

香港中學適用

# 今日綜合科學

## 活動資源指引

姓名：\_\_\_\_\_

班別：\_\_\_\_\_

郭正



# 1B

香港中學適用

# 今日綜合科學

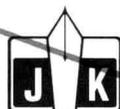
## 1B

### 活動資源指引

郭正

DISCARDED

精工出版社



作者：郭正

出版：精工出版社

發行：精工印書局

香港銅鑼灣道 168 號

電話：2571 1770

2554 1247

承印：彩圖柯式印刷有限公司

一九九八年 初版

版權所有・翻印必究

# 《活動資源指引》

活動資源指引是參考《今日綜合科學 1B》而設計。書中每章均分為各項研究項目，然後在每個研究項目中再細分為各項活動。學生們透過參與各項活動，期望能更掌握科學的知識及將來能主動學習科學。書中加入了生動的插圖和有趣的資料，務求學生們能通過本書提高對學習科學的興趣。

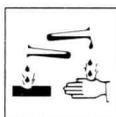
# 符號註釋



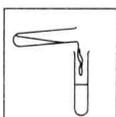
評估：老師會評估學生們在活動中的表現。

	A	B	C	D
1				
2				
3				
4				

記錄課室數據：學生們需要填寫實驗的結果於「課室數據記錄表」上。



腐蝕性化學藥品：小心使用活動中的腐蝕性化學藥品。



示範實驗：老師會為學生們示範此實驗。



爆炸性化學藥品：小心使用活動中的爆炸性化學藥品。



易燃液體：小心使用活動中的易燃液體。



參考教科書：學生們可參考教科書中指定的頁數。



展示實驗步驟：書中詳列活動中各項的實驗步驟。



有毒化學藥品：小心使用活動中的有毒化學藥品。



配戴安全眼鏡：學生們需要在活動中配戴安全眼鏡。

# 目錄

<b>第 4 章 溶劑與溶液</b>	1
研究 4.1：冰、水和水蒸氣	2
研究 4.2：人們怎樣將水處理以供飲用？	12
研究 4.3：將不同物質加入水中的情況	20
研究 4.4：不同物質在水中的溶解情況	26
研究 4.5：怎樣把溶解了的不同物質分離？	35
<b>第 5 章 觀察生物</b>	37
研究 5.1：動物的研究	38
研究 5.2：生物的分類	46
研究 5.3：如何識別未知的生物？	56
<b>第 6 章 細胞與生殖</b>	62
研究 6.1：顯微鏡的使用	63
研究 6.2：生物的基本單位 —— 細胞	72
研究 6.3：動物的生殖	80
研究 6.4：有花植物的生殖	92

