

Ch 2-2 物質的組成與分類 班級： 座號： 姓名：

純物質	混合物
由單一物質組成者，具有 <u>固定</u> 的組成與性質。	兩種或兩種以上的物質混合而成，組成的物質與比例不固定， <u>性質會隨比例改變</u> 。

- () 以下為四種不同物質在一般環境下，經過多次測量出來的沸點，請依此判斷其中哪一種是混合物？ (A)甲：沸點 $70^{\circ}\text{C} \sim 80^{\circ}\text{C}$ (B)乙：沸點 56°C (C)丙：沸點 79°C (D)丁：沸點 100°C 。
- () 「純鮮奶、黃金、礦泉水、鑽石、二氧化碳和空氣」等大家熟悉的物質中，下列哪一選項中所寫皆為純物質？ (A)純鮮奶、黃金 (B)礦泉水、鑽石 (C)黃金、鑽石 (D)二氧化碳、空氣。
- () 關於料理米酒的敘述，下列何者錯誤？ (A)料理米酒是一種水溶液 (B)料理米酒中的酒精是溶劑 (C)料理米酒是一種混合物 (D)未飽和的料理米酒中加入純水，則料理米酒的濃度減少。
- () 過濾物由燒杯倒入漏斗時，下列何者正確？ (A)用滴管慢慢將過濾物滴入漏斗中的濾紙上，以免濾液四濺 (B)應將燒杯傾斜少許，用刮勺將過濾物直接送至漏斗中的濾紙上 (C)利用燒杯尖唇使液體沿尖唇流入漏斗中的濾紙上，以免濾液四濺 (D)利用燒杯尖唇使液體沿玻棒流入漏斗中的濾紙上，以免濾液四濺。



- () 下列何種性質可用來判斷一物體為純物質，而非混合物？ (A)沸點固定 (B)具有導電性 (C)密度不固定 (D)常溫常壓為固態。
- () 在食鹽與細砂的分離實驗中，主要是利用下列何種性質的差異？ (A)沸點 (B)密度 (C)是否可溶於水 (D)顏色。
- () 濾紙在使用步驟中需要撕去一小角，其主要目的下列何者？ (A)使過濾速率加快 (B)使濾紙在過濾時能貼緊漏斗內壁 (C)使濾紙體積縮小 (D)使水流速率減慢。
- () 有關粗鹽的精製過程，下列哪一個是正確的？ (A)溶解→結晶→過濾→蒸發 (B)結晶→溶解→過濾→蒸發 (C)溶解→過濾→蒸發→結晶 (D)過濾→蒸發→結晶→溶解。