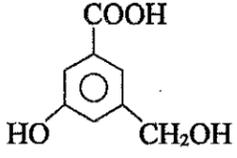


國立武陵高級中學九十九學年度第二學期化學科 三年級自然組補考  
 單一選擇題(100%)( 每題 5 分，答錯不倒扣)

1. 之正確命名為何？ (A)3-甲基戊烷 (B)3-甲基-4-戊醇 (C)3-乙基-2-丁醇 (D)1,2-二甲基-1-丁醇 (E)3-甲基-2-戊醇。
- $$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}-\underset{\text{OH}}{\text{CH}}-\text{CH}_3$$
2. 加成聚合反應具有下列何種特性？ (A)由兩種以上的單體聚合而成的共聚物 (B)單體為多官能基化合物 (C)單體為不飽和的有機化合物 (D)聚合過程中，有小分子釋出 (E)單體單元與聚合前的單體有著完全相同的構造。
3. 在製造肥皂時的皂化反應是將動物脂肪轉變成脂肪酸鈉鹽，此時需加入何種化合物來進行此項反應？ (A)硫酸鈉 (B)食鹽 (C)甘油 (D)氫氧化鈉。
4. 關於鋅銅電池的敘述，何者正確？ (A)電池的 Cu 極產生氧化反應，放出電子 (B)電池的陽極為 Zn，產生還原反應，放出電子 (C)電子由 Zn 極經外電路流向 Cu 極 (D)Zn 極及 Cu 極的重量減輕。
5. 已知 Zn-Ag<sup>+</sup> 電池電壓為 1.56 伏特，Zn-Cu<sup>2+</sup> 電池電壓為 1.10 伏特，則 Cu-Ag<sup>+</sup> 電池電壓 (E°) 為多少伏特？ (A)0.80 (B)0.46 (C)0.34 (D)1.10。
6. 具有示性式 C<sub>5</sub>H<sub>11</sub>OH 之化合物有八種可能異構物，其中有幾種在酸性溶液中可與二鉻酸鉀反應生成五碳醛，又與過錳酸鉀作用產生五碳酸？(A)2 種 (B)3 種 (C)4 種 (D)5 種 (E)6 種。
7. 下列何項試劑無法鑑別醛類與酮類？ (A)Br<sub>2</sub>/CCl<sub>4</sub> (B)KMnO<sub>4(aq)</sub> (C)斐林試劑 (D)多倫試劑。
8. 有關鉛蓄電池的敘述，何者正確？ (A)陽極為 PbO<sub>2</sub>，陰極為 Pb (B)放電過程，H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> 濃度不變，故無法以偵測 H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> 之比重來判斷電池之放電情形 (C)產生的電壓為 1.5V (D)充電時，Pb 極須與電源之 ⊖ 極相接。
9. 關於果糖的敘述，下列何者正確？ (A)含五羥基及一酮基的六碳酮糖 (B)無法轉換成醛糖，故無還原性 (C)與多倫試劑作用無反應現象 (D)乳糖水解可得果糖。
10. 下列有關各種羧酸的敘述，何者正確？ (A)蟻酸與乙二酸(草酸)均能與 KMnO<sub>4</sub>、多倫試液作用 (B)在濃硫酸的催化下，甲酸可脫水產生一氧化碳 (C)乙醇與限量 K<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub> 作用可得到乙酸 (D)對二甲苯與氧化劑 (KMnO<sub>4</sub>) 作用，可製得苯甲酸。
11. 四種金屬 A、B、C、D 彼此作用，並與酸作用如下：B 只能從溶液中取

代 C，只有 A 和 D 能從 1.0 M HCl<sub>(aq)</sub> 中取代氫，沒有金屬能從溶液中取代 D。此四種金屬與氫之離子化傾向由小而大排列，下列何者正確？  
 (A)C < B < H<sub>2</sub> < A < D (B)C < B < H<sub>2</sub> < D < A (C)C < H<sub>2</sub> < B < D < A  
 (D)B < C < A < H<sub>2</sub> < D。

12. 以鉑 (Pt) 為電極，電解下列水溶液，何者與電解水相同且電解後溶液 pH 變大？ (A)HNO<sub>3(aq)</sub> (B)1 M 之 HCl<sub>(aq)</sub> (C)KNO<sub>3(aq)</sub> (D)KOH<sub>(aq)</sub>。
13. 相同質量的下列物質，完全被乙酸酯化時消耗乙酸質量最小的是何者？ (A)甲醇 (B)乙醇 (C)乙二醇 (D)丙三醇。
14. 下列物質各 2 克與足量金屬鈉作用時，何者所產生的 H<sub>2</sub> 最少？ (A)甘油 (B)水 (C)甲醇 (D)苯酚。
15. 據報載：某醫院毒物科主任警告，聚合物 PVC 本身無毒，算是相當穩定的材質，然而使用不當，加熱超過攝氏 60°C，PVC 會釋出可能致癌的物質。因此，多位學者專家贊成環保署訂出法規，禁止食品或飲料的包裝膜及容器使用塑膠材質編號為  $\triangle^3$  的 PVC。下列何者為聚合物 PVC 的單體？ (A)CH<sub>2</sub>=CClCO<sub>2</sub>CH<sub>3</sub> (B)CCl<sub>2</sub>=CCl<sub>2</sub> (C)CH<sub>2</sub>=CHCl (D)C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH=CHCl (E)HC≡CCl。
16. 有機物 A 的結構式如附圖，下列有關 A 的性質敘述中，何者錯誤？ (A)A 與金屬鈉完全反應時，兩者莫耳數之比為 1:3 (B)A 與氫氧化鈉完全反應時，兩者莫耳數之比為 1:3 (C)A 能與碳酸氫鈉溶液反應 (D)A 既能與羧酸反應，又能與醇反應。
- 
17. 下列哪一種金屬與鐵管連接後，可以抑制鐵生鏽？ (A)鎂 (B)金 (C)鉑 (D)銅。
18. 下列關於天然橡膠的敘述，何者錯誤？ (A)單體為 CH<sub>2</sub>=C(CH<sub>3</sub>)CH=CH<sub>2</sub> (B)分子式可寫成 (CH<sub>2</sub>CH=CHCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>)<sub>n</sub> (C)分子式可寫成 (C<sub>5</sub>H<sub>8</sub>)<sub>n</sub> (D)長期曝露空氣中會氧化變得硬且脆。
19. 下列物質中，何者分子量最小？ (A)澱粉 (B)橡膠 (C)纖維素 (D)脂肪。
20. 以下何者可用來作為洗滌衣服上油污的清潔劑？ (A)十四烷 (B)十四烷基硫酸鉀 (C)過氧酸鈉 (D)亞氯酸鈉。