

<<高中化学>>

图书基本信息

书名：<<高中化学>>

13位ISBN编号：9787533852856

10位ISBN编号：7533852850

出版时间：2004-6

出版时间：浙江教育出版社

作者：林肃浩 编

页数：296

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;高中化学&gt;&gt;

## 内容概要

《新课程·新精编》是在原“高中各学科精编”的基础上，根据当前新一轮课程改革的理念，结合教学的实际情况，吸收全国各地对原“高中各学科精编”的意见和建议，改版而成。新的丛书从内容到形式，从开本到版式都有了改进与创新，其主要特点有：针对性。依照课程标准所倡导的理念，确定编写的指导思想；针对新教材的教学内容，在讲述学习方法时示例典型，在选编习题时突出学科重点知识和内容，注重理论联系实际、知识迁移、思维拓展等能力的训练，充分考虑习题的难易程度，并渗透高考命题的方向及要求。

## &lt;&lt;高中化学&gt;&gt;

## 书籍目录

第一单元 晶体的类型和性质第一节 离子晶体、分子晶体和原子晶体第二节 金属晶体探究活动自测试题  
第二单元 胶体的性质及其应用第一节 胶体第二节 胶体的性质及其应用知识拓展复习题自测试题  
第三单元 化学反应中的物质变化和能量变化第一节 重要的氧化剂和还原剂第二节 离子反应的本质  
第三节 化学反应中的能量变化第四节 燃烧热和中和热探究活动知识拓展复习题自测试题  
第四单元 电解原理及其应用第一节 电解原理第二节 氯碱工业知识拓展复习题自测试题  
第五单元 硫酸工业第一节 接触法制硫酸第二节 关于硫酸工业综合经济效益的讨论知识拓展自测试题  
第六单元 化学实验方案的设计第一节 制备实验方案的设计第二节 性质实验方案的设计  
第三节 物质检验方案的设计第四节 化学实验方案设计的基本要求探究活动知识拓展复习题自测试题  
专题训练（一）物质结构与元素周期律专题训练（二）氧化还原反应与电化学专题训练（三）化学反应速率及平衡专题训练（四）电解质溶液专题训练（五）化学反应中的能量变化专题训练（六）非金属元素及其重要化合物专题训练（七）金属元素及其重要化合物专题训练（八）有机化学专题训练（九）化学实验专题训练（十）实验方案设计专题训练（十一）化学与社会综合测试（A）综合测试（B）参考答案

## 章节摘录

## 1.从内外关系理解晶体与非晶体的区别。

晶体：具有一定几何外形的固体，有固定的熔点。

非晶体：没有一定外形的固体，没有固定的熔点（如松香、塑料、玻璃等）。

导致这一差别的原因是：构成晶体的粒子有规律地排列，而非晶体不是。

## 2.分子间力（范德华力）及其大小和“相似相溶”规则。

（1）分子间微弱的作用力叫分子间力，即范德华力。

如水分子和水分子之间、水分子和氯化氢分子之间，分子间力要比化学键弱得多。

（2）结构相似的分子，其分子间力随相对分子质量的增大而增大，如碘分子间力大于氯气分子间力；若相对分子质量相近而结构不同的分子，分子间力随分子的极性增加而增加，如乙醛大于丙烷。

（3）相似相溶经验规则。

溶质分子和溶剂分子是否相溶，一般和两者分子的极性有关。

## 3.氢键。

分子间氢键是分子中与电负性很强的元素（如氮、氧、氟）相结合的氢原子，和另一个分子中电负性很强的原子间所产生的引力作用。

氢键的本质基本上属于静电作用，其键能一般在 $41.8\text{kJ/mol}$ 以下，其强度一般介于化学键和分子间力之间。

能形成氢键的物质很多，如水、醇、胺、羧酸、无机酸、水合物、氨合物、蛋白质、糖、脂肪等。

分子间氢键则是发生在分子中电负性很强的元素与另一分子中的氢原子之间，它使化合物发生缔合现象，结果使物质的熔、沸点升高。

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>