

图书基本信息

书名：<<超级化学专题题典非金属及其化合物>>

13位ISBN编号：9787506297592

10位ISBN编号：7506297590

出版时间：1970-1

出版时间：世界图书出版公司

作者：孙亚东

页数：440

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>

## 前言

参考书和教材不同，它并不是学习中的必需品。

然而学习好的同学，大部分都看过至少一本参考书，有个别的，甚至看完了市面上所有的参考书，这是为什么呢？

教材都是自成体系，为了配合大纲和课堂教学，其中很多内容讲述得恰到好处，可以说是提供了一个角度很好的剖面。

然而要学好一门学科，必须具备3点：首先是清晰的知识框架，其次是翔实的知识内容，最后是巧妙的方法技巧。

要达到这3点，从理论上讲，反复阅读教材并练习教材中的习题是可以做到的，只是需要花费较长的时间去领悟。

不过，实际情况往往是限于课时进度，同学们用于学习单一科目的时间本就有限，花费在科目内部的具体知识板块的时间更加寥寥，有没有什么捷径可以走呢？

答案是没有。

虽然没有捷径，但却有另外一条路可供选择，这就是选择合适的参考书。

好的参考书能从各种角度去剖析问题，透过现象看本质；或是补充个别知识点，完善整个知识框架；或是通过纵横向比较，揭示出本来就存在，但教科书却未明示的一些规律；或是汇总前人的经验，揭示出你原本就该知道的一些方法技巧。

这套《超级化学专题题典》正是本着这样的初衷，以《超级数学专题题典》的框架为基础拓展编写的，一共包括《非金属及其化合物》、《金属及其化合物》、《有机化学》等9本。

## 内容概要

教材都是自成体系，为了配合大纲和课堂教学，其中很多内容讲述得恰到好处，可以说是提供了一个角度很好的剖面。

然而要学好一门学科，必须具备3点：首先是清晰的知识框架，其次是翔实的知识内容，最后是巧妙的方法技巧。

要达到这3点，从理论上讲，反复阅读教材并练习教材中的习题是可以做到的，只是需要花费较长的时间去领悟。

不过，实际情况往往是限于课时进度，同学们用于学习单一科目的时间本就有限，花费在科目内部的具体知识板块的时间更加寥寥，有没有什么捷径可以走呢？

答案是没有。

虽然没有捷径，但却有另外一条路可供选择，这就是选择合适的参考书。

好的参考书能从各种角度去剖析问题，透过现象看本质；或是补充个别知识点，完善整个知识框架；或是通过纵横向比较，揭示出本来就存在，但教科书却未明示的一些规律；或是汇总前人的经验，揭示出你原本就该知道的一些方法技巧。

这套《超级化学专题题典》正是本着这样的初衷，以《超级数学专题题典》的框架为基础拓展编写的，一共包括《非金属及其化合物》、《金属及其化合物》、《有机化学》等9本。

## 书籍目录

第一篇 知识篇第一章 卤素第一节 氯与氯气高考考点和趋势分析知识点讲解与应用基础练习题高屋建瓴能力练习题第二节 卤族元素高考考点和趋势分析知识点讲解与应用基础练习题高屋建瓴能力练习题本章参考答案与解析第二章 氧族元素第一节 氧族元素高考考点和趋势分析知识点讲解与应用基础练习题高屋建瓴能力练习题第二节 硫的氧化物高考考点和趋势分析知识点讲解与应用基础练习题高屋建瓴能力练习题第三节 硫酸高考考点和趋势分析知识点讲解与应用基础练习题高屋建瓴能力练习题第四节 硫酸工业与环境保护高考考点和趋势分析知识点讲解与应用基础练习题高屋建瓴能力练习题本章参考答案与解析第三章 氮族元素第一节 氮族元素和氮气高考考点和趋势分析知识点讲解与应用基础练习题高屋建瓴能力练习题第二节 氨与铵盐高考考点和趋势分析知识点讲解与应用基础练习题高屋建瓴能力练习题第三节 硝酸高考考点和趋势分析知识点讲解与应用基础练习题高屋建瓴能力练习题第四节 磷高考考点和趋势分析知识点讲解与应用基础练习题高屋建瓴能力练习题本章参考答案与解析第四章 碳族元素和无机非金属材料第一节 碳族元素和碳的化合物高考考点和趋势分析知识点讲解与应用基础练习题高屋建瓴能力练习题第二节 硅和硅的氧化物高考考点和趋势分析知识点讲解与应用基础练习题高屋建瓴能力练习题第三节 无机非金属材料高考考点和趋势分析知识点讲解与应用基础练习题高屋建瓴能力练习题本章参考答案与解析第二篇 真题篇第一部分 思维陷阱失分现象分析应对策略易错知识点扫描典例剖析第二部分 高考真题考纲要求考点要求命题趋向考点阐释应试策略和解题规律真题探究选择题非选择题真题篇答案与解析第三篇 题典篇选择题非选择题题典篇答案与解析附录一公式定理大全附录二高中化学重要运算公式速记要点附录三部分酸、碱和盐的溶解性表(20 )附录四元素周期表

## 章节摘录

萃取是利用系统中组分在溶剂中有不同的溶解度来分离混合物的单元操作，利用相似相溶原理，萃取是有机化学实验室中用来提纯和纯化化合物的手段之一，（1）萃取的基本原理：利用化合物在两种互不相溶（或微溶）的溶剂中溶解度或分配系数的不同，使化合物从一种溶剂内转移到另外一种溶剂中，经过反复多次萃取，将绝大部分的化合物提取出来，分配定律是萃取方法理论的主要依据，物质对不同的溶剂有着不同的溶解度，同时，在两种互不相溶的溶剂中，加入某种可溶性的物质时，它能分别溶解于两种溶剂中，实验证明，在一定温度下，该化合物与此两种溶剂不发生分解、电解、缔合和溶剂化等作用时，此化合物在两液层中之比是一个定值，不论所加物质的量是多少，都是如此。

（2）萃取有两种方式：液-液萃取，用选定的溶剂分离液体混合物中某种组分，溶剂必须与被萃取的混合物液体不相溶，具有选择性的溶解能力。而且必须有好的热稳定性和化学稳定性，并有小的毒性和腐蚀性，如用苯分离煤焦油中的酚；用有机溶剂分离石油馏分中的烯烃；用 $\text{CCl}_4$ 萃取水中的 $\text{Br}_2$ 。

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>