

28 YouTube影片 動態圖解

2-1 認識物質

科學 tell me why 解答

將相同體積的水和酒精分別放在火上，隔一段時間後，液體成一灘水、冰塊則完全消失，過程中發生了什麼事呢？

趣味派 解答

圖解 2-1 解答

冰塊得繼續加熱，會先熔化成水再汽化為水蒸氣。試在下表格中，完成物質的三態變化關係。

凝結	凝華	汽化	熔解
液態	固態	液態	液態
凝結	凝華	汽化	熔解

1 物質的三態

小水滴 物質由氣態轉變為液體的過程，如水蒸氣遇到冷空氣凝結為小水滴。

水蒸氣

冰 物質由液態轉變為固體的過程，如低溫時水凝結成冰。

水

冰 物質由固態直接轉變為固體的過程，如氣態碘遇冷凝華為固態碘。

氣態 形狀：不固定 體積：不固定

液態 形狀：不固定 體積：固定

固態 形狀：固定 體積：固定

凝結 凝華 汽化 熔解

物質由固態直接轉變為氣體的過程，如固態碘遇熱昇華為氣態碘。

物質由液態轉變為氣體的過程，如水遇熱沸騰或蒸發。水在任何溫度都會有蒸發現象，但達到特定溫度，物質才會沸騰。

物質由固態轉變為液體的過程，如冰遇熱熔化成水。

30°C 顯示

30 大考風向球 YouTube影片 互動教學

2 物質的變化

物理變化 化學變化

物質的外觀產生改變，但組成與本質不變。例如：三態變化、糖溶於水及橡皮擦切半等現象 (圖2-1a)。

物質組成與本質發生改變，並產生新的物質。例如：生蛋煎熟、纖維織與木材燃燒等現象 (圖2-1b、c)。

組成與本質不變 無新物質產生 即狀改變，無新物質產生

組成與本質發生改變 產生新的有色物質

圖2-1 物理變化與化學變化的比較

2-2 解答

下列生活中常見的現象，若為物理變化，在前方空格中填「物」，若為化學變化則填「化」。

() 咖啡豆磨成粉 () 巧克力融 () 牛奶變酸

() 光合作用 () 自來水煮沸 () 紙條燃燒

() 糖溶於水 () 鉛筆芯折斷 () 冰結成冰

3 物質的性質

物理性質 化學性質

不需要經過化學變化，直接藉由感官或儀器測得的物質性質，如顏色、熔點、沸點和密度等 (圖2-2a)。

必須透過化學變化才能觀察到的物質性質，如可燃性、助燃性與酸鹼性等 (圖2-2b)。

直接藉由感官或儀器測得 必須透過化學變化觀察

木材具有固定顏色 木材具有可燃性

圖2-2 同一種物質的物理性質及化學性質

3 物質的區分

生命要素中的水、氧氣與空氣的物理性質，經檢驗後，可將部分性質整理如表2-1。

純物質是由單一物質所組成，具有固定性質，例如：水與氧氣。而混合物則是由兩種以上的純物質混合而成，不具固定性質，其內部組成成分的比例不固定，如空氣。

物質	水	氧氣	空氣
沸點 (°C)	100	-183.0	不固定
熔點 (°C)	0	-218.8	不固定
密度 (g/cm ³)	1	0.0014	0.0019

30°C 顯示

32 大考風向球 影片 YouTube影片

5 常見的混合物與純物質

空氣無色、無臭、無味，為許多氣體的混合物，其中氮氣含量最多，氧氣次之，此外，還含有氫氣及其他微量的氣體 (圖2-3)。我們難以直接辨別空氣中單獨的氣體性質，需要藉由實驗分離出單一的氣體，才得以探究其性質。

圖2-3 空氣組成的體積比 (不含水蒸氣)

0.9% 氮氣 氮氣為無色、無臭、無味的氣體，不可燃，也不助燃，性質極穩定，在常溫或高溫下，都不容易與其他物質反應。因其性質穩定，常用在高溫焊接金屬時，以氮氣製成金屬與氧氣反應 (圖2-6)。

21% 氧氣 氧氣為無色、無臭、無味的氣體，不可燃，但會助燃，是生物呼吸作用的必要物質。化學性質非常活潑，能與許多其他物質發生氧化反應。如鐵的燃燒、鐵生鏽與鐵具向褐色 (圖2-5) 等。

78% 氬氣 氬氣為無色、無臭、無味的氣體，不可燃，也不助燃，常溫下性質穩定，幾乎不與其他物質反應。氬氣常填充於食品包裝，避免食物與氧氣接觸，以降低變質的機會。經凝結而成的液態氬，其溫度極低且性質穩定，為良好的冷凍劑 (圖2-4)。

圖2-4 液態氬性質穩定，為良好的冷凍劑

圖2-5 餅乾內與氧氣接觸一段時間後顏色會變深

圖2-6 高溫焊接時，常以氮氣製成金屬與氧氣反應

0.1% 其他 常見的微量氣體如二氧化碳、水氣和臭氧等。這些氣體的含量會隨時間、地點不同而變化。二氧化碳為無色、無臭、無味的氣體，不可燃，也不助燃，略溶於水，是生物呼吸作用的產物。其不助燃且密度大於空氣的特性，使二氧化碳常用於滅火。將二氧化碳加壓溶解於水中，即能成為有特殊口味的汽水；二氧化碳凝結成乾冰，昇華時可能使其周圍水蒸氣凝結，常用於製成舞台表演用的煙霧 (圖2-7)。

圖2-7 乾冰為固態二氧化碳，昇華時會使附近的水蒸氣凝結成小水滴，產生白色霧狀的現象

Check 檢核試題

我能說出物理變化與化學變化的差異

我能說出物理性質與化學性質的差異

我能說出混合物與純物質的差異

30°C 顯示