

<<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>

## &lt;&lt;AP化学&gt;&gt;

## 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。

## &lt;&lt;AP化学&gt;&gt;

## 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  $\text{SO}_2$  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  $\text{SO}_2$  is low. For solid  $\text{SiO}_2$ , 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  $\text{SiO}_2$  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>