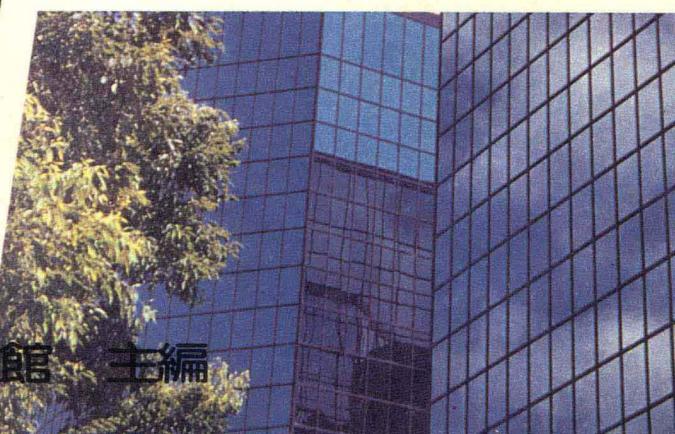
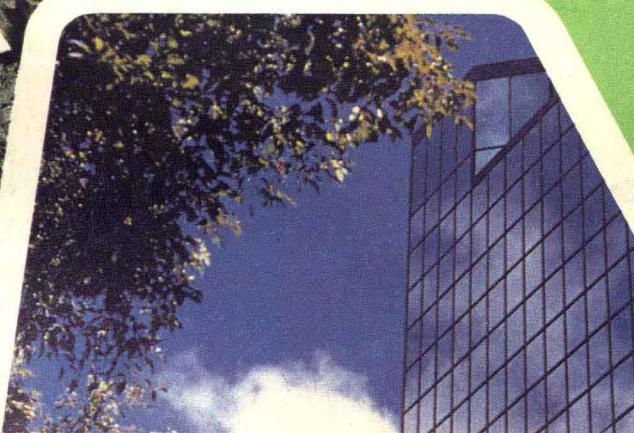
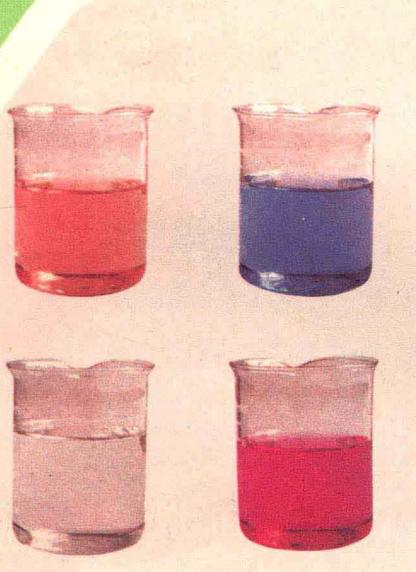


國民中學選修科目

# 實用化學

## 活動紀錄本

上冊



國立編譯館 主編

中華民國七十七年八月 正式本初版  
中華民國八十年八月四版

# 國民中學選修科目實用化學活動紀錄本 上冊

基本定價：一角六分七厘

主編者 國 立 編 譯 館

編審者 國立編譯館國民中學實用化學科  
教科用書編審委員會

主任委員 吳 大 獻

委員 紀恭謙 陳鏡潭 郭鳳翕 彭旭明

楊寶旺 楊美惠 魏明通

編輯小組 楊寶旺 魏明通

總訂正 吳大獻

封面設計 蔡永和

出版者 國 立 編 譯 館

地址：臺北市舟山路二四七號

電話：三六二六一七一

印行者 九十一書局

經銷者 臺灣書店

地址：臺北市忠孝東路一段一七二號

電話：三九二八八四三

郵撥帳號：○○○七八八二一五

印刷者 封面：紅藍彩藝印刷公司  
內文：

## 使 用 原 則

1. 本活動紀錄本為配合教材所編輯，使學生在教學及探討實驗時隨時做紀錄，以培養觀察與記錄的能力，並進一步做為回答實驗討論時的依據。
2. 本活動紀錄本，請教師與學生共同靈活使用。教科書中的表格，請不要自填，讓學生自行將觀察及實驗所得之結果，填寫在本活動紀錄本中，教師根據學生的紀錄，可做評量並做為個別補救教學之依據，因此活動紀錄本之填寫，請勿抄襲別人或抄自參考書。
3. 本活動紀錄本，亦為學生之家庭作業，教師除根據其作業成果，從事形成性評量之外，並可應用其結果，引導全班討論而達成預期之教學目標。

