

<<AP化学>>

图书基本信息

书名：<<AP化学>>

13位ISBN编号：9787300138718

10位ISBN编号：7300138713

出版时间：2011-7

出版时间：中国人民大学

作者：张珊//杨圣婴

页数：139

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>

<<AP化学>>

内容概要

这本《AP化学》由张珊和杨圣婴编著，总结了AP化学考试中的重点、难点，书中采用结构图、表格等形式帮助读者理清思路，更加系统地进行知识的消理解；每章节后附有模拟练习及详细的解题思路，可以在读者学习过程中起到良好的查漏补缺的作用，帮助广大考生全面了解AP化学考试知识要点、题型及解题方法，做好充分准备以参加AP化学考试；全书内容以双语呈现，书后总结了注释有音标的专业词汇表，也能帮助部分英语薄弱的读者克服语言障碍，以高效率获取知识，取得理想的学习效果，在AP考试中取得最为理想的成绩。

这本《AP化学》的第一章至第五章及相应的词汇部分由杨圣婴老师编写，第六章至第十五章及其对应词汇、全书的模拟题解析及考试简介部分由张珊老师编写。
时间仓促，书中不妥之处，还请读者不吝赐教。

<<AP化学>>

作者简介

张珊，2008年毕业于华东师范大学，分析化学硕士。

现就职于北京王府学校，在2010年首届中国AP教学与学习交流观摩论坛上被College board(美国大学理事会)认证为中国首批“AP示范教师”，先后从事AP、A-level、Pre-AP、General Chemistry等课程的教学。

杨圣婴，南开大学化学学士，美国伊利诺伊大学化学硕士(全额奖学金)，曾在美国西北大学医学院从事研究工作，并在美国Richard J.

Daley。

大学兼职担任化学课讲师，深得学生的爱戴和好评。

她所教的课程通过美国大学理事会的AP课程审计，是理事会授权的AP教师，从事AP、A-level、Pre-AP、General Chemistry等课程的教学。

<<AP化学>>

书籍目录

Part 1 STRUCTURE OF MATTER

第一部分 物质结构

Chapter 1 STRUCTURE OF THE ATOM

第一章 原子结构

Chapter 2 THE PERIODIC TABLE

第二章 元素周期表

Chapter 3 NUCLEAR CHEMISTRY

第三章 核化学

Part 2 CHEMICAL BONDING

第二部分 化学键

Chapter 4 IONIC COMPOUNDS, FORMULAS, AND REACTIONS

第四章 离子化合物、分子式和反应

Chapter 5 COVALENT COMPOUNDS, FORMULAS, AND STRUCTURE

第五章 共价化合物、分子式和结构

Chapter 6 STOICHIOMETRY

第六章 化学计量学

Part 3 STATES OF MATTER

第三部分 物质的状态

Chapter 7 GASES

第七章 气体

Chapter 8 LIQUIDS AND SOLIDS

第八章 液体和固体

Chapter 9 SOLUTIONS

第九章 溶液

Part 4 PHYSICAL CHEMISTRY

第四部分 物理化学

Chapter 10 CHEMICAL EQUILIBRIUM

第十章 化学平衡

Chapter 11 KINETICS

第十一章 化学动力学

Chapter 12 THERMODYNAMICS

第十二章 化学热力学

Part 5 CHEMICAL REACTIONS

第五部分 化学反应

Chapter 13 REDOX REACTIONS AND ELECTROCHEMISTRY

第十三章 氧化还原反应和电化学

Chapter 14 ACIDS AND BASES

第十四章 酸和碱

Chapter 15 ORGANIC CHEMISTRY

第十五章 有机化学

附录1 ABOUT AP CHEMISTRY EXAM 关于AP化学考试

STRUCTURE OF THE EXAM

考试结构

<<AP化学>>

CHEMICAL CALCULATIONS

化学计算

TOPIC OUTLINE 知识要点

附录2 GLOSSARY 词汇

章节摘录

版权页：插图：The solid of SO_2 is made up of simple molecules with dipole-dipole force and London (dispersion) force between molecules. These intermolecular forces are relatively weak and are easily overcome at a relatively low temperature, so the melting point of SO_2 is low. For solid SiO_2 , it has a network structure and all atoms are linked by strong covalent bonds, so a great amount of energy is needed to overcome those strong covalent bond. That's why the melting point for SiO_2 is much higher.

<<AP化学>>

编辑推荐

《AP化学(英文)》是国内AP课程原创教材，特别适合中国学生使用。

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>