

班級：_____班 座號：_____ 姓名：_____

- _____1. 葡萄糖分子式為 $C_6H_{12}O_6$ ，則下列敘述何者錯誤？
 (A)組成葡萄糖的元素種類共有三種 (B)一個葡萄糖分子共含有 24 個原子 (C)一個葡萄糖分子是由 6 個碳原子和 2 個水分子組成 (D)若葡萄糖在空氣中燃燒，會產生二氧化碳和水
- _____2. 某有機化合物含碳、氫、氧三種元素，今取該有機化合物 92 公克，燃燒後，產生 176 公克的二氧化碳與 108 公克的水。則其化學式可能為下列哪一個？
 (A) CH_3OH (B) C_2H_5OH (C) C_3H_8OH (D) $C_6H_{12}O_6$

- _____3. 光華根據附表的數據資料，對有機酸的性質提出四項結論，何者最適當？

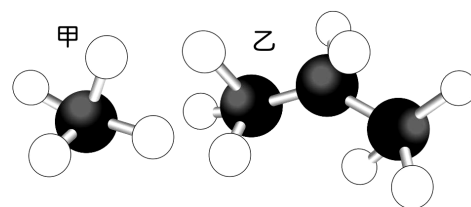
名稱	分子式	熔點 ($^{\circ}C$)	沸點 ($^{\circ}C$)	密度 (g/cm^3)
甲酸	$HCOOH$	8.4	100.5	1.220
乙酸	CH_3COOH	16.6	118.0	1.049
丙酸	C_2H_5COOH	-20.7	141.0	0.995
丁酸	C_3H_7COOH	-7.0	163.5	0.960

- (A)分子量愈大，熔點愈高 (B)分子量愈大，沸點愈低
 (C)分子量愈大，密度愈高 (D)分子內都含有 $COOH$ 原子團。
- _____4. 某分子的結構模型如右圖，請問下列關於此分子的敘述何者正確？
 (A)其分子式為 C_6H_{14} (B)屬於鏈狀烴 (C)中文學名為己烷
 (D)常溫、常壓下為液態。



- _____5. 僅含碳、氫、氧三種元素，且氫與氧的比例恰為 2：1 的碳水化合物是指：
 (A)有機酸類 (B)酯類 (C)醣類 (D)醇類
- _____6. 每莫耳酒精 (C_2H_5OH) 燃燒可產生 2 莫耳 CO_2 和 3 莫耳 H_2O ，當酒精在足量氧中燃燒產生 4 莫耳 CO_2 時，可得到 H_2O 多少克？(H=1、O=16、C=12)
 (A)36 (B)54 (C)108 (D)216

- _____7. \bigcirc 代表氫原子、 \bullet 代表碳原子，而右圖是甲、乙分子的分子模型，則對於甲、乙兩分子的敘述何者錯誤？
 (A)甲的分子式為 CH_4 、乙的分子式為 C_3H_8 (B)甲是天然氣的主要成分、乙是液化石油氣的主要成分 (C)甲的中文名稱稱為甲烷、乙的中文名稱稱為丙烷 (D)在室溫及常壓下，甲是氣態而乙是液態。



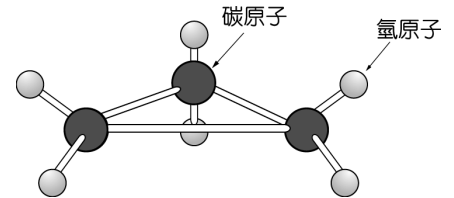
- _____8. 忠義結婚當天，同學們拿出三杯酒請他喝，A 杯是 1000 mL、4.5% 的啤酒；B 杯是 300 mL、12% 的紹興酒；C 杯是 100 mL、56% 的高粱酒，他應該選擇哪一杯酒，所喝到的乙醇最少？
 (A)A 杯 (B)B 杯 (C)C 杯 (D)三杯皆相同。
- _____9. 報紙上常見有人因為喝了假酒造成眼睛失明，這些假酒都是因為變性酒精所引起的，有關變性酒精的敘述，下列何者正確？
 (A)指受空氣氧化變質的酒精 (B)是受細菌感染而變質的酒精
 (C)添加甲醇的酒精 (D)喝了之後會性情大變。
- _____10. 酒精(C_2H_5OH)、天然氣(CH_4)、液化石油氣(C_3H_8 、 C_4H_{10})、乙炔(C_2H_2)、甲醇(CH_3OH)、己烷(C_6H_{14})、乙酸(CH_3COOH)、甲苯(C_7H_8)等有機化合物中，屬於烴類的有幾項？
 (A)3 項 (B)4 項 (C)5 項 (D)6 項。

11. 霖霖是個強壯的學生，趁暑假到伯伯的瓦斯行幫忙扛瓦斯，某日，他突然想起課堂上老師曾經介紹過桶裝瓦斯的內容物，結果他在瓦斯桶上找到經由油漆噴上的內容物名稱，請問它的名稱是什麼？

