

物質狀態的變化

李培華譯
國立臺灣師範大學

怎樣可使物質發生變化？

適用年級 幼稚園至六年級

概念

物質可以有物理或化學的變化。

如果物質經過了化學變化，它的化學組成也一定會改變。

物質經過物理變化之後，形狀可能會改變，但它的化學組成却與原來一樣。

器材

小碟	水	火柴
湯匙	加熱板	大盤（一公升）
水果凍（Jell-O）	量杯	玻杯
奶油	蠟燭	

教師注意：將上列各物攜至教室中，當心：為安全起見，你應該自己拿加熱板，將所有器材都放在示範教桌上。

討論

教桌上的東西屬於那一類？

怎樣可使它們改變？

用什麼方法使它們改變？

這些東西的變化，各屬於那一種變化？

那一種東西的變化，不僅是形式的改變？

如何證明？

教師注意：與物質有關的術語，應於前一次上課時介紹給學生。

科學過程

觀察

觀察

假設和設計試驗

觀察

假設

結論

開放式的問題

學生的發現活動

1.取蠟燭一支，水果凍若干及火柴一盒。

2.點燃蠟燭。

將看到的變化記錄下來。

3.觀察水果凍。

它的形狀像什麼？

怎樣改變它的形狀？

4.嘗試著去改變水果凍的形狀。

5.取奶油若干。

奶油的形狀像什麼？

怎樣可以改變它的形狀？

6.嘗試著去改變它的形狀。

教師注意：將奶油放置於溫暖處，或放在蠟燭上面的加熱板上，學生應該可以想到，熔化後的奶油，若放在冰箱裏會恢復它原來的形狀。

在怎樣使物質的狀態發生改變的活動中，你學到了些什麼？

- 上述的各種物質中，那一些很容易恢復原來的形狀？
- 物理變化與化學變化有什麼不同？
- 看一看做水果凍（Jell-O）的材料（粉和水），和奶油（很濃的油），並說出它們

是怎樣的由材料變成成品的。

熱對物質的狀態有什麼影響？

第一部分——固體

適用年級 三至六年級

概念

糖有好幾種不同的形狀

糖經燃燒之後，可能得到碳。

糖可以用化學方法分解。

器材

本生燈或酒精燈 糖一湯匙

鋁盤 方糖一塊

鐵圈或電熱板 高玻杯

爐柄

討論

拿起一塊糖，對學生說：“這塊糖有些什麼特點？”

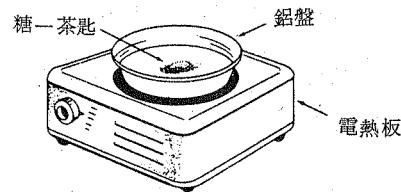
教師注意：他們可能說是白色，立方形，由小的晶形物質形成，有甜味。這塊糖現在是白色固體，但我們有好幾種方法使它的外觀改變。最簡單的方法是把它壓碎，成為小的晶形糖，這些小結晶，可以更進一步的研成粉末狀的糖。另一個方法是將方糖放在一杯水裏，使它溶解，糖看不見了，然而水溶液却是甜的，因為糖有這許多特性，故可這樣去鑑定。

用什麼方法使糖的性質改變，而不能再用上述特性確定它是糖？

科學過程

學生的發現活動

- 取一鋁盤，放在電熱板或鐵圈上，調節熱源，使其慢慢加熱。
- 取糖一茶匙，放在鋁盤的中心處。



假設 糖經加熱以後，可能有什麼變化？

觀察 3.留心觀察糖有什麼變化。

觀察 糖開始熔化時，有什麼現象？

4.取一高的空玻杯，用有柄的夾子夾住，倒扣在起泡的糖上。

假設 你能想到在玻杯內壁會有什麼出現嗎？

觀察 5.看一看玻杯內壁有什麼。

觀察 6.用手指摸一摸玻杯內壁。

推論 你有什麼感覺？

推論 你想它是什麼？

教師注意：那物質大概是碳，糖的分子結構中有碳。當糖的燃燒不完全時，會產生碳。通常稱為油煙，可利用玻杯收集。

7.糖不再起泡時，你在盤中看到了什麼？

推論 這物質可能是什麼？

比較 它看來像什麼？

嚐一嚐它。

觀察 它有什麼滋味？

觀察 它還有糖的性質嗎？

開放式的問題

- 關於糖的知識，你學到了些什麼？蜜餞經火烘烤之後會變黑，你能說出為什麼嗎？
- 慢慢的使糖加熱熔化時，為什麼會變成棕色？這棕色的液體有焦糖（caramel）的香味。

熱對物質的狀態有什麼影響？

第二部分——液體

適用年級 六至八年級

概念

水的溫度由常溫升高至沸點之快慢，與所吸收的熱量成正比。

水在沸點的時候，溫度是保持不變的。

水在沸點的時候，所加的熱量僅可改變其狀態，使水變為水蒸氣。

不論什麼時候，物質的狀態若發生改變，例如液體變為氣體，或者氣體變為液體，均伴有能量的變化，供給大量的熱能或者放出熱能。

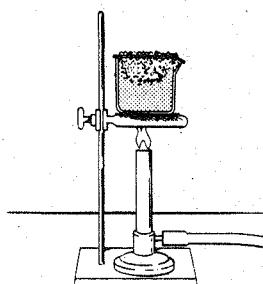
器材

燒杯 (500ml)	本生燈或酒精燈	鐵絲網
溫度計 (攝氏)	量筒	跑錶或手錶
玻棒	鐵圈	碎冰
鐵夾	鐵架	

科學過程

學生的發現活動

- 取500ml燒杯一個，鐵圈，鐵夾，鐵架，鐵絲網，溫度計，玻棒各一，碎冰若干裝於燒杯中，跑錶，本生燈或酒精燈等。
- 將鐵圈，鐵架及鐵絲網裝置如圖。用量筒量50ml水加於燒杯中。
- 燒杯中所餘之空間，以碎冰填滿，放在鐵絲網上。



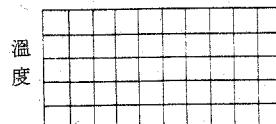
- 將本生燈或酒精燈點着，並調節火焰。
- 將鐵架上鐵圈之高度加以調整，使火之頂端剛好與鐵絲網接觸。
- 將本生燈或酒精燈置於燒杯下面，以跑錶計時30秒。

量度

7. 達30秒時，將本生燈移開，以此間隔作為一個加熱單位。當加熱時，要不停的攪拌，直至本生燈移開，儘快的測量水的溫度，所得之數據，記錄於下面的表中。

加熱單位	溫度
0	(開始)
1	
2	
3	
等	

8. 儘快讀出其溫度並記錄之，立將本生燈放在燒杯下面，開始另一加熱單位，再快速記錄其溫度，重覆的作下去，動作要儘可能的快一點，直至所有的冰完全熔化，溫度不再顯著上升(保持不變)，根據表上的數據，用下面的方格畫一曲線，以溫度為縱坐標，加熱單位為橫坐標(用方格紙畫曲線)。在溫度開始升高之前，需要多少加熱單位？



推論

推論

溫度開始升高時，有何特殊意義？

溫度似乎達到最高點時，此點 (point) 有什麼重要性？

當供應熱量，而水溫還未開始升高時，熱能做了些什麼？

開放式的問題

- 在上述的實驗中，若改用糖水或鹽水，你想會有什麼結果。
- 如果將水繼續加熱，直至沸騰，將會怎樣？
- 當加熱時，為什麼需要不停的攪拌？如果不攪拌會有什麼不同？為什麼？