# 2021

### **CHEMISTRY — GENERAL**

Paper: GE/CC-4

Full Marks: 50

Candidates are required to give their answers in their own words as far as practicable.

প্রান্তলিখিত সংখ্যাগুলি পূর্ণমান নির্দেশক।

১। *যে-কোনো কুড়িটি* প্রশ্নের উত্তর দাওঃ

>×\$0

- (ক) অ্যাসিট্যালডিহাইডকে ইথাইল অ্যালকোহলে পরিবর্তিত করার জন্য কোন্ বিকারক ব্যবহার করা হয়?
- (খ) সোডিয়াম ইথোক্সাইড (C2H5ONa) থেকে কীরূপে ডাইইথাইল ইথার প্রস্তুত করবে?

(গ) 
$$(CH_3)_2 C - C(CH_3)_2 \xrightarrow{\overline{\forall n} H_2SO_4} [\underline{\mathbf{A}}]$$
OHOH

[A] যৌগটির গঠন (structure) বর্ণনা করো।

(
$$\triangledown$$
) [ $\underline{\mathbf{B}}$ ] + RMg X  $\xrightarrow{\text{H}_3\text{O}^{\oplus}}$  RCHO + CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>OH + Mg(OH) X

[B] যৌগটি শনাক্ত করো।

- (ঙ) বেনজ্যালডিহাইড ও ফরম্যালডিহাইডের মিশ্রণ 50% NaOH দ্রবণে উত্তপ্ত করলে, উৎপন্ন পদার্থগুলির গঠন (structure) বর্ণনা করো।
- (চ) ক্লেমেনসন রিডাকশন (বিজারণ) বিক্রিয়ায় কোন্ বিকারক ব্যবহার করা হয় ? অ্যাসিটোফেনন যৌগটিকে ক্লেমেনসেন বিজারণ প্রক্রিয়ার পর অ্যাসিডধৌত করলে কী যৌগ উৎপন্ন হবে ?
- (ছ) ইলাইডস্ (Ylides) যৌগসমূহ কী?
- (জ) প্যারা-হাইড্রক্সিবেনজোয়িক অ্যাসিড বেনজোয়িক অ্যাসিড অপেক্ষা দুর্বল অ্যাসিড। কারণ বর্ণনা করো।

$$(\texttt{A}) \quad C_6H_5CHO + \left(CH_3CO\right)_2O \xrightarrow{CH_3COONa, \Delta} [\underline{C}]$$

[C] যৌগটির গঠন (structure) বর্ণনা করো।

- (ঞ) অ্যানিলিন, N-মিথাইলঅ্যানিলিন এবং N, N-ডাইমিথাইলঅ্যানিলিন এই তিনটি যৌগকে বর্ধিত ক্ষারমাত্রার ক্রমানুসারে লেখো। (ব্যাখ্যা নিষ্প্রয়োজন)।
- $(\overline{b})$   $C_6H_5NO_2 \xrightarrow{Zn/NH_4Cl, EtOH} [\underline{\mathbf{p}}]$

[D] যৌগটির গঠন বর্ণনা করো।

Please Turn Over

### T(4th Sm.)-Chemistry-G/(GE/CC-4)/CBCS

(2)

(ঠ) গ্লাইসিন অণুর Zwitterionic গঠনটি লেখো।

$$(\triangledown) \text{ OHC-}\big(\text{CHOH}\big)_4 \text{ CH}_2\text{OH} \xrightarrow{\text{Br}_2/\text{H}_2\text{O}} [\underline{\mathbf{E}}]$$

[E] যৌগটি শনাক্ত করো।

(ঢ) টলেন্স্ বিকারক (Tollens' reagent) কী?

$$(\P) \quad \stackrel{\bigoplus}{ } \quad \stackrel{\bigcap}{N_2Cl} \quad \stackrel{KI/\Delta}{ } \rightarrow [\underline{F}]$$

(F) যৌগটির গঠন (structure) লেখো।

- (ত) কোন জৈবমূলক (functional group) সোডিয়াম বাইকার্বনেট দ্রবণে কার্বন ডাইঅক্সাইডের বুড়বুড়ি (effervescence) উৎপন্ন করে?
- (থ) পেপটাইড বন্ড (peptide bond) বলতে কী বোঝো?
- (দ) অ্যামিনো অ্যাসিডের সমতড়িৎ বিন্দু (isoelectric point) বলতে কী বোঝো?
- (ধ) CFSE মান (CFSE Value) বলতে কী বোঝো?
- নে)  $[CoF_6]^{3-}$  মূলকটিতে ক'টি অযুগ্ম ইলেকট্রন (unpaired electrons) আছে?
- (প) 'পার্টিকল ইন এ বক্স্' (particle in a box)-এর ন্যূনতম শক্তিমানটি লেখো।
- (ফ) 'Zero point energy' বলতে কী বোঝো?
- (ব) ইলেকট্রন বর্ণালী (electronic spectrum) কীরূপে উৎপন্ন হয়? কারণ বর্ণনা করো।
- (ভ)  $\operatorname{Fe}(\operatorname{CN})_6^{3-}$  মূলকে  $\operatorname{Fe}$  মৌলের সংকরায়ণ (state of hybridization) নির্দেশ করো।

