## 112 年特種考試地方政府公務人員考試試題

代號:44540 頁次:7-1

等 别:四等考試 類 科:化學工程

科 目:有機化學概要考試時間:1小時30分

座號:

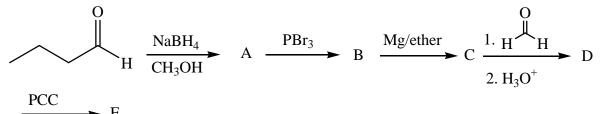
※注意:禁止使用電子計算器。

## 甲、申論題部分: (50分)

- (一)不必抄題,作答時請將試題題號及答案依照順序寫在申論試卷上,於本試題上作答者,不予計分。
- □請以藍、黑色鋼筆或原子筆在申論試卷上作答。
- (三)本科目除專門名詞或數理公式外,應使用本國文字作答。
- 一、一給予此化合物 文 的 IUPAC 命名,二 畫出其 Fischer projection 結構,三 畫出其 Newman projection 結構,四其是否具有光學活性? (五)其非對掌異構物的 Fischer projection 結構為何?

(每小題2分,共10分)

二、下列是一連串的反應,請回答下列各子題。(每小題2分,共10分)



- (一)寫出化合物 A 的結構?
- □寫出化合物 B 的結構?
- (三)寫出化合物 C 的結構?
- 四寫出化合物 D 的結構?
- (五)寫出化合物 E 的結構?

三、以 Frost cycle 預測此化合物



是否為 aromatic? (10 分)

代號:44540 頁次:7-2

裂峰數 (multiplicity)情形,回答下列各子題。(每小題 2 分,共 10 分)

- (一) A 地方的氫裂峰數 (multiplicity) 為何?
- 二B 地方的氫裂峰數 (multiplicity) 為何?
- (三) C 地方的氫裂峰數 (multiplicity) 為何?
- 四 D 地方的氫裂峰數 (multiplicity) 為何?
- 伍) E 地方的氫裂峰數 (multiplicity) 為何?

五、如何利用 Hell-Volhard-Zelinski 反應,從乙醇製備成 glycine?(10分)

乙、測驗題部分: (50分)

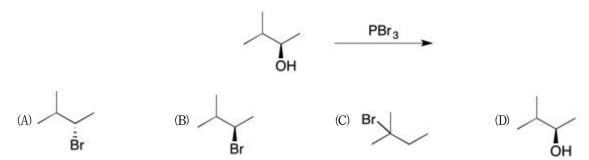
代號:4445

- 一本試題為單一選擇題,請選出一個正確或最適當答案。
- (二)共25題,每題2分,須用2B鉛筆在試卡上依題號清楚劃記,於本試題或申論試卷上作答者,不予計分。
- 1 那一種線角繪製 (line angle drawing) 最能代表下列顯示的紐曼投影 (Newman projection)?

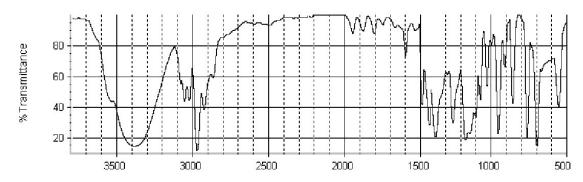
2 完成下列化學合成反應需要什麼試劑?

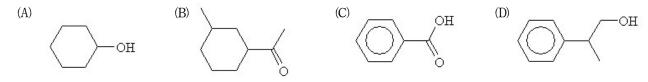
- (A) 1) 氫氣/鈀(H<sub>2</sub>/Pd), 2)酸 H<sub>3</sub>O<sup>+</sup>
- (B) 1)硼氫化鈉(NaBH<sub>4</sub>), 2)酸 H<sub>3</sub>O<sup>+</sup>
- (C) 1) 氫化鋁鋰(LiAlH<sub>4</sub>), 2)酸 H<sub>3</sub>O<sup>+</sup>
- (D) 1)二異丁基氫化鋁(DIBAL-H), 2)酸 H<sub>3</sub>O<sup>+</sup>

3 下列反應的主要有機產物是什麼?

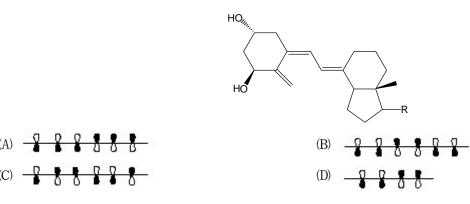


4 下列那一種化學結構與下圖顯示的紅外線光譜(IR spectrum)一致?





- 5 考慮下列可能的化學反應,那一個組合可以得到最高產率的(R)-2-乙氧基丁烷 [(R)-2-ethoxybutane]?
  - (A) (S)-2-丁醇鈉+碘乙烷 (sodium(S)-2-butoxide+iodoethane)
- (B) 乙醇鈉+(S)-2-碘丁烷 (sodium ethoxide +(S)-2-iodobutane)
- (C) (R)-2-丁醇鈉+碘乙烷 (sodium(R)-2-butoxide+iodoethane)
- (D) 乙醇鈉+(R)-2-碘丁烷 (sodium ethoxide+(R)-2-iodobutane)
- 6 下列那一項的分子軌域(molecular orbital)代表維生素 D3 的共軛 π 系統(conjugated *pi* system)中,*pi* 電子占據的最高分子軌道(highest occupied molecular orbital)?

