

# 初中化学 教学目标及检测

初中化学教学目标及检测编写组 编



黑龙江教育出版社

# 初中化学教学目标及检测

初中化学教学目标及检测编写组

## 前　　言

本书是为了贯彻落实国家教委新颁布的“全日制中学教学大纲”，帮助教师把握住教材的深广度，准确掌握各章节知识要点和教学目标而编写的。

我们根据现代教育理论、运用美国著名教育家布鲁姆的学习水平分类思想，对初中教材进行科学分析，确定了各章节知识点和所要达到的教学目标。每章后面配有为达此目标的检测题A、B、C组共三套，便于教师教和学生学，从而达到改进教学方法、提高学习效率和大面积提高教学质量的目的。

全书主要包括三部分内容：

- 一、本章提要：主要介绍本章知识纲要，重点，难点。
- 二、章节教学目标：包括章节教学目标和实验操作教学目标。

章节教学目标分为五级：初步了解、识记、理解、应用、综合。

初步了解：是根据大纲要求，只需一般了解，不需学生掌握，不给学生作业和考试负担，只作初级教学目标。如教材中的常识性介绍、选学内容、阅读、一般性知识等。

识记：以记忆和模仿所学知识为特征。使学生能复述学过的知识，使之再认或再现，达到“知其然”。本级用于测量的初级目标。如：背出有关定义、定律；记住化学用语和重要数据；画出原子结构简图；叙述物质的性质；描述反应现象；复述物质的变化规律、原理和理论等。

**理解：**以显示学生的能力为特征。学生对所学知识达到“知其所以然”。主要指单个知识直接理解，属理解低级水平。如：对定律、公式、规律作证明和说明；对知识的直接理解和归纳；判断所学知识的正误；推断反应结果、效果和意义等。

**应用：**以运用知识初步解决问题的能力为特征。学生能运用所学的知识解决新的问题，主要指对知识的简单应用。如将原则、规则、原理、方法、公式等知识用在条件或形式变化时的情况中去；将抽象的概念、原理、应用到具体问题中去；能在复杂情况中将知识做单个应用；能根据化学方程式进行简单计算。

**综合：**以显示学生对所学知识的分析、概括和推理的综合应用能力为特征。学生能组合所学过的知识，解决较复杂的学习问题。本级教学目标是对复杂问题（两个以上问题）的分析、理解和综合应用。如：能从多种物质中确定某一种或几种物质；能从多种复杂物质中衍生出一种或几种新物质；能将多个学习材料进行比较、分析，并按一定依据进行归纳整理得出新的结论；能进行较复杂的化学计算等。

**实验操作目标**分为四级：初步学会、学会、技能技巧、实验设计。

**初步学会：**能读出仪器的名称、初步了解使用范围、操作要求和注意事项。

**学会：**学生独立地进行过一、二次实验操作，能判断实验操作正误。

**技能技巧：**学生能独立进行二次以上的实际操作、达到独立、准确、熟练。

**实验设计：**能综合运用所学知识、实验技能、正确制定实验方案、并能进行准确操作。

**三、检测题：**共分为A、B、C组三套题。

**A组题：**是形成性练习，为最基础的知识，是对应每节教学目标编写的，可用于每节的练习和巩固。使教师获得反馈信息，及时调整教学。

**B组题：**是每章的总复习题。题型多样、思路灵活，可供每章总复习时用。

**C组题：**是总结性测试题。学生可在课内自我练习或做单元测验题。以检验学生达到该章教学目标的程度。

此外，全书另配三套全册综合练习题。

检测题和综合练习题配有部分答案。

该书是在充分研究和学习了外地经验，结合本地区的教学特点的基础上，由有多年教学经验和教学研究经验的教研员参加编写的。力求言简意赅、知识点要求全面，目标级别划分准确，检测题针对性强、面广，有一定梯度，便于广大教师和学生使用。

由于时间比较仓促，水平有限，错误和不妥之处在所难免，望广大师生提出宝贵意见，以期修改和不断完善。

参加编写人员有：曾凡勋、张晓威（绪言、化学实验基本操作、第一章）。徐铁民、范志有（第二章）。唐敬珍、王德生（第三章）。祁文博、李凤春（第四章）。孟淑华、郭启芬（第五章）。由孟淑华统稿并审定。

