

# 帮你学好 初中化学

(上册)

费世奎 编著



上海教育出版社  
SHANGHAI EDUCATIONAL PUBLISHING HOUSE



费世奎 编著

上海教育出版社

2007年10月19日

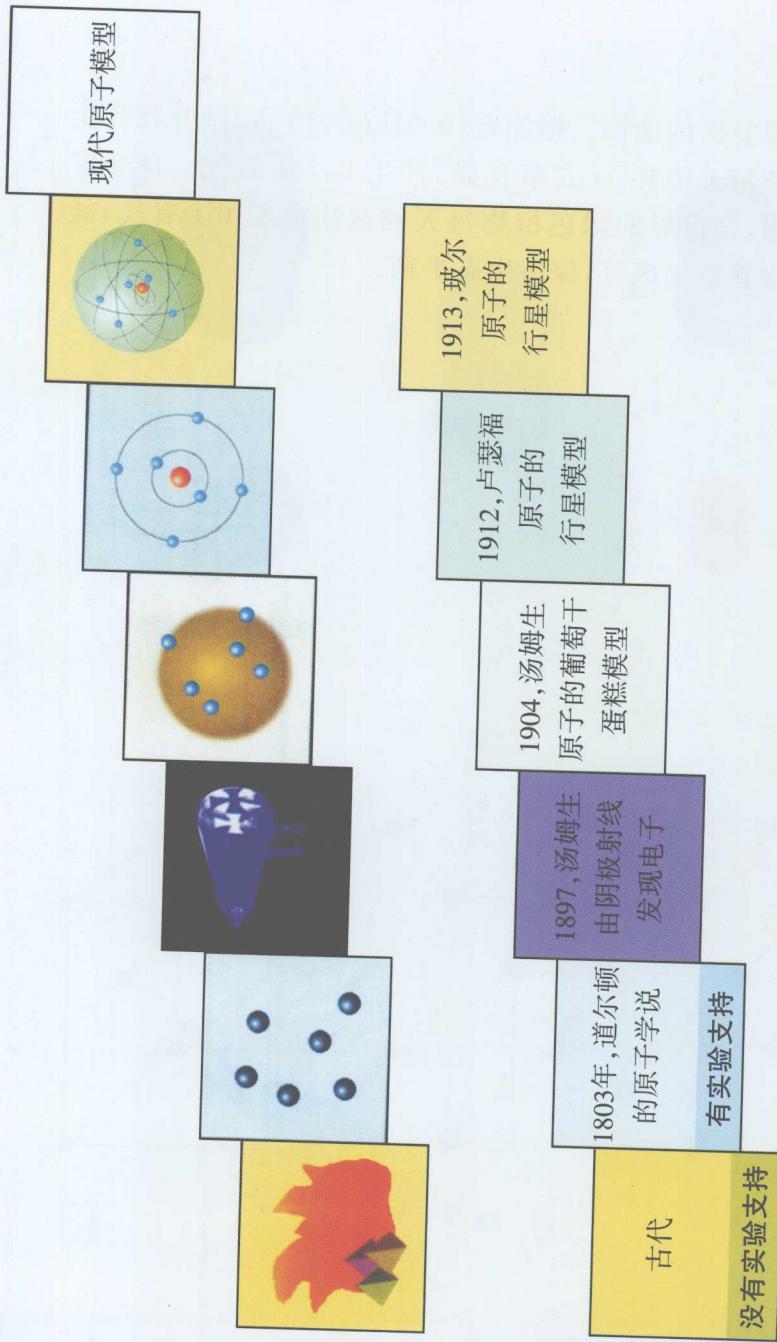
# 帮你学好 初中化学

(上册)

