

國立武陵高中九十九年度第一學期高三化學科期末考試卷

[範圍] 高二 5 章~高三 7-3 章

班級： 座號： 姓名：

一、單選題：共六十分，每題 3 分，答錯均倒扣 1/3 題分，未做答者，不給分亦不扣分。

- 分子量 90 以下的鏈狀烴 A，元素分析知：C: 87.7%，H: 12.3%，則此 A 含幾個雙鍵（設無參鍵）？ (A)0 (B)1 (C)2 (D)3。
- 一有機化合物之分子式為 C_6H_{10} ，下列何組的兩種官能基可能同時出現在此化合物中？ (A) 苯、烷 (B) 炔、烷 (C) 烯、炔 (D) 苯、烯。
- 含碳、氫、氧三元素的某化合物，其可能的結構式如下：
 (甲) $CH_3(CH_2)_2CHO$ (乙) $CH_3CH=CHCOOH$
 (丙) $CH_2=CHCH_2CH_2OH$ (丁) $HOCH_2(CH_2)_2CH_2OH$
- 取 1 克化合物甲，燃燒後可得到 2.44 克 CO_2 和 1.0 克 H_2O ，則上述四個結構式，下列何者為化石物甲的可能結構？ (A) 丁 (B) 甲，丙 (C) 乙，丁 (D) 乙，丙，丁。
- 有一芳香烴的衍生物，為碳、氫、氧化合物，其分子量為 108，元素組成為碳 77.8%、氫 7.41%，則該烴有異構物 (A)2 (B)3 (C)4 (D)5 (E)6 種。
- 分析某烴，知其含碳 93.75%，今將此烴 1.50 克溶於 15.0 克的 CCl_4 中，測得此溶液之沸點較純 CCl_4 高出 3.92°C，且知 CCl_4 之莫耳沸點上升常數為 5.02°C/m，則此烴之分子式為 (A) C_9H_{20} (B) C_9H_{18} (C) $C_{10}H_8$ (D) $C_{10}H_{10}$ 。
- 三氯甲苯中，苯環上的氫被取代共有幾種異構物 (A)4 (B)5 (C)6 (D)7 種。
- 下列數據是同 4 個碳數之各種一元醇所擁有：

	b.p.(°C)	m.p.(°C)	溶解度(g/100g 水)
A	83	25.5	∞
B	99.5	-114	12.5
C	118	-90	7.9
D	108	-108	10.0

- 則下列何者為真？ (A) A 為 2-甲基-2-丙醇 (B) B 為異丁醇 (C) C 為 2-丁醇 (D) D 為 2-丁醇。
- 下列何種醇類與紫色鹼性之 $KMnO_4$ 溶液會發生作用，產生羧酸？ (A) 2-甲基-2-丁醇 (B) 異丙醇 (C) 3-甲基-1-丁醇 (D) 2-戊醇。
 - 具有分子式為 $C_4H_{10}O$ 的有機化合物，可能含有數種異構物，這些異構物： (A) 含有四種醇類 (B) 含有醛類 (C) 含有兩種醛類 (D) 皆可經過氧化而變成羧酸。
 - 下列有關酚的敘述何者錯誤？ (A) 酚難溶於水，為弱酸，但可溶於 $NaOH$ 溶液中 (B) 酚不能使藍色石蕊紙變紅色 (C) 酸度大小：羧酸 > 碳酸 > 酚 > 水 > 醇類 (D) 酚易溶於 $NaHCO_3$ 水溶液中 (E) 酚與酸酐可產生酯化反應而生成酯類。
 - 下列有關苯、酚及甲苯的沸點高低的排序何者正確？ (A) 酚 > 苯 > 甲苯 (B) 甲苯 > 苯 > 酚 (C) 苯 > 酚 > 甲苯 (D) 酚 > 甲苯 > 苯。
 - 下列有關沸點高低之比較何組是錯誤的？ (A) 正丁醇 > 乙醚 (B) 甲醇 > 甲酸 (C) 新戊烷 > 異戊烷 (D) 氧 > 氮。
 - 分子式為 C_9H_{14} 的碳氫化合物，在觸媒存在時，每莫耳能與 2 莫耳的氯反應，此分子的結構中，有幾個環存在？ (A)0 (B)1 (C)2 (D)3。