“初中化学教学目标及检测”编写组

# 目 录

## 前 言 绪言

一、绪言说明.....	1
二、绪言课教学目标.....	2
三、检测题.....	2
A组题——形成性练习题.....	2

## 化学实验基本操作

一、化学实验基本操作的说明.....	4
二、实验操作目标.....	5
三、检测题：.....	6
A组题——形成性练习题.....	6

## 第一章 氧 分子和原子

一、本章提要.....	10
1. 本章知识结构 .....	10
2. 本章重点 .....	11
3. 本章难点 .....	11
二、章节教学目标和实验操作目标.....	12
1. 章节教学目标 .....	12

2. 实验操作目标 .....	17
<b>三、检测题.....</b>	<b>18</b>
A组题——形成性练习题 .....	18
B组题——本章综合练习题 .....	29
C组题——总结性测试题（自测题） .....	34

## 第二章 氢 核外电子的排布

<b>一、本章提要.....</b>	<b>38</b>
1. 本章知识结构 .....	38
2. 本章重点 .....	40
3. 本章难点 .....	40
<b>二、章节教学目标和实验操作目标.....</b>	<b>41</b>
1. 章节教学目标 .....	41
2. 实验操作目标 .....	45
<b>三、检测题.....</b>	<b>46</b>
A组题——形成性练习题 .....	46
B组题——本章综合练习题 .....	54
C组题——总结性测试题（自测题） .....	58

## 第三章 碳

<b>一、本章提要.....</b>	<b>63</b>
1. 本章知识结构 .....	63
2. 本章重点 .....	64
3. 本章难点 .....	64
<b>二、章节教学目标和实验操作目标.....</b>	<b>64</b>

1. 章节教学目标 .....	64
2. 实验操作目标 .....	66
<b>三、检测题.....</b>	<b>67</b>
A组题——形成性练习题.....	67
B组题——本章综合练习题 .....	74
C组题——总结性测试题（自测题） .....	77

## 第四章 溶    液

<b>一、本章提要.....</b>	<b>82</b>
1. 本章知识结构 .....	82
2. 本章重点 .....	83
3. 本章难点 .....	83
<b>二、章节教学目标和实验操作目标.....</b>	<b>83</b>
1. 章节教学目标 .....	83
2. 实验操作目标 .....	88
<b>三、检测题.....</b>	<b>88</b>
A组题——形成性练习题 .....	88
B组题——本章综合练习题 .....	96
C组题——总结性测试题（自测题） .....	191

## 第五章 酸    碱    盐

<b>一、本章提要.....</b>	<b>106</b>
1. 本章知识结构 .....	106
2. 本章重点 .....	107
3. 本章难点 .....	107

<b>二、章节教学目标和实验操作目标</b>	107
1. 章节教学目标	107
2. 实验操作目标	114
<b>三、检测题</b>	115
A组题——形成性练习题	115
B组题——本章综合练习题	127
C组题——总结性测试题(自测题)	134
<b>综合练习一</b>	139
<b>综合练习二</b>	144
<b>综合练习三</b>	151
<b>全章检测题部参考答案</b>	156

盐·碱·类·物·质

# 绪言

## 一、绪言说明

绪言课是学习化学的第一课，学生必然存在好奇的心理和从开始就学好这门学科的愿望。上好绪言课能激发学生学习化学的兴趣、对化学产生感情，爱这门学科，甚至终身从事化学事业，为祖国的化学科学作出杰出的贡献。同时绪言课又是对学生进行爱国主义教育、学习目的教育和科学态度教育的好教材，学生还将在本课中领会学习化学的基本方法、指导今后的学习。

我们应尽最大努力把绪言课上好，特提出如下建议：

1. 绪言课应充分利用实验、幻灯等教学手段，同时，尽可能地联系学生所熟悉的生活实际、和生产实际，提出问题，进行生动活泼的联系，把学生领进一个奇妙的化学新世界，使他们深深地感到自己的不足，从而激发他们的学习愿望。丰富他们的想象力，使他们始终保持旺盛的求知欲。
2. 绪言课将初次见到化学演示实验，应从一开始就教育学生以科学态度对待实验，培养严肃认真，实事求是的作风，教给他们正确观察实验的方法，教师的操作要规范，现象要明显，应有示范性。
3. 在讲学习化学的目的意义时，要讲得生动、具体、要充满感情，注意进行思想教育，进行学习目的教育、要把学习化学与实现四个现代化连系起来。