## ২। *যে-কোনো পনেরোটি* প্রশ্নের উত্তর দাওঃ

**২×১**৫

(ক) Schotten-Baumann বিক্রিয়াটির উপর একটি টীকা লেখো।

$$(\forall) \bigcirc + [\underline{\mathbf{G}}] \xrightarrow{\text{H}_{3}\text{PO}_{4}/250^{\circ}\text{C}} \longrightarrow \bigcirc \underbrace{\qquad \qquad \qquad }_{\text{(i)}} \xrightarrow{\text{O}_{2}/\text{OH}/130^{\circ}\text{C}}} [\underline{\mathbf{H}}] + \text{CH}_{3}\text{COCH}_{3}$$

 $[\underline{G}]$  এবং  $[\underline{H}]$  যৌগদুটি শনাক্ত করো।

- (গ) একটি উপযুক্ত গ্রিগনার্ড বিকারক দ্বারা টারশিয়ারিবিউটাইল অ্যালকোহল প্রস্তুত করো। বিক্রিয়াটি বর্ণনা করো।
- (ঘ) ফ্রাইস পুনর্বিন্যাস (Fries rearrangement) বিক্রিয়াটির উপর একটি টীকা লেখো।
- (৩) ফেলিং-A ও ফেলিং-B দ্রবণের সংযুতি কী? ফরম্যালডিহাইডের সঙ্গে ফেলিং দ্রবণের বিক্রিয়ায় যে লাল অধঃক্ষেপটি উৎপন্ন হয় সেটি শনাক্ত করো।
- (চ) বেনজ্যালডিহাইডের অ্যালকোহলীয় দ্রবণকে স্বল্প পরিমাণ NaCN-এর উপস্থিতিতে ফোটানো হলে কী পদার্থ উৎপন্ন হবে? পদার্থটির গঠন সংকেত লেখো।

- (ছ) কিটোমিথাইল গ্রুপ বলতে কী বোঝো? এই গ্রুপটির ল্যাবোরেটরিতে শনাক্তকরণ বিক্রিয়াটি লেখো।
- (জ) টীকা লেখোঃ এস্টারের আর্দ্র বিশ্লেষণ বিক্রিয়ার  $A_{AC}2$  ক্রিয়াকৌশল।

(ঝ) 
$$\text{CH}_3\text{COOH} + \text{SOCl}_2 \rightarrow [\underline{\mathbf{I}}] \xrightarrow{C_2\text{H}_5\text{OH}} [\underline{\mathbf{J}}] \xrightarrow{\text{NH}_3} [\underline{\mathbf{K}}] + C_2\text{H}_5\text{OH} \xrightarrow{\text{Br}_2/\text{NaOH}} [\underline{\mathbf{L}}]$$
 $[\underline{\mathbf{I}}], [\underline{\mathbf{J}}], [\underline{\mathbf{K}}]$  এবং  $[\underline{\mathbf{L}}]$  যৌগসমূহ শনাক্ত করো।

- (ঞ) টীকা লেখোঃ ডায়াজোকাপলিং (diazocoupling) বিক্রিয়া।
- (ট) প্লুকোজের মিউটারোটেশন (mutarotation) বলতে কী বোঝো?
- (ঠ) স্ট্রেকার পদ্ধতিতে (±)-অ্যালানিন কীভাবে প্রস্তুত করবে? বিক্রিয়াটির গঠন সংকেত লেখো।
- (ড) টীকা লেখো ঃ Jahn-Teller বিচ্যুতি (Distortion)।
- (ঢ) সময় নিরপেক্ষ (Time independent) Schrödinger-এর সমীকরণটি লেখো।
- (ণ) যখন একটি সরল দোলগতীয় দোলক (simple harmonic oscillator) n=2 অবস্থা থেকে n=1 অবস্থায় গমন করে তখন কত পরিমাণ শক্তি নিঃসরণ হয় ?
- (ত) একটি টেট্রাহেড্রাল কমপ্লেক্স অণুতে ক্রিস্টাল ফিল্ডের (crystal field) বিভাজন (splitting) বর্ণনা করো।
- (থ) তরঙ্গ-কণা দ্বৈততা কাকে বলে?
- (দ) কোয়ান্টাম তত্ত্বের দটি মৌলিক নীতির উল্লেখ করো।

### [English Version]

The figures in the margin indicate full marks.

#### 1. Answer any twenty questions:

1×20

- (a) Name the reagent which converts acetaldehyde to ethyl alcohol.
- (b) How would you produce diethyl ether from sodium ethoxide (C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>ONa)?