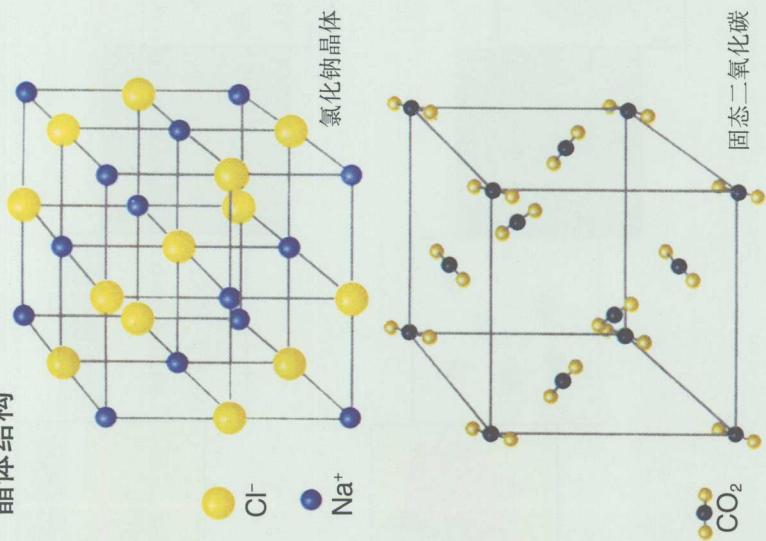


上海教育出版社  
SHANGHAI EDUCATIONAL PUBLISHING HOUSE

图 1 人类对原子结构认识的发展



### 晶体结构



### 分子结构示意图

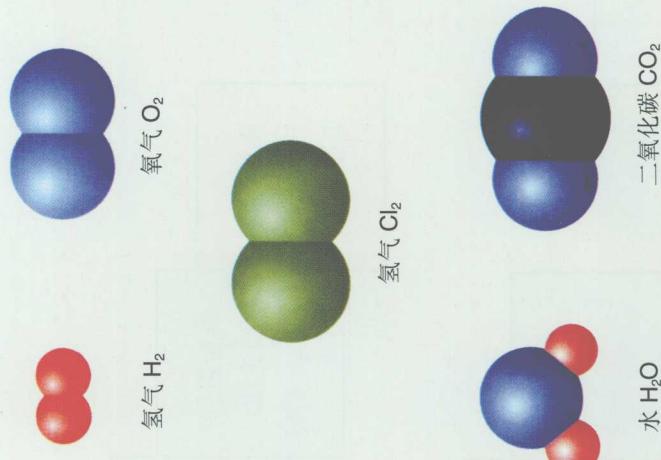
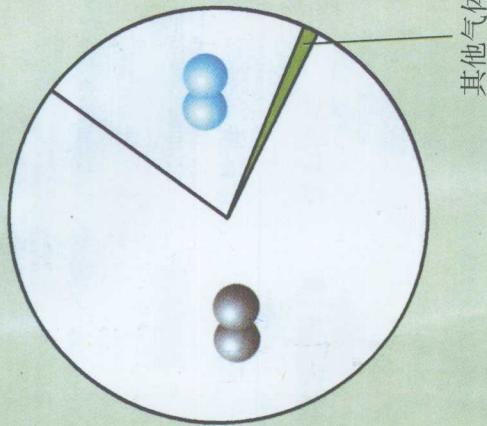


图 2 物质的一些结构

空气的成分(以体积计)



在混合气体中，各气体所占百分比通常以体积计，而计算混合空气的平均相对分子质量要用质量百分比。因此，计算方法比较复杂，本书中从略，只指出

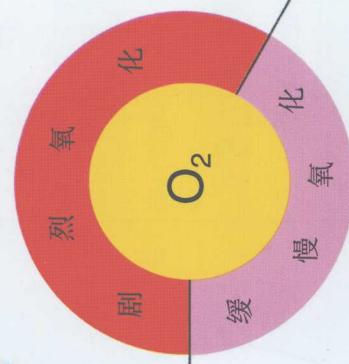
空气的平均相对分子质量是 29。

空气的平均相对分子质量用法示例：

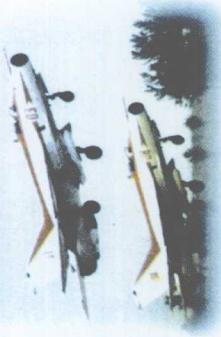
气体	分子量	同体积的气体比同体积的空气
氧气( $O_2$ )	32	略重
氮气( $N_2$ )	28	略轻
二氧化碳( $CO_2$ )	44	较重
氢气( $H_2$ )	2	轻得多 (同体积氢气的质量只有同体积空气质量的229。)