4. 在上绪言课时，应向学生提出学习化学的明确、具体的学习要求和介绍学习方法。如上课要勤于思考、阅读要不断设问，观察实验要认真仔细、应抓住要领，记好课堂笔记、重视阅读课本、养成预习、复习的好习惯等。

## 二、绪言课教学目标

表 0-1

节次	知    识    点		目标级别			
	名    称	细    目	初步了解	识记	理解	综合
绪 言	1. 化学研究的对象				✓	
	2. 物理变化与化学变化的概念					✓
	3. 镁条的燃烧和碳酸氢铵分解实验				✓	
	4. 物理性质和化学性质				✓	
	5. 我国化学事业的发展			✓		
	6. 化学在生活中及生产上的应用			✓		
	7. 怎样学好化学			✓		

## 三、检测题

### A组题——形成性练习题

#### (一) 选择：

1. 下列变化属于化学变化的是 ( )

- A. 铁在高温时熔化为铁水。
- B. 灯泡中的灯丝通电后发光。
- C. 铜器上生成铜绿。
- D. 铁和铁粉和硫粉。

2. 下列叙述正确的是 ( )

- A. 化学变化过程中一定伴随有物理变化。
- B. 不需要加热就会发生的变化是物理变化。
- C. 伴有发光、发热现象的变化一定是化学变化。
- D. 蜡烛燃烧过程中既发生了化学变化、同时又发生了物理变化。

## (二) 填空:

1. 物理变化和化学变化的主要区别是 \_\_\_\_\_

2. 物质的 \_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_等性质

属于物理性质。

3. 用文字表达式表示: (1) 镁带燃烧 \_\_\_\_\_  
(2) 碳酸氢铵受热分解 \_\_\_\_\_

并叙述实验中观察到的现象(1) \_\_\_\_\_

(2) \_\_\_\_\_

4. 化学是一门基础自然学科, 它研究物质的 \_\_\_\_\_

、\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_以及  
等。

# 化学实验基本操作

## 一、化学实验基本操作的说明

化学是以实验为基础的一门科学，化学实验在化学教学中占有十分重要的地位，而实验的基本操作是进行实验的基本功，是进一步运用实验方法去验证和探索物质的性质及变化规律的基础，掌握好实验基本操作是学生顺利完成今后各个学生实验的基本保证，所以必须严格训练以达规范准确。

在教学过程中应该注意以下问题：

1. 此课是学生实验的开始，应对学生进行实验目的性和重要性教育，同时向学生提出进行学生实验的具体要求，如实验前必须做好预习准备，实验时严格遵守操作规程，按实验步骤进行实验，认真仔细观察，实事求是做好记录，写好实验报告，及时清洗仪器，保持实验室整洁等，从开始就培养良好的实验习惯。

2. 进行实验操作训练时，特别应注意教师示范操作的规范性，无论是仪器使用或是操作，都要一丝不苟，严格按照规范要求进行，同时要重视让学生自己动手练习，教师做出操作示范，学生模仿练习，教师逐一加以矫正，达到使全体学生学会规范化操作的目的。

3. 本课还应对学生进行绘制仪器零件图的指导，要求学生学会画仪器的正视平面图的方法步骤。同时，还应指导学生观察实验现象记录现象，写实验报告的方法。

在化学实验基本操作之后，紧接着进行粗盐提纯的实验，可以进一步练习基本操作，为以后难度更大的实验作好准备。

### 初中化学实验技能包括：

1. 使用仪器的技能，
2. 实验操作技能，
3. 绘制实验仪器图的技能，
4. 记录实验现象及写实验报告的技能。

## 二、实验操作目标

表 0-2

名称	内 容	目标级别			
		初步学会	学会	技能技巧	实验设计
化学实验基本操作	1. 16种常用仪器的名称及使用		✓		
	2. 会画六种仪器图(试管、烧杯、烧瓶、集气瓶、漏斗、酒精灯)			✓	
	3. 固体药品的取用操作		✓		
	4. 液体药品的取用操作		✓		
	5. 浓酸、浓碱的使用	✓			
	6. 用托盘天平称量物质		✓		
	7. 量筒的使用		✓		
	8. 使用酒精灯的方法		✓		