# 第 4 章 溶劑與溶液

## 研究項目

### 研究 4.1：冰、水和水蒸氣

活動 4.1.1 水的三種形態

活動 4.1.2 怎樣能改變水的沸點？

活動 4.1.3 水的蒸發

活動 4.1.4 雲、雨和霧

### 研究 4.2：人們怎樣將水處理以供飲用？

活動 4.2.1 過濾法

活動 4.2.2 蒸餾法

活動 4.2.3 香港的食水處理方法

活動 4.2.4 海水化淡法

### 研究 4.3：將不同物質加入水中的情況

活動 4.3.1 真溶液、膠體溶液和懸濁液

活動 4.3.2 乳狀物

### 研究 4.4：不同物質在水中的溶解情況

活動 4.4.1 不同物質在水中的不同溶解度

活動 4.4.2 影響溶解速率的因素

活動 4.4.3 在水中溶解時的能量變化

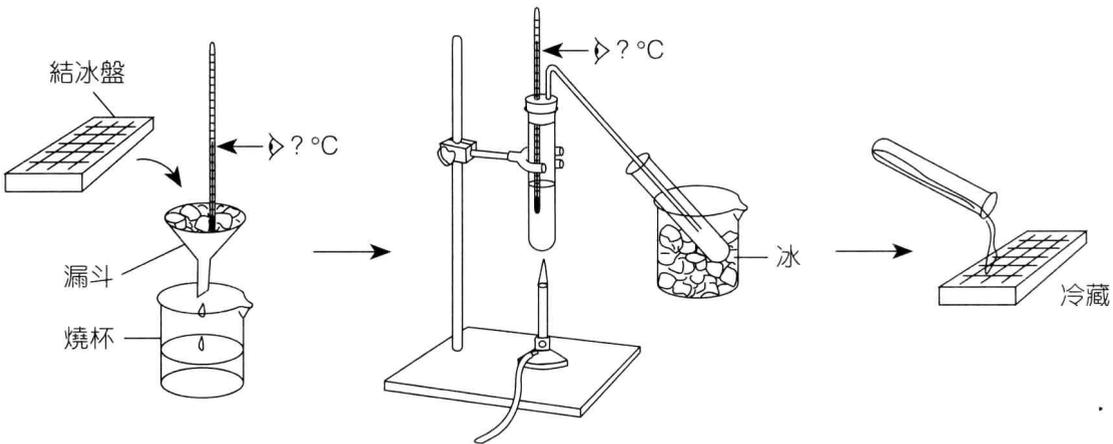
活動 4.4.4 水能溶解所有的物質嗎？

### 研究 4.5：怎樣把溶解了的不同物質分離？



活動 4.1.1 水的三種形態

1 你有三顆冰塊和一組儀器。試根據下列的步驟去改變冰塊的形態，看看最後能剩下多少顆冰塊。



請記錄冰塊熔化和水沸騰的溫度。



	A	B	C	D
1				
2				
3				
4				

	溫度 (°C)
冰溶解	
水沸騰	

思考題：

1 為甚麼不能還原所有的冰塊？  
\_\_\_\_\_

2 為甚麼把試管放在冰塊中？  
\_\_\_\_\_

2 水的形態轉變 轉變過程的名稱

- |         |   |  |   |    |
|---------|---|--|---|----|
| 冰轉變成水   | • |  | • | 凝結 |
| 水轉變成水蒸氣 | • |  | • | 凝固 |
| 水蒸氣轉變成水 | • |  | • | 沸騰 |
| 水轉變成冰   | • |  | • | 熔解 |

- 3 a) 水沸騰時的溫度稱為 \_\_\_\_\_ 。
- b) 冰融化時的溫度稱為 \_\_\_\_\_ 。
- c) 水凝固成冰時的溫度稱為 \_\_\_\_\_ 。

4 根據你的實驗結果，

- a) 水的沸點是 \_\_\_\_\_ 。
- b) 冰的熔點是 \_\_\_\_\_ 。
- c) 能否推算出水的凝固點？ \_\_\_\_\_ 。
- d) 一種物質的熔點 \_\_\_\_\_ (相等於／高於／低於) 其凝固點。

5 粒子模型的解說。



第 7-9 頁

	冰	水	水蒸氣
粒子的動能	高／中／低	高／中／低	高／中／低
粒子之間的距離	大／中／小	大／中／小	大／中／小
粒子的位置	固定／不固定	固定／不固定	固定／不固定

6 家課：

試在家中找出兩種液體，它們的沸點分別是高於 100°C 和低於 100°C 。

液體的名稱	沸點

# 活動 4.1.2 怎樣能改變水的沸點？



1 純水（例如蒸餾水）在 100°C 時沸騰，而非純水（例如礦泉水）的沸點則不是 100°C。你有兩瓶水（A 和 B），一瓶是蒸餾水，另一瓶是礦泉水。試找出它們的沸點，並把這兩種水辨別出來。

	A	B	C	D
1				
2				
3				
4				

實驗的結果：

	A 瓶內的水	B 瓶內的水
沸點 (°C)		