# 國民中學實用化學活動紀錄本

## 上 冊

## 目 次

<b>第一章 緒 論 .....</b>	1
習 題.....	1
<b>第二章 酸 鹼 鹽 .....</b>	2
實驗 2-1 酸的特性.....	2
實驗 2-2 鹼的特性.....	2
實驗 2-3 用較多的小蘇打片是否較有效.....	4
習 題.....	6
<b>第三章 常用金屬 .....</b>	8
實驗 3-1 鐵的性質.....	8
實驗 3-2 銅的化學性質.....	8
習 題.....	9
<b>第四章 食物和營養.....</b>	12
實驗 4-1 澱粉的性質.....	12
實驗 4-2 蛋白質之分離及性質.....	12

習題.....	13
<b>第五章 建築材料 .....</b>	<b>16</b>
<b>實驗 5-1 化學花園（教師示範） .....</b>	<b>16</b>
<b>實驗 5-2 製造塑膠（教師示範） .....</b>	<b>16</b>
<b>習題.....</b>	<b>18</b>

# 第一章 緒論

## 習題

- 請寫出學習實用化學的目標。

---

---

---

- 請說明化學工業對人類生活所帶來的優點及缺點。

---

---

---

## 第二章 酸 鹼 鹽

### 實驗 2-1 酸的特性

表 2-1. 酸的共同性質

試管 號碼	酸的名稱	石蕊試紙檢驗		酚酞指示劑檢驗
		藍色	紅色	
甲	硼酸溶液			
乙	檸檬酸溶液			
丙	稀醋酸			
丁	稀鹽酸			
戊	稀硫酸			

### 實驗 2-2 鹼的特性

表 2-2. 鹼的共同性質

試管 號碼	鹼的名稱	石蕊試紙檢驗		酚酞指示劑檢驗
		藍色	紅色	
甲	碳酸鈉粉末			
	碳酸鈉溶液			
乙	碳酸氫鈉粉末			
	碳酸氫鈉溶液			
丙	氨水			
丁	石灰水			
戊	氫氧化鈉溶液			

## 【實驗討論】

1. 鹼的溶液有什麼共同的性質?

---

2. 碳酸鈉粉末能夠使紅色石蕊試紙改變顏色嗎? 將它溶解於水或用已備妥的碳酸鈉溶液, 能不能使石蕊試紙改變顏色?

---

3. 碳酸氫鈉粉末能夠使紅色石蕊試紙改變顏色嗎? 將它溶解於水或用已備妥的碳酸氫鈉溶液時, 能不能使石蕊試紙改變顏色?

