

<<高中化学巧学速记手册>>

图书基本信息

书名：<<高中化学巧学速记手册>>

13位ISBN编号：9787535853479

10位ISBN编号：7535853471

出版时间：2013-3

出版时间：湖南少儿出版社

作者：卢银中

页数：328

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>

## <<高中化学巧学速记手册>>

### 前言

为了帮助广大中学生更好地学习、掌握并灵活运用知识，提高学习成绩，我们特邀全国各省市教学一线的特高级教师和长期从事思维方法研究并取得重大成就的专家，依据新《课程标准》和最新的《考试说明》，精心策划并编写了这套《卓越学考·巧学速记手册》系列学考工具书。

思维导图是英国著名心理学家、教育学家托尼·巴赞创造的组织性思维工具，是一种高效的学习记忆方法。

它通过思维导图的方式直观展示知识结构，促进直觉思维的形成和知识迁移，能让你的大脑高速运转起来，从而调动左、右半脑共同参与活动，促进主动学习，提高学习效率。

在编写本套丛书时，我们按思维导图的思维模式，以“知识思维导图”和“知识要点梳理”相结合的方式来构建知识体系、归纳学习方法，目的是使读者在阅读中对知识的理解和记忆变得更轻松、更有效。

希望此套丛书能够成为同学们学习路途上的翅膀和航标，让同学们感受学习的乐趣，体会技巧的魅力，并迈向成功的巅峰。

本书具有以下鲜明的特色：  
内容全面：完全依照新课程标准来编写，对初（高）中阶段各个学科应掌握的基础知识、重难点进行了系统梳理和归纳，融众多名师之智慧，汇各个版本之精华。

## <<高中化学巧学速记手册>>

### 内容概要

本书具有以下鲜明的特色：**内容全面**：完全依照新课程标准来编写，对初(高)中阶段各个学科应掌握的基础知识、重难点进行了系统梳理和归纳，融众多名师之智慧，汇各个版本之精华。

**图文并茂**：针对不同学科的不同内容，灵活运用“思维导图”这种思维工具，形象地说明知识要点和知识体系的构架，提示知识重点，构建知识之间的关联，清晰直观，一目了然。

让同学们轻松学习，趣味记忆。

**实用性强**：编者反复研读教材，力求全面透彻地把握教材实质，将基础知识点、重难点纵横联系，科学总结方法规律，深入浅出，将知识化繁为简，化难为易，便于同学们理解记忆，让同学们在最短的时间内掌握最多的知识。

**版式灵活**：内文版式设计灵活脉络清晰，层次分明，查阅方便。

双色印刷，通过颜色对比，给读者带来全新的视觉体验。

## &lt;&lt;高中化学巧学速记手册&gt;&gt;

## 书籍目录

必修1 实验及物质变化 第一章 从实验学化学 第一节 化学实验基本方法 第二节 化学计量在实验中的应用 第二章 化学物质及其变化 第一节 物质的分类 第二节 离子反应 第三节 氧化还原反应 第三章 金属及其化合物 第一节 金属的化学性质 第二节 几种重要的金属化合物 第三节 用途广泛的金属材料 第四章 非金属及其化合物 第一节 无机非金属材料的主角——硅 第二节 富集在海水中的元素——氯 第三节 硫和氮的氧化物 第四节 氨硝酸硫酸必修2 能量与环境保护 第一章 物质结构元素周期律 第一节 元素周期表 第二节 元素周期律 第三节 化学键 第二章 化学反应与能量 第一节 化学能与热能 第二节 化学能与电能 第三节 化学反应的速率和限度 第三章 有机化合物 第一节 最简单的有机化合物——甲烷 第二节 来自石油和煤的两种基本化工原料 第三节 生活中两种常见的有机物 第四节 基本营养物质 第四章 化学与自然资源的开发利用 第一节 开发利用金属矿物与海水资源 第二节 资源综合利用 环境保护选修3 物质结构与性质 第一章 原子结构与性质 第二章 分子结构与性质 第三章 晶体结构与性质选修4 化学反应原理 第一章 化学反应与能量 第二章 化学反应速率和化学平衡 第一节 化学反应速率及其影响因素 第二节 化学平衡化学反应进行的方向 第三章 水溶液中的离子平衡 第一节 弱电解质的电离 第二节 水的电离和溶液的酸碱性 第三节 盐类的水解 第四节 难溶电解质的溶解平衡 第四章 电化学基础 第一节 原电池化学电源 第二节 电解池 第三节 金属的电化学腐蚀与防护选修5 有机化学基础 第一章 认识有机化合物 第二章 烃和卤代烃 第三章 烃的含氧衍生物 第四章 生命中的基础有机化学物质 第五章 进入合成有机高分子化合物的时代附录一 部分酸、碱和盐的溶解性表(室温)附录二 相对原子质量表附录三 元素周期表

## &lt;&lt;高中化学巧学速记手册&gt;&gt;

## 章节摘录

(2) 已洗净的标志是：内壁附着水均匀，不能聚成水滴，水也不成股流下。

(3) 常用方法 冲洗法：往容器里注入少量水（不超过容积的 $1/3$ ），振荡，倒掉，反复几次，再使容器口朝下，冲洗外壁后将容器放于指定位置晾干。  
如果是试管，则应倒扣在试管架上。

刷洗法：如果内壁附有不易洗掉的物质，可以往容器里倒入少量水，选择合适的毛刷配合去污粉、洗涤剂，往复转动，轻轻刷洗后用水冲洗几次即可。

药剂洗涤法：对于用水洗不掉的污物，可根据不同污物的性质用试剂处理。

【注意】洗涤化学实验仪器要注意节约化学洗涤剂，防止环境污染，保护实验仪器。

2. 药品的取用 (1) 固体药品的取用：取用固体药品一般用药匙。

往试管里装入固体粉末时，为避免药品沾在管口和管壁上，应先使试管倾斜，把盛有药品的药匙（或小纸条折叠成的纸槽）小心地送入试管底部，然后使试管直立起来，让药品全部落到底部。

有些块状的药品可用镊子夹取。

如果没有说明用量，一般应取最小量即只需要盖满试管底部。

(2) 液体药品的取用：取用很少量液体时可用胶头滴管吸取。

取用较多量液体时可用直接倾注法：取用细口瓶里的药液时，先拿下瓶塞，倒放在桌上，然后拿起瓶子（标签应对着手心，防止残留在瓶口的药液流下来，腐蚀标签），瓶口要紧挨着试管口，使液体缓缓地倒入试管。

一般往大口容器或容量瓶、漏斗里倾注液体时，应用玻璃棒引流。

如果没有说明用量，一般应取最小量即取用 $1\sim 2\text{ mL}$ 。

<<高中化学巧学速记手册>>

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>