結論：

1      A / B      瓶內的水是蒸餾水，      A / B      瓶內的水是礦泉水。

2 在水中加入礦物，可      升高 / 降低      水的沸點。

思考題：

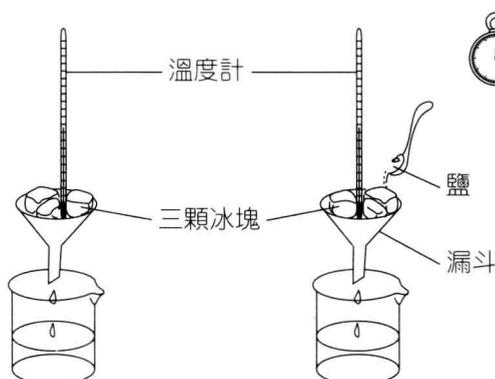
1 水中的鹽分越高，水的沸點就會越     （高 / 低）。

2     （純水 / 非純水）較適合用於汽車散熱器。

2 在某些國家，人們把鹽撒在結冰的路面上。為甚麼？（提示：鹽對冰的熔點有甚麼影響？）



	A	B	C	D
1				
2				
3				
4				



分別記錄兩組儀器裏冰塊完全熔化所需的時間。

實驗的結果：

	熔解的速率（相對的）	熔點（°C）
冰	快／慢	
鹽 + 冰	快／慢	

結論：

在冰上加鹽可 \_\_\_\_\_ 升高／降低 \_\_\_\_\_ 其熔點。

思考題：

鹽分越多，冰的熔點就越 \_\_\_\_\_（高／低）。所以，在結冰的路面上撒鹽，會使冰 \_\_\_\_\_  
（較易／較難）融化。

### 活動 4.1.3 水的蒸發



第 9-12 頁

- 1 試設計一個實驗，驗證水會否在室溫下蒸發。你能據此設計多一個對照的實驗嗎？老師會為每組學生準備下列的儀器及材料：

2 個燒杯、1 個量筒和 1 卷保鮮紙。

實驗的結果：

水平面 \_\_\_\_\_（下降了／維持不變／上升了）。

結論：

1 水 \_\_\_\_\_（可／不可）在室溫下轉變成水蒸氣。

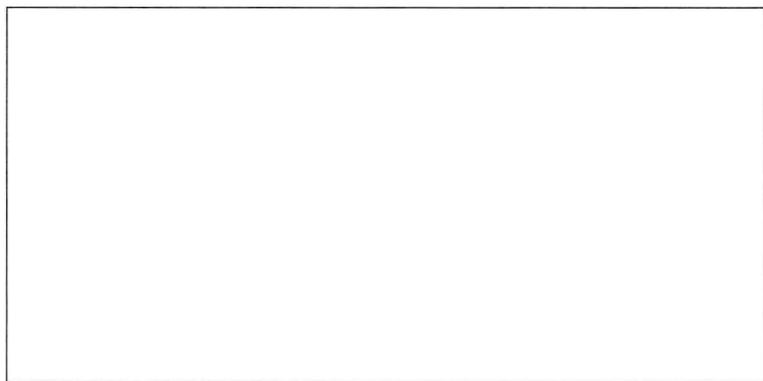
2 液體於沸點以下的溫度轉變成氣體的過程被稱為 \_\_\_\_\_。

- 2 試用最短的時間蒸發掉  $2\text{cm}^3$  的水。老師會為每組學生準備下列的儀器及材料：

1 支試管、1 個燒杯、1 個蒸發皿、1 個量筒和數張濾紙。

不必使用所有的儀器，祇須選擇適合的。不可把水加熱或倒掉。

在下列的空格內繪畫你所設計的實驗裝置及步驟。



實驗的結果：

	A	B	C	D
1				
2				
3				
4				

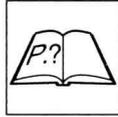
2cm<sup>3</sup>的水需要 \_\_\_\_\_ 分鐘才蒸發掉。

結論：

把你的實驗結果跟其他組別的比較，你會發現：

- 1 水的表面面積越 \_\_\_\_\_ (大/小)，蒸發的速率就會越快。
- 2 在流動的空氣中，水蒸發得較 \_\_\_\_\_ (快/慢)。

3 熱水是否蒸發得比冷水快？



第 10-11 頁

試設計一個實驗來找出答案。

在下列的空格內繪畫你的實驗裝置及步驟。



結論：

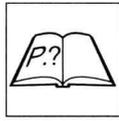
氣溫越\_\_\_\_\_（高／低），水就會蒸發得越快。

思考題：

蒸發和沸騰有甚麼分別？

---

---

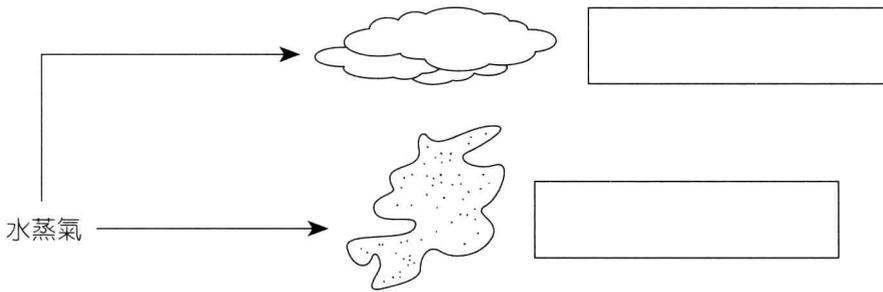


學習課程：



完成一條問題後，先核對答案，才繼續回答下一條的問題。答案印在問題之後。

- 1 空氣中有沒有水蒸氣？ \_\_\_\_\_。
- 2 你能否看見空氣中的水蒸氣？ \_\_\_\_\_。
- 3 你能否看見雲和霧？ \_\_\_\_\_。
- 4 雲和霧都是空氣中的 水蒸氣／小水點，是水蒸氣遇 冷／熱 凝結／凝固 而成。
- 5 雲在哪裏出現？ \_\_\_\_\_。
- 6 霧在哪裏出現？ \_\_\_\_\_。
- 7 雲在高空形成，霧則在接近地面的高度形成。它們都是小水點。