---

實驗 2-3 用較多的小蘇打片是否較有效

表 2-3. 小蘇打與鹽酸的反應

所加小蘇打 (片)	溶液的顏色	有沒有氣體發生
0		
1		
2		
3		
4		
5		

**【實驗討論】**

1. 加入小蘇打片時，有什麼氣體產生？你可用什麼方法辨認它？

---



---

2. 加入多少片後，溶液的顏色才會改變？此顏色改變表示溶液是酸性或鹼性的？

---



---

3. 溶液顏色改變以後，再加入小蘇打片時會不會產生氣體？

---

---

4. 如果胃酸過多而不舒服時，吃過量的小蘇打片是不是很好？

---

---

## 習題

### 一、選擇題

- ( ) 1. 食醋是一種 (1) 酸 (2) 鹼 (3) 鹽。
- ( ) 2. 汽車蓄電池中裝的液體是 (1) 鹽酸 (2) 硫酸 (3) 硝酸。
- ( ) 3. 實驗時，萬一酸液潑到皮膚時應  
 (1) 立刻用衛生紙擦乾  
 (2) 立刻用稀氨水中和  
 (3) 立刻用大量清水沖洗。
- ( ) 4. 能夠使藍色石蕊試紙變紅色的是  
 (1) 石灰水 (2) 稀鹽酸 (3) 食鹽溶液。
- ( ) 5. 能夠使紅色石蕊試紙變藍色的是  
 (1) 食醋 (2) 檸檬水 (3) 草木灰溶液。

### 二、問答題

1. 從濃硫酸稀釋成稀硫酸時，怎樣做較安全？
- 
- 

2. 胃酸過多而不舒服時，不能服用很多的小蘇打片來治療，為什麼？
- 
-

3 試舉出日常生活中所用的酸鹼中和之例。

---

---

---

## 第三章 常用金屬

### 實驗 3-1 鐵的性質

實驗觀察紀錄：

---

---

---

---

### 實驗 3-2 銅的化學性質

實驗觀察紀錄：

---

---

---

---

## 習題

### 一、選擇題

- ( ) 1. 鐵製容器不可用以裝運下列那一種酸?  
 (1) 濃鹽酸      (2) 濃硫酸      (3) 濃硝酸。
- ( ) 2. 下列那一種常用金屬不能以碳還原其氧化物來製造?  
 (1) 鐵      (2) 銅      (3) 鋁。
- ( ) 3. 為了防止裝食品的鐵罐生鏽，可選用下列那一種方法?  
 (1) 鍍鋅      (2) 鍍錫      (3) 塗油。
- ( ) 4. 下列那一種常用金屬可溶解於酸亦可溶解於鹼?  
 (1) 鐵      (2) 銅      (3) 鋁。
- ( ) 5. 衣服上的鐵锈可用下列那一種藥品來洗除?  
 (1) 鹽酸      (2) 氨水      (3) 草酸。
- ( ) 6. 下列那一組常用金屬，在空氣中會產生鹼式碳酸鹽的锈?  
 (1) 鐵、銅、鋁    (2) 銅、鎂、鋅    (3) 鉛、錫、鋅。
- ( ) 7. 下列那一組常用金屬不溶解於鹽酸?  
 (1) 鐵和銅      (2) 鎂和鋅      (3) 銅和鉛。
- ( ) 8. 紅寶石的主要成分是什麼?  
 (1) 氧化鐵      (2) 氧化銅      (3) 氧化鋁。
- ( ) 9. 鉛皮是鐵鍍上那一種金屬而成的?  
 (1) 鉛      (2) 鋅      (3) 錫。
- ( ) 10. 錫鑽是由下列那一組金屬組成的?  
 (1) 鉛和錫      (2) 鋁和鎂      (3) 錫和鋅。

## 二、問答題

1. 為什麼烹飪用鍋子多為鋁製造的而不是銅製造的？

---

---

2. 玻璃窗的框多用鋁做的而不是鐵做的，為什麼？

---

---

3. 舉出下列各種合金鋼的主要成分、性質及用途。

(1) 鉻 鋼 \_\_\_\_\_

---

(2) 不銹鋼 \_\_\_\_\_

---

(3) 錳 鋼 \_\_\_\_\_

---

(4) 鎢 鋼 \_\_\_\_\_

---

(5) 鎳 鋼 \_\_\_\_\_

---

(6) 砂 鋼 \_\_\_\_\_

4. 試就錫、鉛的性質以說明其用途。

錫：\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

鉛：\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

## 第四章 食物和營養

### 實驗 4-1 濕粉的性質

實驗觀察紀錄：

---

---

---

---

### 實驗 4-2 蛋白質之分離及性質

實驗觀察紀錄：

---

---

---

---