

<<上海高考化学学科考试手册解读>>

图书基本信息

书名：<<上海高考化学学科考试手册解读>>

13位ISBN编号：9787561790786

10位ISBN编号：7561790783

出版时间：2012-1

出版时间：华东师范大学出版社

作者：熊枝金 主编

页数：193

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>

<<上海高考化学学科考试手册解读>>

内容概要

本书对每一个知识点的解读分为四个栏目：

【考试要求】即《考试手册》中陈述的对知识点的考试要求。

【解读】作者根据多年研究高考、指导高考的经验，在研究教材、研究课标、研究考试手册的基础上，仔细分析了各知识点的具体考试要求，而作出的解释。

“解读”采用从多角度列举重要考试事实的方式，提醒学生深入思考、科学比较、归纳，以期使学生对各项要求有完整、准确的理解和记忆。

【举例说明】根据解读中的要求，选择了具有代表性的例题，提供“解析”和“答案”，本书在上海化学教参领域，力图体现一些创新，例如：对全国各地高考题进行重组、拆分，尽力剔除超出上海高考要求的部分，并使用大量“关键词”，提醒学生注意对重要概念、重要原理、科学术语进行比较、分析、梳理和归纳。

【自我检测】针对考试要求，提出的学生自我检测题，并配有答案。目的是让大家在看了例题后自我检测是否达到考试要求。

<<上海高考化学学科考试手册解读>>

书籍目录

第一章 物质的微观世界

第一节 原子结构

第二节 化学键与晶体

第三节 元素周期律与元素周期表

第二章 物质变化及其规律

第一节 能的转化

第二节 化学反应速率与化学平衡

第三节 电解质溶液

第四节 氧化还原反应

第五节 电化学

第三章 一些元素的单质及化合物

第一节 氯

第二节 硫

第三节 氮

第四节 铁

第五节 铝

第四章 常见的有机化合物

第一节 有机物的命名

第二节 有机物结构与分类

第三节 有机物官能团与性质

第四节 有机实验

第五节 有机合成初步

第五章 化学实验活动

第一节 物质的性质

第二节 实验仪器与实验操作

第三节 物质的制备

第四节 物质的分离与除杂

第五节 物质的检验

第六节 定量实验

第六章 化学与化学工业

第一节 硝酸工业及其原理

第二节 侯氏制碱法原理和简单流程

第三节 氯碱工业和电解池的改进

第四节 石油化工：以乙烯为原料的化工生产

第七章 化学计算

第一节 有关物质的量的计算

第二节 根据化学式的计算

第三节 有关溶液的计算

第四节 根据化学方程式的计算

第五节 实际生产的有关计算

章节摘录

解析本题考查元素周期表的结构及元素周期律应用。

在中学化学涉及气态氢化物中只有氨气的水溶液才显碱性，因为短周期元素甲、乙、丙、丁的原子序数依次增大，所以甲是H，乙是N；甲和丙同主族，因此丙只能是Na，这说明丁属于第三周期，根据丁原子最外层电子数与电子层数相等，所以丁是Al。

(2011山东高考13) 元素的原子结构决定其性质和在周期表中的位置。

下列说法正确的是()。

A.元素原子的最外层电子数等于元素的最高化合价 B.多电子原子中，在离核较近的区域内运动的电子能量较高 C.P、S、Cl得电子能力和最高价氧化物对应的水化物的酸性均依次增强 D.元素周期表中位于金属和非金属分界线附近的元素属于过渡元素

解析对应主族元素的原子其最高化合价等于元素原子的最外层电子数，但氟元素无正价，氧元素没有最高化合价，A不正确；在多电子原子中，电子的能量是不相同的。

在离核较近的区域内运动的电子能量较低，在离核较远的区域内运动的电子能量较高， B不正确；P、S、Cl均属于第三周期的元素，且原子序数依次递增，所以非金属性依次增强，所以得电子能力和最高价氧化物对应的水化物的酸性均依次增强，因此选项c正确；元素周期表中位于金属和非金属分界线附近的元素一般既有金属性又有非金属性，在周期表中第三纵行到第十纵行，包括7个副族和一个 共同组成了过渡元素，因此选项D也不正确。

.....

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>