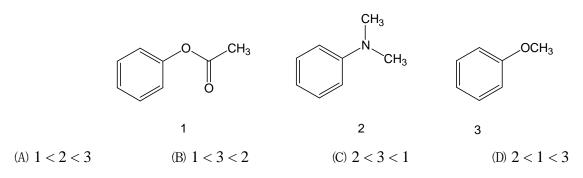


## 代號:44540 頁次:7-4

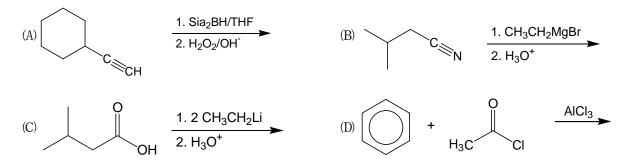
7 下列那一種化學結構是屬於芳香族(aromatic)系列?



8 具有取代基的芳香環與氯(chlorine)和氯化鋁(aluminum chloride)反應速率的正確順序排列為何?



9 下列那一種反應不會產生酮(ketone)產物?



10 下列未知化合物的質子核磁共振波譜圖(proton NMR spectrum)包含一個三重峰(triplet)的 吸收(位置在 9.8 ppm),那項可能是此未知化合物的化學結構?

 $(A)(CH3)_3CCHO$ 

(B) CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CO<sub>2</sub>H

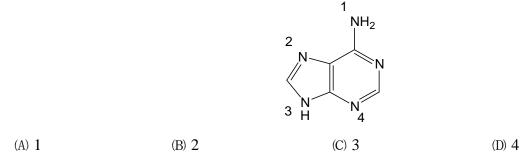
(C) CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CHO

(D)  $CH_3(C=O)CH_2Ph$ 

11 下列化學小分子結構已經使用於監測阿爾茨海默氏症(Alzheimer's)患者澱粉樣斑塊(amyloid plaques)的發展(J. Med. Chem. 2011, 949)。那個序列按照氮(nitrogen)的 $pK_b$ 值,增加的順序是正確排列?

(A) 2 < 3 < 1

12 下列腺嘌呤(adenine)那一個位置的氮(nitrogen)與核醣(ribose)連接形成核苷(nucleoside)?



13 下列反應的主要產物為何?

14 下列何者不具芳香性(aromaticity)?

$$(A) \bigcirc O \qquad \qquad (B) \bigcirc NH \qquad \qquad (C) \bigcirc N \qquad \qquad (D) \bigcirc S$$

15 下列那一個化合物的 <sup>1</sup>H-NMR 光譜只有兩組訊號,且其積分比值為 2:3?

$$(A) \hspace{1cm} \mathsf{CH_3} \hspace{1cm} (B) \hspace{1cm} \mathsf{CH_2CH_3} \hspace{1cm} (C) \hspace{1cm} \mathsf{CH_2OCH_3} \hspace{1cm} (D) \hspace{1cm} \mathsf{H_3CO} \hspace{1cm} \mathsf{OCH_3}$$

16 下列何者為完成以下反應的最佳條件?

- (A) 1. NaNO<sub>2</sub>, HCl 2. Mg, ether 3. CO<sub>2</sub>,  $H_3O^+$
- (B) 1. NaNO<sub>2</sub>, HCl 2. CH<sub>3</sub>CO<sub>2</sub>H
- (C) 1. NaNO<sub>2</sub>, HCl 2. KCN, Cu<sub>2</sub>CN<sub>2</sub> 3. H<sub>3</sub>O<sup>+</sup>
- (D) 1. HCl 2. CH<sub>3</sub>COCl 3. NaCN, H<sub>3</sub>O<sup>+</sup>

## 17 下列反應的主要產物為何?

$$CO_2H$$
  $NaBH_4$  ?

$$(A) \begin{picture}(60,0){\line(1,0){100}} \put(0,0){\line(1,0){100}} \pu$$

18 下列反應的主要產物為那一類有機化合物?

19 下列反應的主要產物為何?

(A)酮類

20 下列反應的主要產物為何?

21 下列反應的主要產物為那一類有機化合物?

$$O$$
 LiAlH<sub>4</sub>  $H_3O^+$  ? (A)腈類 (B)胺類 (C)醇類 (D)羧酸類

22 下列反應的主要產物為何?

23 下列反應的主要產物為何?

$$\begin{array}{c|c} CH_3 & KCN \\ H - CI & \longrightarrow \\ CH_2CH_3 & DMSO \end{array}$$
?

24 下列那一種試劑最適合完成以下反應?

(A)  $K_2Cr_2O_7$ ,  $H_2SO_4$ ,  $H_2O$ 

(B) H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>, NaOH, H<sub>2</sub>O

(C)  $Ag(NH_3)_2^+$ , NaOH

(D) PCC

25 下列結構中指定碳的形式電荷(formal charge)為何?