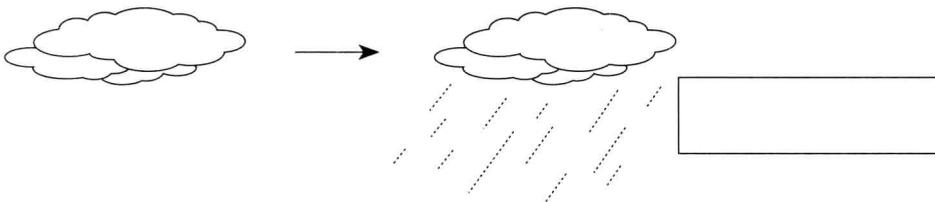
- 8 下雨前，雲層會變 厚／薄。雨是由 雲／霧 中的小水點結聚而成。
- 9 為甚麼雲可在空中飄浮，但雨則會下墜到地面？

---



---

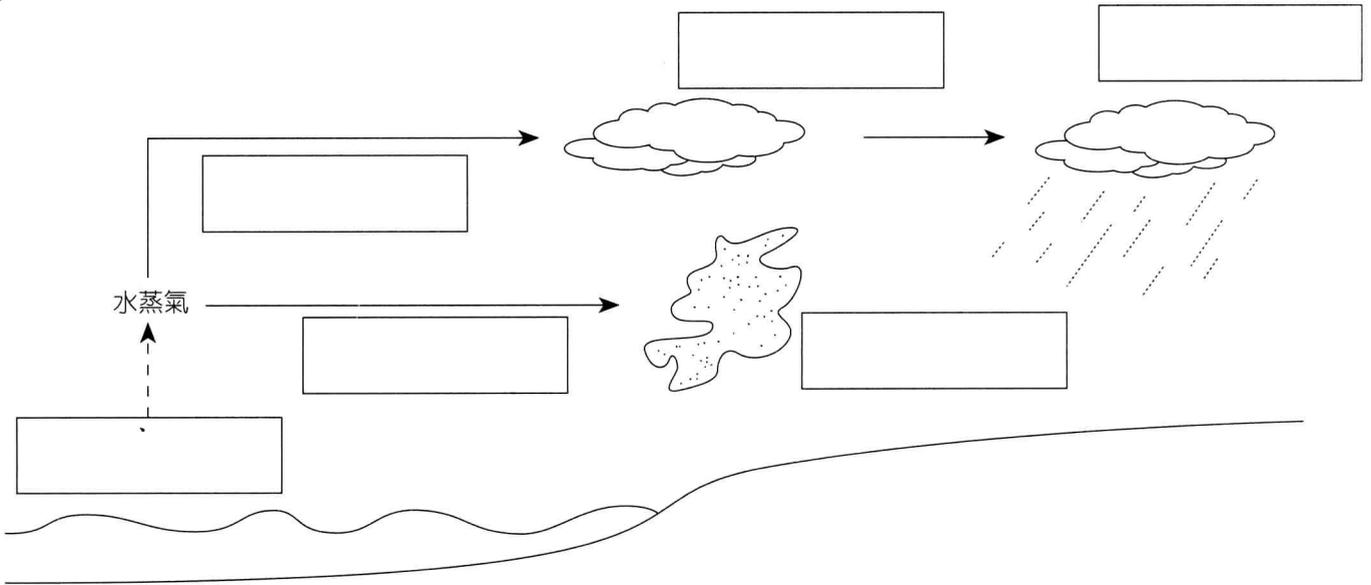
10



11 空氣中的水蒸氣是從哪裏來的？

12 水蒸氣是透過 \_\_\_\_\_ 的過程而形成。

13



「學習課程」的答案：

1 有

2 不能

3 能

4 小水點，冷，凝結

5 高空

6 接近地面的高度

7 雲，霧

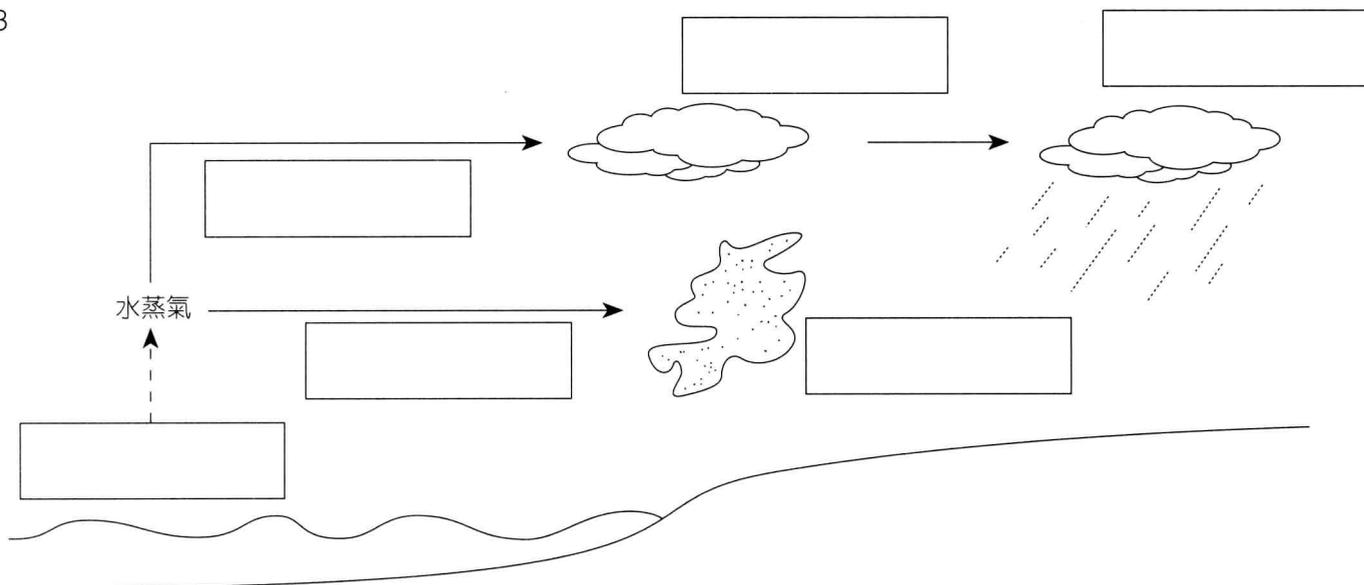
8 厚，雲

9 因為雲是由小水點聚集而成，很輕，可在空中飄浮。雨則是這些小水點結聚而成的大水點，較重，不能飄浮於空中。

10 雨

11 海洋和河流

12 蒸發



進度檢討：

- 水的形態轉變                      轉變過程的名稱

冰 ——> 水                      \_\_\_\_\_

水 ——> 冰                      \_\_\_\_\_

水 ——> 水蒸氣                      \_\_\_\_\_