续表0-2

名称	内 容	目标级别			
		初步学会	学会	技能技巧	实验设计
	9. 给物质加热的方法		✓		
	10. 制过滤器，过滤及沉淀洗涤	✓			
	11. 仪器及零件的连接	✓			
	12. 装置气密性的检查		✓		
学粗生盐的实验提纯、	1. 溶解、过滤、蒸发、洗涤操作。		✓		
	2. 用玻璃棒搅拌、转移物质			✓	
	3. 使用托盘天平、量筒、药匙铁架台、蒸发皿、酒精灯		✓		
	4. 写实验报告。		✓		

### 三、检测题

#### A组题——形成性练习题

##### (一) 选择:

1. 下列仪器中必须垫上石棉网才能加热的是 ( )  
A. 试管; B. 烧杯; C. 蒸发皿; D. 坩埚
2. 给试管里的液体加热, 液体的体积一般不超过试管容积的 ( )

- A.  $\frac{1}{2}$       B.  $\frac{2}{3}$       C.  $\frac{1}{3}$       D.  $\frac{3}{4}$

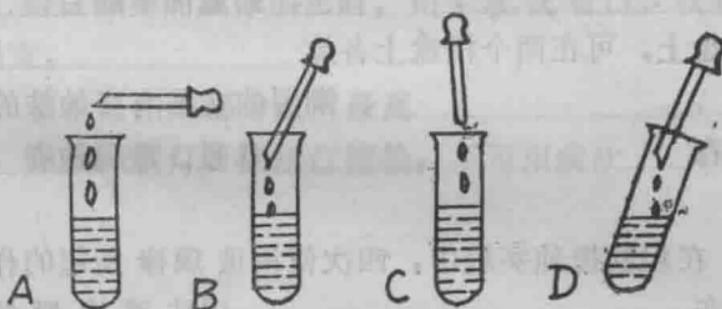
3. 酒精灯内的酒精添加量，不应超过酒精灯容积的（ ）

- A.  $\frac{1}{2}$       B.  $\frac{2}{3}$       C.  $\frac{1}{3}$       D.  $\frac{3}{4}$

4. 取 7 毫升盐酸，最好用（ ）

A. 天平称量 B. 50 ml 量筒 C. 胶头滴管 D. 10 毫升量筒

5. 下列用滴管往试管里滴加液体的示意图中，正确的是（ ）



(二) 填空：

1. 实验室里取用少量液体药品，一般取\_\_\_\_\_毫升、固体药品的量只要\_\_\_\_\_。用剩的药品不要\_\_\_\_\_，也不要\_\_\_\_\_。

2. 取用固体药品一般用\_\_\_\_\_，取块状药品可

用 \_\_\_\_\_。将块状药品放入玻璃容器时，应该把容器 \_\_\_\_\_ 放。把药品放入容器口，再把容器 \_\_\_\_\_，使药品 \_\_\_\_\_ 到容器的底部，以免 \_\_\_\_\_。

3. 取用液体药品时，先把瓶塞拿下， \_\_\_\_\_ 放在桌上，标签向 \_\_\_\_\_，以免 \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_。倒完液体后，立即 \_\_\_\_\_，把瓶 \_\_\_\_\_，注意使标签 \_\_\_\_\_。

4. 用托盘天平称量只能准确到 \_\_\_\_\_ 克，称量前先把游码放在刻度尺的 \_\_\_\_\_ 处，如果天平未达平衡可调节 \_\_\_\_\_，称量物不能 \_\_\_\_\_ 放在托盘上，可在两个托盘上各放 \_\_\_\_\_，潮湿的或具有腐蚀性的药品必须放在 \_\_\_\_\_ 称量。砝码放在 \_\_\_\_\_ 盘。

5. 在粗盐提纯实验中，四次使用玻璃棒所起的作用分别为①在 \_\_\_\_\_，用玻璃棒搅拌，起 \_\_\_\_\_ 的作用。②在过滤时，起 \_\_\_\_\_ 作用。③滤液蒸发时，用玻璃棒，不断搅拌液体，起 \_\_\_\_\_ 作用，④洗涤时，用玻璃棒将固体食盐 \_\_\_\_\_ 里洗涤，用作转移固体的工具。

6. 填空：（标出仪器名称或画出仪器平面图）