图 3 空气

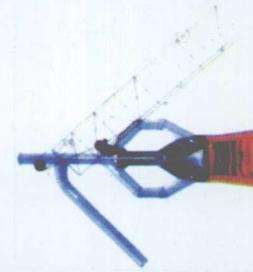
图 4 氧气的用途



我国歼击机双机起飞



转炉炼钢



高炉炼铁



潜水员



飞行员



我国的  
火箭在发射





图 5 南水北调的东线

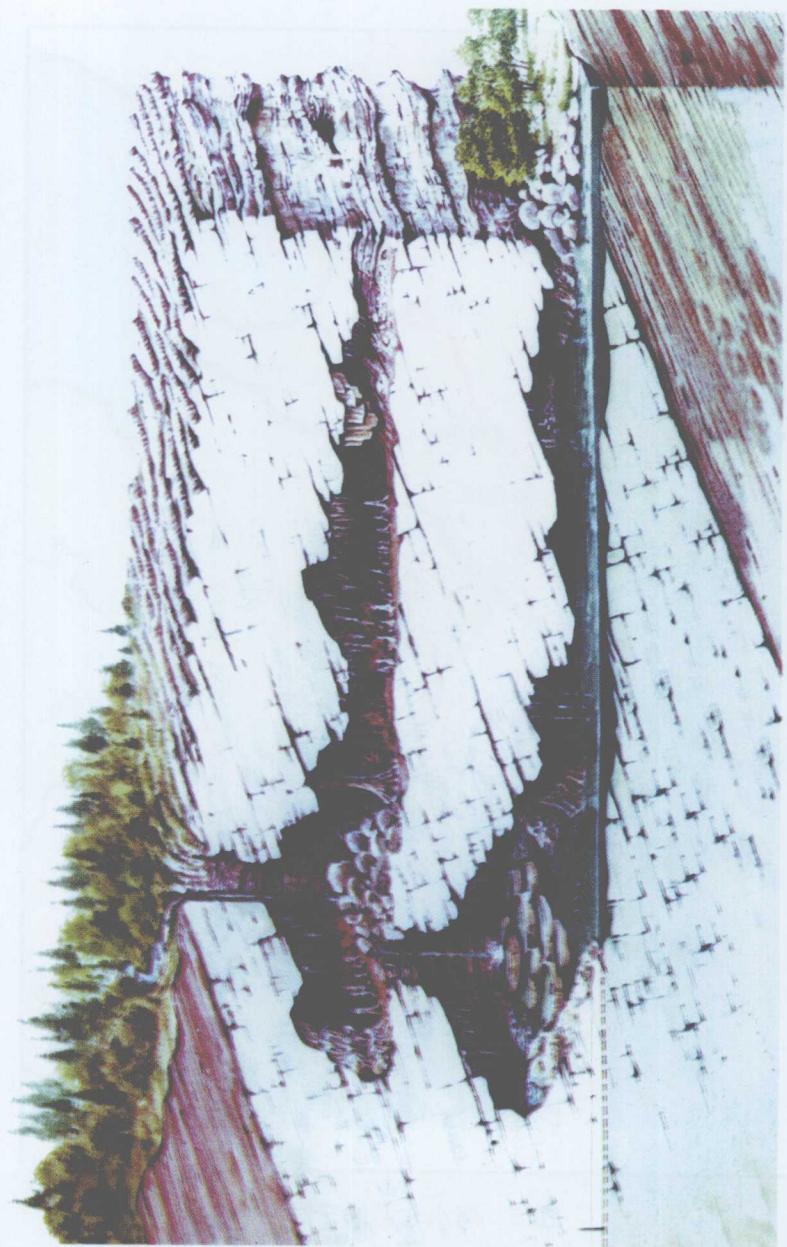


图 6 溶洞示意图

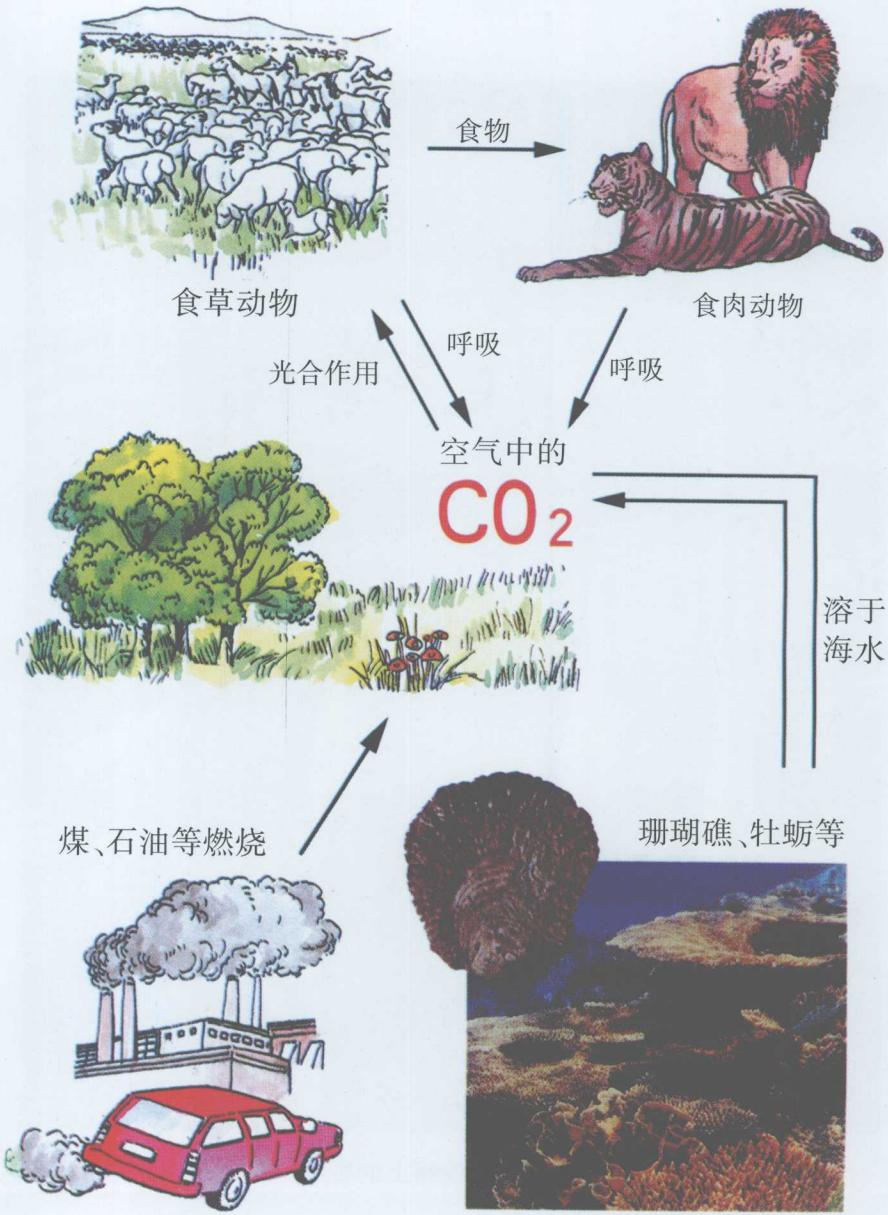


图 7 自然界的碳循环

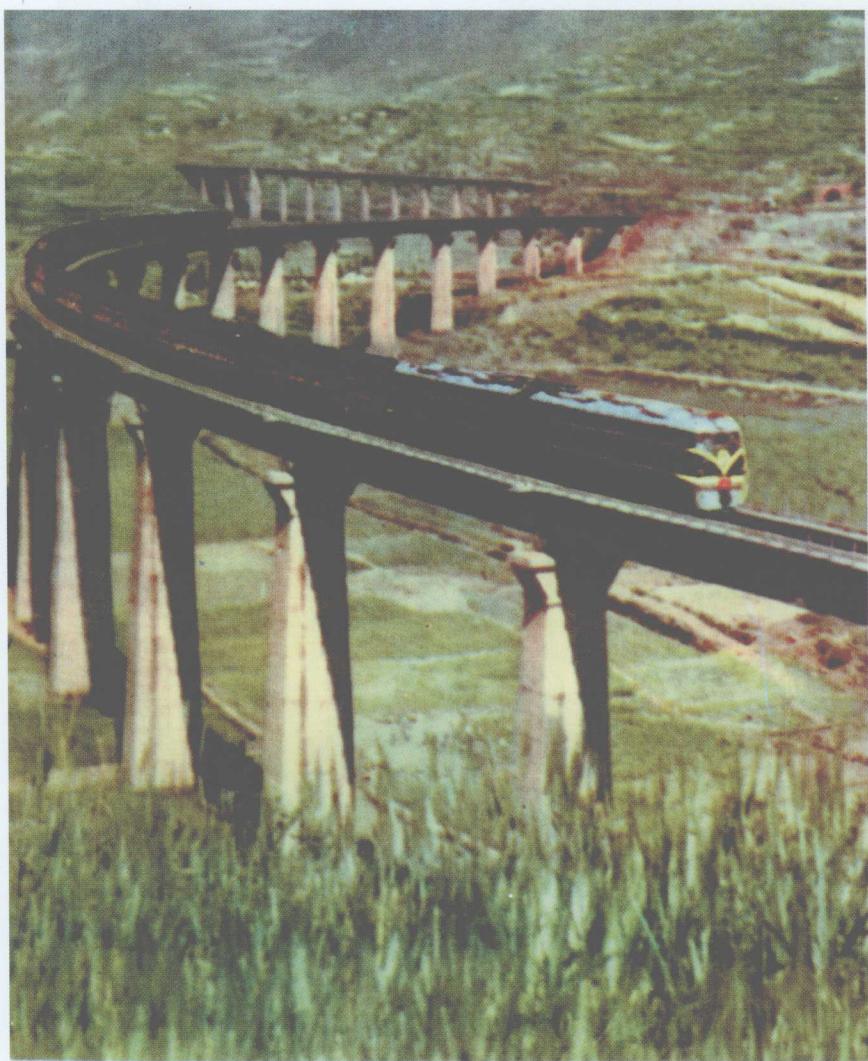


图 8 成昆铁路上的桥梁

## 初 版 序

本书是适应当前注重素质教育的要求编写的，本书内容覆盖初中教学的所有主要内容。考虑到学生读物不是课本的解释，因此本书的取材不包括初中教学的全部内容，而只包括其中的主要内容；有些内容初中课本不讲，因为它与学好初中教学内容有关，本书也采用，例如跟理解教学内容有关的我国建设情况、有关的历史材料。这些内容对提高学生的素质有益。

本书的特点主要有以下几点。

