

<<黄冈中学作业本（含考试卷）>>

图书基本信息

书名：<<黄冈中学作业本（含考试卷）>>

13位ISBN编号：9787111166436

10位ISBN编号：7111166434

出版时间：2006-8

出版时间：机械工业出版社

作者：傅全安

页数：134

字数：365000

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>

## &lt;&lt;黄冈中学作业本(含考试卷)&gt;&gt;

## 内容概要

创办于1904年的湖北省黄冈中学,1953年就是湖北省重点中学,1986年被授予“全国教育系统先进集体”称号,2002年被评为“全国精神文明建设先进单位”……黄冈中学秉承“以人为本,以德立校”的办学思想,形成了“全面+特长”的育人特色,探索出“求实,求精,求异,求新”的教学风格。高考和竞赛成绩是多年来实施素质教育的必然结果,也仅是其丰硕教学成果的某一个侧面。

培养学生,黄冈中学究竟有什么魔方?

有什么聚沙成塔的功能?

有什么点石成金的本领?

这是我经常听到的提问。

如果认为黄冈中学老是跟着高考的指挥棒转,被动地应试,那是不对的。

黄冈中学并不提倡机械地记忆、被动地做题,如果说她有什么过人之处,恰恰在于她能充分领会命题者的意图,深刻把握其内在规律,成为一路上的领跑者,而不是盲目的跟进者。

黄冈中学不反对教师跳入题海,却大力提倡学生跳出题海;反对学生做那些机械、简单、重复、乏味的题目,但要求学生做一些必要的题目。

我们提倡学生做一些灵活多样、广泛应用的题目,让他们在解题过程中不断丰富知识、培养能力、增强素质。

如果说黄冈中学还有什么成功之处,那就是她在培养和造就大批优秀学生的同时,锻造了她的教师队伍,造就了在湖北省享有盛誉的名师。

这些教师具有较深的科学文化素养、全新的教育理念、独到的教学风格及艺术和丰硕的教学成果。

为了展示黄冈中学教师的风采,共享他们的教学成果,我们组织了学校一线骨干教师,精心策划编写了“黄冈中学作业本(含考试卷)”、“黄冈中学中考总复习”、“黄冈中学高考第一二、三轮训练题”三套丛书。

“黄冈中学作业本(含考试卷)”这套丛书以《教学大纲》和《考试说明》为依据,突出“作业”与“考试在学生形成学习能力、解题能力、考试能力过程中的作用,体现了黄冈中学学生在各种考试中的笔下生花与平时千锤百炼之间的必然联系。

本套丛书在编写体例上进行了精心设计,“作业本”通过知识归纳、典型例题、课前热身、课上作业、课下作业和中(高)考在线六大板块的强化训练来提高能力;“考试卷”分A、B两套,前易后难,递进练习。

本套丛书还具有以下特点: 1. 适当的习题定位:在讲解和习题编排上,本套丛书注重知识点所关联的考点、题型、方法的再巩固与逐步提高。

丛书的定位就是通过能力型、开放型、应用型 and 综合型的递进式练习,使学生解题能力登上一个新台阶。

2. 适中的难度梯度:本套丛书的基础题、中档题和难题的比例为6:3:1,适合绝大多数中学使用,并且作业本中绝大多数题目前面分别用A、B、C来标注难度,要求得当,清晰明了。

3. 详实的解题提示:书后的习题答案详略得当,对于难题还给出了较为详细的解答,特别需要提及的是其中恰到好处的思路点拨有时起到画龙点睛的作用。

本套丛书强调作者的原创题的数量和质量,审稿、校对层层把关,力争打造成教辅市场的一朵奇葩。

尽管如此,丛书仍难免有错误、偏差之处,在此恳请广大读者不吝指正,使之精益求精。

## &lt;&lt;黄冈中学作业本(含考试卷)&gt;&gt;

## 书籍目录

前言第一章 从实验学化学 作业1 化学实验安全 作业2 混合物的分离与提纯 作业3 化学计量在实验中的应用 作业4 物质的量、质量和摩尔质量的相互关系 作业5 气体摩尔体积(1) 作业6 气体摩尔体积(2) 作业7 物质的量在化学实验中的应用(1) 作业8 物质的量在化学实验中的应用(2) 作业9 物质的量在化学实验中的应用(3) 作业10 归纳与整理第二章 化学物质及其变化 作业11 物质的分类 作业12 分散系及其分类(1) 作业13 分散系及其分类(2) 作业14 离子反应(1) 作业15 离子反应(2) 作业16 离子反应(3) 作业17 氧化还原反应(1) 作业18 氧化还原反应(2) 作业19 氧化还原反应(3) 作业20 归纳及整理第三章 金属及其化合物 作业21 金属的化学性质 作业22 金属与非金属的反应 作业23 金属与酸和水的反应 作业24 铝与氢氧化钠溶液的反应 作业25 物质的量在化学方程式计算中的应用(1) 作业26 物质的量在化学方程式计算中的应用(2) 作业27 钠的重要化合物 作业28 铝的重要化合物(1) 作业29 铝的重要化合物(2) 作业30 铁的重要化合物(1) 作业31 铁的重要化合物(2) 作业32 归纳与整理第四章 非金属及其化合物 作业33 二氧化硅和硅酸 作业34 硅单质和硅酸盐 作业35 活泼的黄绿色气体——氯气(1) 作业36 活泼的黄绿色气体——氯气(2) 作业37 成盐元素——卤素(1) 作业38 成盐元素——卤素(2) 作业39 二氧化硫和三氧化硫 作业40 二氧化氮和一氧化氮 作业41 二氧化硫和二氧化氮对大气的污染 作业42 氨 作业43 氨的实验室制法 作业44 硫酸和硝酸的氧化性 作业45 归纳与整理第一章 从实验学化学测试卷(A)第一章 从实验学化学测试卷(B)第二章 化学物质及其变化 测试卷(A)第二章 化学物质及其变化测试卷(B)第三章 金属及其化合物测试卷(A)第三章 金属及其化合物测试卷(B)第三章 金属及其化合物测试卷(C)第四章 非金属及其化合物测试卷(A)第四章 非金属及其化合物测试卷(B)第四章 非金属及其化合物测试卷(C)期中测试卷期末测试卷参考文献

章节摘录

4. 扑救化学药品引起的火灾的注意事项 (1)与水发生剧烈反应的化学药品着火时不能用水扑救,如钾、钠、钙、镁、铝、电石、 $PCl_3$ 、 $PCl_5$ 、过氧化钠、过氧化钡、磷化钙等,由于上述药品与水反应放出氢气、氧气等可能引起更大火灾。

(2)比水轻的有机溶剂着火时(如:苯、石油等烃类;醇、醚、酯类等)不能用水灭火,否则会扩大燃烧面积。

比水重且不溶于水的有机溶剂(如二硫化碳等)着火时可用水灭火,也可用泡沫灭火器和二氧化碳灭火器灭火。

(3)反应器内物质的燃烧:敞口器皿可用石棉布盖灭;蒸馏加热时,如因冷凝效果不好,易燃蒸气在冷凝器顶端燃着,绝对不可用塞子或其他物件堵住冷凝管口,以防爆炸,应先停止加热,再行扑灭。

课下作业 4.A 进行下列实验操作时,仪器间不应该接触的是( ) A.用滴管向试管内滴加液体时,尖嘴与试管口或试管壁 B.向试管内倾到 C.过滤时漏斗下端管口与盛滤液的烧杯内壁 D.用托盘天平称量药品时,盛放固体氢氧化钠的烧杯与天平的托盘

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>