背面有題

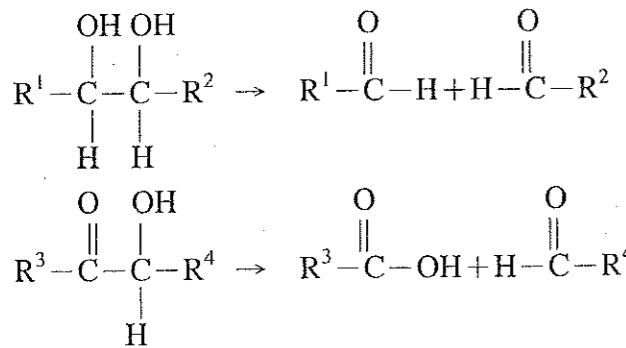
- 有關醛類和酮類的敘述，何者正確？ (A) 醛類和酮類均含有羥基 (B) 在相同狀況下，醛酮均可被氧化成酸 (C) 醛類可與斐林試液作用，生成紅色沈澱，酮類則否 (D) 丙醇和緩氧化可得丙醛，劇烈氧化則得丙酮。
- 下列化合物中，何者最不易使過錳酸鉀溶液褪色？ (A) 環己烯 (B) 丁醛 (C) 丙酮 (D) 乙醇。
- 化學式為 $C_4H_{10}O$ 的某有機化合物被二鎘酸鉀的酸性溶液氧化而生成中性化合物 C_4H_8O 。此中性化合物不與斐林試液反應產生紅色沈澱，則原來的有機化合物可能是 (A) 1-丁醇 (B) 2-丁醇 (C) 乙醚 (D) 2-甲基-2-丙醇。
- 報載：「不肖商人於魚貨中添加致癌物甲醛」。下列有關甲醛的敘述，何者錯誤？ (A) 甲醛分子形狀是平面形 (B) 甲醛分子量為 30.0，常溫為氣態分子 (C) 甲醛可用斐林試劑檢驗，生成物為紅色 (D) 甲醛無法用多倫試劑檢驗，不會有化學反應 (E) 37% 甲醛的水溶液俗稱福馬林，可以用來防腐。
- 試管四支，(A)至(D)，依序倒入試劑：汽油、酒精、氯仿、四氯化碳，然後各加入 1 毫升的水並攪拌。試問下列試劑何者會與水完全混合均勻？ (A) 汽油 (B) 酒精 (C) 氯仿 (D) 四氯化碳。
- 下列化合物何者加入碳酸氫鈉會產生氣泡，而且加入硝酸銀的氯水溶液會呈銀鏡反應？ (A) CH_3COOH (B) $HCOOH$ (C) $(COOH)_2 \cdot 2H_2O$ (D) CH_3CHO 。
- 下列化合物完全燃燒時，那一種會產生同分子數的二氧化碳及水？ (A) 乙醇 (B) 苯 (C) 丙烷 (D) 丙酮。