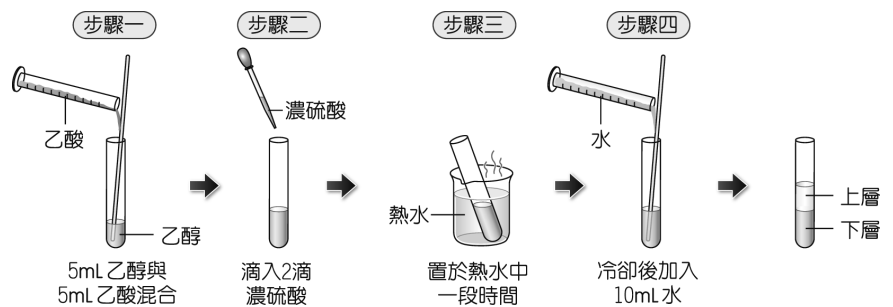
- (A)煤氣 (B)石油 (C)液化石油氣 (D)天然氣。

12. 環丙烷的分子結構如右圖，下列哪一個是其分子式？

- (A) C_3H_8 (B) C_3H_6 (C) C_3H_4 (D) C_4H_{10} 。



13. (104 會考) 如右圖為某實驗的步驟圖，步驟四完成後，觀察到試管內的液體分成兩層。如果僅將其中的一個步驟修改，其他步驟不變，則下列四種修改方式及其結果的描述，何者正確？



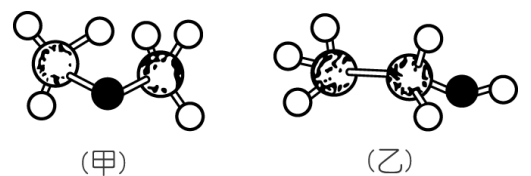
- (A)步驟一的乙酸改成同體積的食醋，反應速率會減慢 (B)步驟二的濃硫酸改成滴入 5~6 滴，反應速率會減慢 (C)步驟二的濃硫酸改成同濃度的醋酸，反應速率會增加 (D)步驟三改成置於同體積冷水中一段時間，反應速率會增加。

14. 下列哪一項因素會影響有機化合物的性質？

- 甲.組成元素的種類；乙.組成元素的個數；丙.組成元素的排列方式；丁.組成元素的來源
(A)只有甲 (B)只有甲、乙 (C)甲、乙、丙 (D)全部。

15. 如右圖為兩個分子模型(●代表碳原子、○代表氫原子、●代表氧原子)，則下列何者正確？

- (A)甲、乙的分子式皆為 C_2H_6O (B)乙是乙烷
(C)甲是乙醇 (D)甲、乙的化學性質相同。



16. 炎炎夏日喝杯冰檸檬汁，暢快清涼，可使暑意全消，但是如果只吃檸檬常令人無法入口，試問檸檬的酸味來源屬於下列何者？

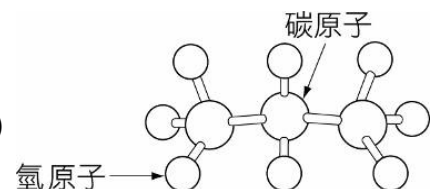
- (A)有機酸 (B)冰醋酸 (C)硝酸 (D)鹽酸。

17. 實驗室當燃料的酒精，常加入何種有毒的物質，稱之為變性酒精？

- (A) CH_3COOH (B) CH_3OH (C) C_3H_7OH (D) $HCOOH$ 。

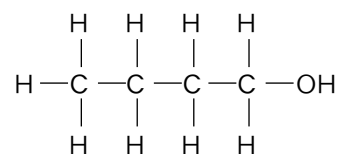
18. 某分子的結構模型如圖所示，圖中大球表碳原子，小球表氫原子。下列有關此分子的敘述，何者錯誤？

- (A)此分子是有機化合物 (B)此分子的分子式是 C_3H_8 (C)此分子在常溫、常壓下是液體 (D)此分子是液化石油氣的主要成分。



19. 某化合物的結構如右圖，關於此化合物的敘述，何者正確？

- (A)此化合物不溶於水 (B)此化合物的水溶液呈鹼性 (C)此化合物為電解質 (D)此化合物完全燃燒產生的氣體通入澄清石灰水中，呈白色混濁狀



20. 下列有關日常生活中常見酒類的敘述，下列何者正確？

- (A)所含的酒精化學式為 C_2H_5OH (B)有人飲用假酒而中毒，以致失明甚至死亡，是因為假酒中摻了有毒的異丙醇 (C)酒精可使紅色石蕊試紙呈藍色 (D)市售的臺灣啤酒標示酒精濃度為 5%，表示每 100g 酒中含酒精 5g。