

图书基本信息

书名：<<2014曲一线科学备考·5年高考3年模拟>>

13位ISBN编号：9787810648264

10位ISBN编号：7810648268

出版时间：2005-7

出版时间：首都师范大学出版社

作者：曲一线

页数：286

字数：920000

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>

内容概要

朋友，我正看着你呢，你也正看着我。

我不是一幅色彩缤纷、线条优美的画卷，也许不能让你感受生活的美妙、世界的神奇；
我不是一曲余音绕梁、三月不绝的仙乐，也许不能让你领悟高山的淳朴、流水的真挚。

我只是一行行前人的足迹，引领你登上书山的峰顶；
我只是一句句殷切的叮咛，提醒你拾起遗漏的点滴。

啊，朋友！

其实，我是一页页在久久期待，期待着能与你晤谈的文字。

我给予你的，是需要你辛勤劳作的土地。

我爱你，我对所有的学子充满敬意：你最辛苦，因此你也最美丽。

我爱你，你的勤奋、刻苦、拼搏、进取，将成为我永久的记忆。

我想对你说，拥抱明天，需要你学会做人、学会学习、学会生存，也需要你付出百倍努力，学会考试！

我想对你说，考试就意味着竞争，考试就意味着较量，考试就意味着选拔，考试就意味着优胜劣汰。
考试需要有健康的体魄和挺拔的心理，考试更需要有坚韧的毅力和顽强的斗志。

我想对你说，我可能有点丑陋，只是一本毫无表情的普普通通的书，但我的字里行间，流淌着无数老师的良苦，蕴蓄着无数专家学者的睿智。

五年高考：这是多少命题专家的心血啊，这是多少命题学者的汗滴。
这是智慧的结晶，这是精心的设计，这是苦心的创作，这是优美的诗句。
洞悉高考试题及命题规律就等于抓住了上帝的一只手，就等于揭开了上帝手中的谜底！

解读探究：这是对考纲最权威的解读，这是对命题最深入的探究，明确高考方向，掌握高考规律，科学备考，事半功倍。

知识清单：这是千万老教师的经验，这是无数成功者的累积。
这是最系统的归纳，这是最科学的设计。
你要记死，不要死记。

突破方法：这是许多应试起专家的探究，这是许多一线老师的秘笈。
达尔文说：“最有价值的知识是关于方法的知识”掌握科学的复习方法吧，你将事半功倍，你将拥有制胜的利器！

三年模拟：这是一线教师团结起来跟命题人的较量，是命题人不得不阅读的重要信息，也是命题人灵感的发源地。

你要精心地去练习，探索个中就里。

智力背景：这是知识的拓展，这是能力的延伸，这是智慧的加油站，这是高考的动力臂。如果拥有这个支点，你将会拥有解决所有问题的妙计。

书籍目录

必考内容

- 专题一 物质的量
- 专题二 物质的分类和分散系
- 专题三 离子反应
- 专题四 氧化还原反应
- 专题五 化学能与热能
- 专题六 原子结构 化学键
- 专题七 元素周期律和元素周期表
- 专题八 化学反应速率和化学平衡
- 专题九 弱电解质的电离平衡
- 专题十 水的电离和溶液的酸碱性
- 专题十一 盐类水解和沉淀溶解平衡
- 专题十二 电化学
- 专题十三 钠及其化合物
- 专题十四 几种重要的金属
- 专题十五 无机非金属材料的主角——碳和硅
- 专题十六 富集在海水中的元素——氯及卤族元素
- 专题十七 硫的转化和环境保护
- 专题十八 氮的循环
- 专题十九 烃
- 专题二十 乙醇和乙酸
- 专题二十一 基本营养物质和合成有机高分子化合物
- 专题二十二 化学与可持续发展
- 专题二十三 化学实验基本方法
- 专题二十四 物质的检验、分离和提纯
- 专题二十五 实验方案的设计与评价

选考内容

- 专题二十六 有机化学基础
 - 专题二十七 物质结构与性质
 - 专题二十八 化学与技术
- 答案全解全析

章节摘录

版权页：插图：考点一 电离 重点难点 一、电解质溶液的导电性 1.电解质与其导电性 溶于水能够导电的不一定是电解质，电解质在水中不一定导电。

产生自由移动的离子，是电解质导电的内因，还必须具备一定的条件，如使强极性分子溶于水或受热使电解质呈熔融状态。

离子浓度越大，导电能力越强。

2.导体的分类 根据导电机理不同，可将导体分为 金属导体：其导电过程属物理现象，温度升高时电阻加大； 电解质溶液（或熔融状态）导体：在导电的同时要发生化学变化，温度升高时电阻变小。

3.电解质溶液导电的原因 电解质溶液之所以能够导电，是由于溶液中存在能够自由移动的离子。

这些离子在外加电源的作用下，会向两极定向移动形成电流。

溶液导电能力的强弱主要取决于溶液中离子的浓度和离子所带的电荷数，离子浓度越大，离子所带的电荷越多，导电能力也就越强。

二、关于电离的几点说明 1.电解质的结构与电离的条件 离子化合物型的电解质（强碱和多数盐）溶于水或熔融时，都能电离，能导电；而极性共价化合物型的电解质（酸），只有溶于水时才能电离，才能导电，熔融状态（即液态）下不能电离，不能导电。

2.电离可逆的特点 溶质分子和离子之间存在着电离平衡，符合勒夏特列原理。

3.浓度对电离平衡的影响 由于电离方向是微粒数增大的方向（相当于化学平衡中气体体积增大的方向），所以溶液稀释使平衡混合物中各微粒浓度同倍降低，平衡向电离方向移动，促进电离，平衡混合物中微粒总数、离子数、离子浓度与溶质分子浓度的比值均增大，但离子的浓度却减小，因为平衡移动与体积增大的影响相比，体积增大占主导地位（这是由勒夏特列原理判定的）。

编辑推荐

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>