二、多選題：共四十分，每題四分，各選項獨立計分。每答對一個選項，可得 1/5 題分，每答錯一個選項，倒扣 1/5 題分。未做答者，不給分亦不扣分。

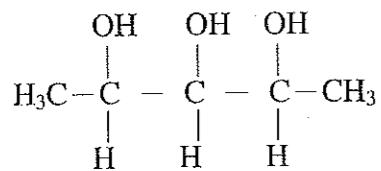
- 有關環己烷 (甲)、正己烷 (乙) 性質比較，下列何者正確？ (A) 沸點：甲 > 乙 (B) 熔點：甲 > 乙 (C) 蒸發熱：甲 > 乙 (D) 蒸氣壓甲 > 乙 (E) 莫耳燃燒熱：甲 > 乙。
- 下列何項化合物具有順反式異構物？ (A) $C_2H_2Cl_2$ (B) CF_2Cl_2 (C) N_2F_2 (D) $HOOCH=CHCOOH$ (E) $H_3CHC=CHCH_3$ 。
- 有關二氯苯之一硝基衍生物的異構物，下列各項敘述中，何者為正確？ (A) 鄰，間，對三種二氯苯異構物之一硝基衍生物各有四種異構 (B) 鄰，間，對三種二氯苯異構物之一硝基衍生物各有兩種異構 (C) 鄰二氯苯之一硝基衍生物有二種異構 (D) 間二氯苯之一硝基衍生物有三種異構 (E) 對二氯苯之一硝基衍生物有一種異構。
- 下列關於烯類的敘述，何者不正確？ (A) 烯類化性活潑，易進行取代反應 (B) $CH_2CH_2 + Br_2 \rightarrow CH_2BrCH_2Br$ (C) $CH_3CHCH_2 + H_2O \rightarrow CH_3CH_2CH_2(OH)$ (D) 氯丙烯具有幾何異構物 (E) 烯類可使稀、冷、微鹼或中性的過錳酸鉀溶液的紫色褪色。
- 關於苯及其同系物反應性的下列敘述，何者正確？ (A) 苯與濃硝酸和濃硫酸混合溶液共熱，會生成硝基苯 (B) 苯環不飽和度大，與乙烯相似，易發生加成反應 (C) 苯與濃硫酸共熱，會反應生成苯磺酸 (D) 在鐵粉催化下，苯可與氯反應生成六氯化苯 (E) 甲苯、乙苯被過錳酸鉀鹼性溶液氧化後再酸化，均生成苯甲酸。
- 分子式為 C_4H_8 的有機化合物，有很多不同的結構。下列有關 C_4H_8 化合物的敘述，何者正確？ (A) 共有 6 種不同結構 (B) 屬於炔類的，只有 1 種結構 (C) 屬於烯類的，有 3 種結構 (D) 屬於烷類的，有 2 種結構 (E) 可與溴水在室溫進行加成反應的總數為 4 種結構。

27. 下列各碳化物之官能基，何者含 sp^2 之混成軌域？ (A) 羥基 (B) 胨基 (C) 羧基
 (D) 硫基 (E) 醛基。
28. 某含氧有機物試樣 3.0 克溶於 500 克水中 ($K_f = 1.86^\circ\text{C}/\text{m}$)，溶液在 -0.186°C 時開始凝固。
 又取 30 克試樣燃燒共耗去氧氣 72 克，並生成 66 克之 CO_2 和少量水，則可知此有機物 (A)
 是 CH_3COOH (B) 必可與 $\text{Na}_{(s)}$ 作用 (C) 共有三種異構物 (D) 生成的水有 36 克 (E) 分子
 量是 60。
29. 將有機化合物 $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$ 先用濃硫酸處理，將所得之有機化合物分離出來，再
 將此產物與過量的溴反應，應可預期得到下列那些產物？
 (A) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHBrCH}_3$ (B) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Br}$
 (C) $\text{CH}_3\text{CHBrCHBrCH}_3$ (D) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHBrCH}_2\text{Br}$
 (E) $\text{CH}_3\text{CHBrCH}_2\text{CH}_2\text{Br}$ 。

30. 某一氧化劑 X，雖不能氧化甲醇、乙醇、甲醛或乙醛，但能氧化下列有機化合物，以得醛
 或酸：



其中 R^1 、 R^2 、 R^3 與 R^4 可能是氫、烷基或其他官能基。若以該氧化劑 X，氧化 2,3,4-戊三醇：



則可能獲得下列哪些產物？
 (A) CH_3COOH (B) CO_2 (C) HCOOH (D) CH_3CHO (E) CH_2O 。