第一，比较注重提高学生的素质，如注意培养学生的能力。这里只以下面两点为例来说明。1. 注意培养学生的自学能力。有些教育家认为，教给学生自己获得知识的能力，远比多教给学生以知识重要。现在有些学生缺乏自学的能力，只会死记硬背，做习题只会模仿学过的题解，因此学习负担重，而学习的效果不好。本书注意教会读者从理解入手，从知识的联系上掌握好知识。这样做，学习效果比较好。2. 比较注意提高学生分析问题和解决问题的能力。例如化学计算题，要学生学会一些解题方法，更重要的是要学生善于审题，根据不同的要求，能灵活运用已学的知识，决定最简捷最合理的解法。如果只死记公式，按

不同的题型代入不同的公式来解题，像前一时期应试教学那样大量做不同形式的题，那么学生不仅学习负担很重，而且只会按葫芦画瓢，遇到没有做过的新题型的题就束手无策。

第二，比较重视理论联系实际，这就是注意理论知识跟当前国家建设的实际结合。这样利于用学到的知识解决实际问题，又能进行爱国主义教育。目前课本因为篇幅有限，要多讲这方面的知识有困难。例如，在《碳和燃料》中简要讲述煤炭燃烧引起的污染、煤炭的合理利用（如我国在煤炭地下气化方面的成就）、二氧化碳引起的温室效应、气肥的利用、我国征服岩溶地区方面的成就。这样既能提高学生学习的兴趣，又能使学生把化学知识学得比较活。

