第一图书网, tushu007.com

<<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

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化理解；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。

第一图书网, tushu007.com

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。

第一图书网, tushu007.com

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 CHEMlSTRY
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 STOICHlOMETRY
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 THERMODYNAMlCS
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

第一图书网, tushu007.com

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 S02 is made up of simple molecules with dipole-dipole force and Lon-don （dispersion） force between molecules. These intermolecular forces are relativelyweak and are easily overcome at a relatively low temperature, so the melting point of SO2 is low.For solid SiO2, it has a networkstructure and all atoms are linked by strong cova-lent bonds, so a great amount of energy is needed to overcome those strong covalentbond. That's why the melting point for SiO2 is much higher.

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。

第一图书网, tushu007.com

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