水蒸氣 ——> 水                      \_\_\_\_\_
- 純水的沸點是 \_\_\_\_\_，而冰的熔點則是 \_\_\_\_\_。
- 冰的熔點 \_\_\_\_\_ 相等於 / 高於 / 低於 \_\_\_\_\_ 水的凝固點。
- 加入鹽或其他的雜質後，冰的熔點會 \_\_\_\_\_ 升高 / 降低 \_\_\_\_\_，水的沸點則會 \_\_\_\_\_ 升高 / 降低 \_\_\_\_\_。換言之，加了鹽的冰會較 \_\_\_\_\_ 難 / 易 \_\_\_\_\_ 熔化，但鹽水則較 \_\_\_\_\_ 難 / 易 \_\_\_\_\_ 沸騰。
- 水於沸點以下的溫度轉變成水蒸氣的過程被稱為 \_\_\_\_\_。這個過程在 \_\_\_\_\_ 流動 / 不流動 \_\_\_\_\_ 的空氣、較 \_\_\_\_\_ 大 / 小 \_\_\_\_\_ 的表面面積和較 \_\_\_\_\_ 高 / 低 \_\_\_\_\_ 的溫度的情況下都會進行得較快。
- 雲和霧都是 \_\_\_\_\_ 水蒸氣 / 小水點 \_\_\_\_\_，是由海洋和河流的水蒸氣 \_\_\_\_\_ 而成。當 \_\_\_\_\_ 中的水點結聚而變得越來越大和 \_\_\_\_\_ 時，最終不能在空中飄浮，便會下墜到地面，形成下雨的現象。