第三，注意介绍科学家在工作中的科学态度和使用的科学方法。学习科学态度和科学方法，是学习化学的一个重要方面。但是，因为这些内容历来不列入考试范围，往往被人们忽视。本书注意介绍一些化学史的知识，也注意介绍一些科学家的事迹，让读者从中得到教育。

彩图能帮助学生更好地理解一些较复杂的知识，因此本书设计一些彩图，帮助读者学好有关知识。

一九九九年 编者

## 重 版 序

在这个序言中，主要讲本书的用法，也就是怎样学好初中化学知识。毛主席在《八连颂》中曾写“思想好，能分析，分析好，大有益”，这是学好本书的重要指导思想。有人认为，学化学主要靠记忆，这其实是误解。学好化学，重要的是理解，在理解后记忆。不理解就记忆，是死记。死记的知识学不好，很快就会忘记。所以毛主席重视“分析”，说“分析好，大有益”，而从来不讲要死记，死记没有用。学化学必须记住一定数量的知识。毛主席在《实践论》中提出“实践、认识、再实践、再认识”，使认识深化。以后在《人的正确思想是从哪里来的》一文中又重复这个观点。可见认识一种事物是不容易的。要学好任何一种理科知识，必须经过学习知识，在学习中理解，通过应用，再学习，再应用，经过多次反复，才能学得比较好。

