子方程式的正误五 离子的检验或推断出错六 不会书写热化学方程式七 不会计算反应热八 不理解盖斯定律纠错训练专题三 钠及其化合物知识提要一 碱金属元素的原子结构和性质二 钠三 氧化钠与过氧化钠四 氢氧化钠五 钠盐易错类型一 不清楚Na₂O₂的结构和性质二 不会判断CO₂与NaOH的反应产物三 弄不清Na与某些盐溶液的反应过程四 不理解Na₂CO₃、NaHCO₃与盐酸反应的规律五 弄不清Na₂O₂与CO₂、H₂O反应的主要关系六 没有设定物质的量相同就比较物质的质量纠错训练专题四 几种重要的金属及其化合物知识提要一 镁和铝二 铝三 铁四 铜易错类型一 不理解Al及Al的化合物与酸或碱反应的实质二 没有抓住图形题图表中各个转折点的含义三 金属冶炼原理运用不当四 Fe、Fe²⁺、Fe³⁺的性质及相互转化过程中易出错五 受思维定势负面影响, 题意理解错误六 未考虑到Al(OH)₃, 提两性氧化物纠错训练专题五 氯及其化合物知识提要一 卤族元素的相似性和相异性二 氯气三 萃取四 氟化氢五 卤化银易错类型一 对氯气的性质理解不全面二 不清楚氯水的成分三 Cl₂的制取和性质实验掌握不牢四 没掌握氯元素及Cl⁻的检验方法五 忽视同种还原剂与多种氧化剂或一种氧化剂与多种还原剂反应具有选择性六 对盐酸的性质不太了解七 反应生成物量的判断不准纠错训练专题六 硫及其化合物知识提要一 氧族元素二 臭氧三 过氧化氢四 二氧化硫五 硫酸六 常见硫酸盐七 硫酸根离子的检验八 臭氧层破坏和酸雨易错类型一 不理解H₂O₂的性质二 不能灵活运用SO₂的性质解题三 忽视SO₂与强碱反应量比不同产物不同四 不理解H₂SO₄的性质五 不知道SO₄的检验方法六 误把V(水)当作V(稀)七 未挖掘出题目中隐含的化学反应纠错训练专题七 氮及其化合物知识提要一 氮、磷元素及其单质的重要性质二 含氮物质间的相互转化三 氮气四 氨五 硝酸六 重要物质的制法(反应原理)比较七 硝酸盐八 白磷和红磷九 磷及其化合物十 六种物质的检验易错类型一 N₂的性质与N₂的多种化合价运用时容易出错二 不知道NH₃的制取方法三 硝酸的性质运用时出错四 硝酸发生氧化还原反应的还原产物的确定不明确五 含有硝酸的氧化还原反应的计算错误六 不会挖掘隐含点解似缺条件题七 不会书写NO与O₂的混合气体与水反应的方程式纠错训练专题八 碳、硅及其化合物知识提要一 碳族元素二 碳三 CO四 CO₂五 硅六 二氧化硅七 硅酸盐材料八 新型无机非金属材料易错类型一 没有掌握好C、CO₂、CO及C与H₂O之间的转化关系二 硅、二氧化硅、硅酸、硅酸盐的性质运用不当三 对给定信息下晶体纯硅的制备原理理解不到位四 没有理解碱式碳酸盐与酸的反应过程五 不会应用水解反应各物质化合价不变原则解题六 审题不仔细, 忽视题干条件限制七 不会解无数据型计算题纠错训练专题九 化学平衡电离平衡专题十 电化学及胶体专题十一 烃专题十二 烃的衍生物专题十三 油脂糖类蛋白质有机高分子材料专题十四 化学实验

章节摘录

5. 氧化还原反应方程式的配平方法 氧化还原反应方程式配平的基本方法是化合价升降法。依据原则是：在氧化还原反应中，元素得失电子的总数相等。

配平步骤是：一标、二找、三定、四平、五查。

在掌握配平原则和步骤的基础上，还应注意掌握以下配平技巧：（1）顺配法。

先从氧化剂或还原剂开始配平，此类配平方法适用于分子间的氧化还原反应；所有元素参与的氧化还原反应；生成物中某一种既是氧化产物又是还原产物的一类反应。

（2）逆配法。

先从氧化产物和还原产物开始配平，此类配平方法适用于自身氧化还原反应（包括歧化反应）；反成物中某一部分被氧化、一部分被还原的氧化还原反应。

（3）零价法。

此类配平方法适用于某一反应物中几种元素在反应中化合价都上升（或下降）的反应；一些不常见的特殊化合物参加反应且较难确定该化合物中有关元素化合价的反应。

在配平过程中，可把这些元素的化合价视为零价。

（4）有机氧化还原方程式的配平：采用元素平均化合价的方法。

媒体关注与评论

有了《高考一定有方法》就好比请了几十位状元和高考名师集体家教，可以在短期内迅速帮助同学们提高学习成绩，当然是好书！

——长郡中学名师 吴数元 很多孩子学习不是没下工夫，他们的成绩上不去，是因为学习方法有问题，《高考一定有方法》汇集全国数十位高考状元和教学一线名师的成功方法，肯定会让莘莘学子大受其益。

——湖南省教科院教育专家 李小球 学习的好坏与方法是否得当有着直接的联系，拥有高效的学习方法，成绩自然遥遥领先。

《高考一定有方法》能有效帮助考生提高学习效率和考得高分，理所当然会受到大家的欢迎。

——《第二课堂》杂志社总编 陈光中 我们调查采访了全国各地的许多高中学生，他们普遍反映学习压力大，整天陷于题海战术中，学习效率很低，所以许多学生内心都希望有一种能迅速提高学习效率和考试成绩的好书，而《高考一定有方法》正是为解决同学们这一问题而精心编写的。

——湖南大学出版社社长 雷鸣

编辑推荐

高考英语不丢分必须掌握的N个妙招汇集全国六十多位高考状元的成功学习方法总结全国八十多位名校名师的高效实用妙招 高一学考的导航仪，高二学考的加速器 高考高分的金钥匙，高中教学的妙锦囊 新课标新内容新方法

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>