

图书基本信息

书名：<<试题调研 高考5年真题分类详解 化学 课标专用>>

13位ISBN编号：9787537168427

10位ISBN编号：7537168423

出版时间：2012-6

出版时间：新疆青少年

作者：主编:杜志建

页数：262

字数：468000

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

过来人都说高三像一场看不见硝烟的战争，从一开始就不能放过任何一个盲点和错误。

自然，对待需要厚积薄发的文科，养成良好的习惯，不急不躁，一如既往坚持到底，实在必要而重要，尽管这仗数年前就已经开始。

对于灵活多变埋伏不断的理科，集中火力准确高效地打几场歼灭战必不可少。

同时不要忘记，在知识的海洋里，革取精华，为我所用；鸟飞鱼跃，任我遨游。

始终将高三的脚步稳稳推进，向心中的大学无限靠拢，扬帆远航，实观理想。

其实，高三是一场拼搏、是一次奋斗，是一回脱胎换骨的成长，是一个美丽忧伤的梦想。

只有经历了，你才会懂得。

当青春的藤蔓缠绕进高三的天空，当岁月的年轮雕刻出高三的印记，当奋进的号角再一次嘹亮响起，便注定那场悬梁刺股的磨炼从此开始。

高三，请你以扎实的知识作基地，凭过硬的实力作名盾，借灵活的能力冲锋陷阵，打一场漂亮的攻坚战。

高三，如果你希望成功，那就“以恒心为良友，以经验为参谋，以谨慎为兄弟，以希望为哨兵”。

因为没有恒心，便会半途而废；没有经验，总是头破血流；缺少谨慎，便会走进误区；失去希望，就会失去前进的动力。

成功的路上，不可能一帆风顺，只有具备优秀的品质，才能采摘到最后胜利的果实。

人生路上的甜苦和喜忧将集中在这里上演。

哪怕高三曲折颠沛没有趣味，哪怕从此重复枯燥伤神流泪，也要坚信阳光总在风雨后，风雨过后有彩虹。

只要你奋斗，只要你追寻，即使不幸失败，那也是一种收获，也是人生所需要的。

高三不负有心人，无论是欢乐，是痛苦还是忧伤，高三都会如实地记下那些曾经历尽艰辛追寻梦想的足迹，回馈那些因奋斗而历经磨难的心灵。

前进吧，希冀吧，高三的脚步！

高三的学子，真实、自信、平静、坚强。

高三的我们始终坚信：有生命就有希望，有追寻就有未来！

内容概要

《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个难点，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。

书籍目录

模块一 无机化学基础

第一章 化学用语化学常用计量

第二章 化学物质及其变化

第三章 金属及其化合物

第四章 非金属及其化合物

模块二 化学基本理论

第五章 物质结构元素周期律

第六章 化学反应与能量

第七章 化学反应速率与化学平衡

第八章 水溶液中的离子平衡

模块三 有机化学

第九章 有机化合物

模块四 实验热点

第十章 化学实验

模块五 选考模块

第十一章 化学与技术

第十二章 物质结构与性质

第十三章 有机化学基础

章节摘录

版权页：插图：下列说法错误的是 A.反应达到平衡时，X的转化率为50% B.反应可表示为 $X+3Y \rightleftharpoons 2Z$ ，其平衡常数为1600 C.增大压强使平衡向生成Z的方向移动，平衡常数增大 D.改变温度可以改变此反应的平衡常数 小试身手 【详解】题中有一个选项有明显的错误，就是c选项，因平衡常数只与温度有关。

其他选项均为化学平衡中的基础计算和基础理论知识，关键是根据表中数据(0.1—0.05) : (0.2—0.05) : (0.1—0) = 1 : 3 : 2，推导反应方程式为 $X+3Y \rightleftharpoons 2Z$ 。

考点35 化学平衡图像 【真题23】(2011·安徽)电镀废液中 $Cr_2O_7^{2-}$ 可通过下列反应转化成铬黄($PbCrO_4$)： $Cr_2O_7^{2-}(aq) + 2Pb^{2+}(aq) + H_2O(l) \rightleftharpoons 2PbCrO_4(s) + 2H^+(aq)$ ΔH

编辑推荐

本书是一本揭秘高考考什么、怎么考的书，全书针对五年高考试题，精确的划分出高考的命题热点，以59个考点，锁定命题靶心，使你有的放矢。

本书探寻高考命题规律与趋势，使你对高考命题规律了如指掌。

本书教授你高考应试策略和技巧，使你不再畏惧高考。

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>