(c) 
$$(CH_3)_2 C - C(CH_3)_2 \xrightarrow{Conc. H_2SO_4} (\underline{\mathbf{A}})$$
  
OHOH

Write down the structural formula for  $(\underline{\mathbf{A}})$ .

- (d)  $[\underline{\mathbf{B}}] + RMgX \xrightarrow{H_3O^{\oplus}} RCHO + CH_3CH_2OH + Mg(OH)X$ Identify  $[\underline{\mathbf{B}}]$ .
- (e) Write down the structural formula of the products obtained when a mixture of benzaldehyde and formaldehyde are heated with 50% NaOH solution.
- (f) Name the reagent used in Clemmensen reduction reaction. What will be the product if acetophenone undergoes Clemmensen reduction followed by acidic work up?

Please Turn Over

### T(4th Sm.)-Chemistry-G/(GE/CC-4)/CBCS

(4)

- (g) What are ylide compounds?
- (h) p-Hydroxybenzoic acid is a weaker acid than benzoic acid itself. Explain why.

(i) 
$$C_6H_5CHO + (CH_3CO)_2O \xrightarrow{CH_3COONa, \Delta} [\underline{C}].$$

Write down the structural formula of  $[\underline{\mathbf{C}}]$ .

(j) Arrange aniline, N-methylaniline and N, N-dimethylaniline in increasing order of basicity. (No explanation needed).

(k) 
$$C_6H_5NO_2 \xrightarrow{Zn/NH_4Cl, EtOH} [\underline{\mathbf{D}}]$$

Write down the structural formula for  $[\underline{\mathbf{D}}]$ .

(l) Give the zwitterionic structure of glycine.

(m) OHC 
$$-(CHOH)_4 CH_2OH \xrightarrow{Br_2/H_2O} [\underline{\mathbf{E}}]$$

Identify the product [E].

(n) What is Tollens' reagent?

$$(o) \qquad \qquad \stackrel{\bigoplus}{\longrightarrow} \stackrel{\bigcirc}{N_2Cl} \stackrel{KI/\Delta}{\longrightarrow} [\underline{\mathbf{F}}]$$

Write down the structural formula of  $(\underline{\mathbf{F}})$ .

- (p) Which functional group of an organic compound gives effervescence of CO<sub>2</sub> when treated with sodium bicarbonate solution?
- (q) What is a peptide bond?
- (r) What do you mean by isoelectric point of an amino acid?
- (s) What is CFSE value?
- (t) How many unpaired electrons are present in  $[CoF_6]^{3-}$ ?
- (u) What is the minimum energy possessed by the particle in a box?
- (v) What do you understand by zero point energy?
- (w) Why is electronic spectrum formed? Give reason.
- (x) What is the state of hybridization of Fe in  $Fe(CN)_6^{3-}$ ?

#### 2. Answer any fifteen questions:

 $2 \times 15$ 

(a) Write a short note on Schotten-Baumann reaction.

- (c) How would you prepare tertiarybutyl alcohol using a suitable Grignard reagent? Write down the reaction involved.
- (d) Write a short note on Fries rearrangement.
- (e) Give the compositions of Fehling-A and Fehling-B solutions. Identify the red precipitate formed in the reaction when formaldehyde is treated with Fehling's solution.
- (f) What happens when an alcoholic solution of benzaldehyde is boiled with a small amount of sodium cyanide (NaCN)? Write down the reaction involved.
- (g) What do you mean by ketomethyl group? Give the reaction by which the group can be detected in the laboratory.
- (h) Write a short note on A<sub>AC</sub>2 mechanism of ester hydrolysis.
- (i)  $CH_3COOH + SOCl_2 \rightarrow [\underline{\mathbf{I}}] \xrightarrow{C_2H_5OH} [\underline{\mathbf{J}}] \xrightarrow{NH_3} [\underline{\mathbf{K}}] + C_2H_5OH \xrightarrow{Br_2/NaOH} [\underline{\mathbf{L}}]$ Identify  $[\underline{\mathbf{I}}]$ ,  $[\underline{\mathbf{J}}]$ ,  $[\underline{\mathbf{K}}]$  and  $[\underline{\mathbf{L}}]$ .
- (j) Write a short note on diazocoupling reaction.
- (k) What do you mean by mutarotation of glucose?
- (l) How (±)-alanine can be prepared by Strecker's synthesis? Write down the reactions involved.
- (m) Write a short note on Jahn-Teller distortion.
- (n) Write down the time independent Schrödinger equation.
- (o) How much energy will be emitted when a simple harmonic oscillator moves from n = 2 to n = 1 state?
- (p) Write down the crystal field splitting pattern in a tetrahedral complex.
- (q) What do you mean by wave-particle duality?
- (r) Mention two fundamental principles of quantum theory.