二〇〇七年 编者

# 目 录

## 第一篇 原子和分子

第一章 化学主要研究什么 .....	( 1 )
1. 形形式式的变化(1) 2. 物质的性质和结构(2)	
3. 为什么要研究化学(4)	
第二章 原子和分子 .....	( 8 )
1. 历史的回忆(8) 2. 原子是有结构的(12)	
第三章 原子的结构 .....	( 19 )
1. 原子核和核外电子(19) 2. 核外电子的排布(21)	
3. 离子化合物(25) 4. 共价化合物(32) 5. 从原子	
结构看物质的分类(34)	
第四章 化学王国的语言 .....	( 39 )
1. 化学王国的字母(39) 2. 化学王国的单词(40)	
3. 常见元素的化合价(41) 4. 化学王国里的句子(43)	

## 第二篇 燃烧和氧 空气

第一章 燃烧 .....	( 47 )
1. 神秘的火(47) 2. 火和燃烧(50)	
第二章 氧的物理性质 .....	( 54 )
1. 熔点和沸点(54) 2. 物质在水里的溶解度(56)	

3. 气体的密度(57)	
<b>第三章 氧气的制法</b>	<b>(61)</b>
1. 实验室制法(61) 2. 工业制法(63)	
<b>第四章 氧的化学性质</b>	<b>(66)</b>
1. 燃烧(66) 2. 缓慢的氧化反应(69)	
<b>第五章 氧气的用途</b>	<b>(73)</b>
<b>第六章 空气</b>	<b>(77)</b>
1. 空气的主要组成(77) 2. 空气中的不固定成分 (79) 3. 空气的利用(81)	
<b>第七章 臭氧</b>	<b>(89)</b>

### 第三篇 氢 和 水

<b>第一章 水</b>	<b>(92)</b>
1. 不可缺少的水(93) 2. 水资源(97) 3. 水的物理 性质(102)	
<b>第二章 氢气的制法</b>	<b>(106)</b>
1. 实验室制法(106) 2. 工业制法(110)	
<b>第三章 氢气的物理性质</b>	<b>(112)</b>
1. 熔点和沸点(112) 2. 在水里的溶解度(112) 3. 密度(112)	
<b>第四章 氢气的化学性质</b>	<b>(114)</b>
1. 可燃性(114) 2. 还原性(115)	
<b>第五章 氢气的用途</b>	<b>(118)</b>
1. 氢氧焰(118) 2. 燃料(118) 3. 还原剂(121) 4. 化工原料(121) 5. 氢气球, 飞艇(122)	

## 第六章 特殊的燃料 ..... (123)

# 第四篇 碳 和 燃 料

## 第一章 形形色色的碳单质 ..... (128)

1. 石墨(128) 2. 金刚石(132) 3. 富勒烯(133)

## 第二章 碳的化学性质 ..... (135)

## 第三章 二氧化碳 ..... (137)

1. 性质(137) 2. 制法(142) 3. 用途(144)

## 第四章 煤 ..... (148)

## 第五章 一氧化碳 ..... (154)

## 第六章 碳酸钙 ..... (159)

1. 自然界中的碳酸钙(159) 2. 碳酸钙不溶于水吗  
(161)

## 第七章 甲烷 ..... (167)

1. 存在(167) 2. 性质(169)

## 第八章 碳和环境 ..... (170)

# 第一篇 原子和分子

## 第一章 化学主要研究什么

### 1. 形形式式的变化

你开始学化学了。你想知道化学是研究什么的吗？化学，顾名思义，是研究变化的学问。要知道化学研究什么变化，本书就先从变化讲起。

地球上的气候千变万化，很多跟水的变化有关。河里的水蒸发，变成水蒸气，升到天空里，变成云。云遇到冷，变成较大的水滴落下来，这就是雨。云遇到更低的温度，里面的水变成小的冰晶落下来，这就是雪。在这些变化中，水的形态从液态变成气态，又变成液态或固态。但是，水还是水，这没有变化。在制作生铁锅时，生铁先熔化成液态铁，再把液态铁倒进模子里，让它凝固成形。这时固态铁变成液态铁，再变成固态铁，但是铁还是铁，没有变化。如果物质的状态发生变化，而物质没有变，就是不生成新物质，这一类变化叫物理变化。物体的形状发生变化，例如在方形杯中的水，倒进圆柱形杯里，水的形状变成圆柱形，这时液态水仍然是液态水。同样，圆状形的木块被切削成正方形，固态的木块还是固态的木块。在以上各