

<<Barron's AP化学>>

图书基本信息

书名：<<Barron's AP化学>>

13位ISBN编号：9787510049569

10位ISBN编号：7510049563

出版时间：2012-8

出版公司：世界图书出版公司

作者：叶斯帕森

页数：781

译者：魏鑫

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>

<<Barron's AP化学>>

内容概要

《出国留学书系·SAT、AP备考书系：Barron's AP 化学（第6版）》共分物质结构、化学链接、物质状态、物理化学和化学反应等五个部分。

内容包括：原子结构；元素周期表；离子化合物；化学算法；液体和固体等。

此外，本书还含有3套诊断测试和5套全真测题。

《出国留学书系·SAT、AP备考书系：Barron's AP 化学（第6版）》内容丰富，讲解通俗易懂，是一本优秀的备考指南。

<<Barron's AP化学>>

作者简介

作者：（美国）叶斯帕森（Neil D.Jespersen）译者：魏鑫

书籍目录

巴朗学习五要点 前言 致谢 绪论 关于AP化学考试的重要信息 考试内容和考点分布 考试形式 化学计算 计算器使用规定 考试评分方法 如何使用本书 规划你的复习 对AP化学考试的预期 如何取得最好的成绩 考前最后的准备工作 诊断测试 诊断测试1 诊断测试2 诊断测试3 第一部分：物质结构 1.原子结构 回顾原子的探索史 原子结构 原子的波尔模型 电子排布 习题 2.元素周期表 现代元素周期表 元素的周期性 习题 3.核化学 放射性 核反应及反应方程式 预测放射性及放射衰变 天然放射性同位素 人造放射性同位素——嬗变 放射性衰变速率 核裂变 核聚变 习题 第二部分：化学键 4.离子化合物、化学式与化学反应 化学式 化学反应及反应方程式 键 习题 5.共价化合物、化学式与化学结构 共价分子 分子的路易斯结构 分子几何学 分子极性 共价键的形成 习题 6.化学计量学 运用度量分析法进行转换计算 化学方程式及关系 转换序列 成分比例 实验式 分子式 其他计量方程式 习题 第三部分：物质状态 7.气体 气体定律 理想气体定律 标准温度和压强 (STP) 摩尔质量、密度和摩尔体积 分子运动理论 平均动能与速率 实际气体 道尔顿分压定律 气体实验 习题 8.液体和固体 比较液体、固体和气体 分子间作用力 液体的物理属性 固体 相变与相图 习题 9.溶液 引言和定义 溶解度和溶解过程 水溶液 溶液浓度 浓度的转换计算 温度对溶解度的影响 压力对溶解度的影响 溶液的依数性 电解质的依数性 习题 第四部分：物理化学 10.化学平衡 化学平衡定律 运用平衡定律 测定平衡常数 平衡定律的应用 平衡计算 特殊平衡常数 勒夏特列原理 习题 11.动力学 反应速率 影响反应速率的因素 选择率法则的应用 反应速率理论 反应机理 习题 12.热力学 基本定义 能量类型 能量的测量 热力学第一定律 焓和热力学第二定律 吉布斯自由能, ΔG 习题 第五部分：化学反应 13.氧化还原反应和电化学 氧化数 氧化还原反应的配平 一般的氧化还原反应 电化学 重要的氧化还原反应 习题 14.酸和碱 酸碱理论 酸碱命名法 酸碱 酸碱酐 中和反应 多元酸 酸碱质子理论；共轭酸碱对 路易斯酸和碱；配位反应 量化酸碱化学 习题 15.有机化学 碳 碳氢化合物 侧链和官能团 有机化合物的系统命名法 习题 16.实验化学 采集数据 计算 图表 测定物理属性 简单操作 分离技术 仪器方法 实验反应 定性分析无机离子 危险化学品 安全防护原则和器具 习题 测试 测试1 测试2 测试3 附录 附录1 章节未问题的解答 附录2 元素电子构型 附录3 代表元素、化合物和离子的热力学数据 (25 °C) 附录4 弱酸的电离常数 附录5 多质子酸的电离常数 附录6 弱碱的电离常数 附录7 溶度积常数 术语表 索引

章节摘录

版权页：插图： The multiple-choice section is designed to test your recall of fundamental chemical concepts and the use of these concepts to solve basic chemistry problems. The questions cover the entire AP course syllabus and are designed with various levels of difficulty. Each question has five choices, only one of which is the most appropriate answer. Provide a response for each and every question because there is no penalty for leaving a question unanswered. The free-response section is very often the most challenging part of the AP Chemistry exam. It requires a very good knowledge of the theories, principles, concepts, and facts of chemistry, the same things that will earn a good score on the multiple-choice section. In addition, this section demands well-considered, logical, concise, and readable presentations. Part A will be a mathematical solution to a problem of approximately 4 to 8 parts. Briefly explain your approach to the problem in words. When doing the math, use good algebraic methods. You will make fewer mistakes if you do not skip steps. Use complete equations with equal signs, and explain any nonstandard symbols. Assess the result to indicate if it is reasonable or not. Remember that partial credit is given but only if some work is shown. If a number from a previous part of the question is missing, make up a number (and tell the reader what you are doing) and then solve the problem. Correct methods that the reader can easily discern will earn a large fraction of the allotted score. Part B is classified as the essay part of the exam. In problem 4, you will need to write and balance a chemical equation from a word description. States of matter are not necessary and will decrease the score if incorrectly assigned. A short question about each reaction will be asked. The last two questions must be answered. These questions often involve interpretation of a theory or application of a process such as writing Lewis structures and determining molecular geometry, polarity, and intermolecular forces. Answers should be well planned, concise, and technically correct. Technical errors detract from the presentation. You should include appropriate examples with sketches, structures, or graphs to be used to support statements of fact.

编辑推荐

<<Barron's AP化学>>

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>