2023

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 দাও ঃ

SXXC

- (क) $\mathrm{CH_3COOH}$ এবং $\mathrm{FCH_2COOH}$ -এর মধ্যে অ্যাসিডিটির তুলনা করো।
- (খ) গ্রিগনার্ড বিকারকের সাহায্যে কীভাবে টারসিয়ারি বিউটাইল অ্যালকোহল প্রস্তৃত করা হয়?
- (গ) সোডিয়াম ইথোক্সাইড (C_2H_5ONa) থেকে কীরূপে ডাইইথাইল ইথার প্রস্তুত করবে?
- (ঘ) $CH_3COCH_3 + 4H \xrightarrow{Zn/Hg} IA] + H_2O$ [A] যৌগটি শনাক্ত করো।
- (ছ) প্যারা হাইড্রক্সিবেঞ্জোয়িক অ্যাসিড, বেঞ্জোয়িক অ্যাসিড অপেক্ষা দুর্বল। কারণ ব্যাখ্যা করো।
- (চ) Wittig বিক্রিয়া দ্বারা কী জাতীয় যৌগ প্রস্তুত করা হয়?
- (ছ) ফেলিংস বিকারক কী?
- (জ) $(CH_3)_2 C(OH)C(OH)(CH_3)_2 \xrightarrow{\text{erg } H_2SO_4} B] + H_2O$ [B] যৌগটি শনাক্ত করো (গঠনসহ)।
- (ঝ) MeNH_2 এবং $\mathrm{Me}_3\mathrm{N}$ যৌগ দুটির ক্ষারত্বের তুলনা করো ও কারণ ব্যাখ্যা করো।
- (ঞ) $C_6H_5NO_2 \xrightarrow{Sn/HCl} [C]$ [C] যৌগটি শনাক্ত করো (গঠনসহ)।
 - (ট) নাইট্রোবেঞ্জিনের যে-কোনো দুটি রেজোনেটিং গঠন আঁকো।

(
$$\dot{z}$$
) $N_2^+ Cl^- \frac{CuCl}{HCl} \rightarrow [D]$

- [D] যৌগটি শনাক্ত করো (গঠনসহ)।
- ড) অ্যালানিনের জুইটার আয়নিক গঠনটি লেখো।

(2)

- (ঢ) পেপটাইড বন্ধন বলতে কী বোঝো?
- (ণ) অ্যামাইনো অ্যাসিডের সমতড়িৎ বিন্দু বলতে কী বোঝো?
- (ত) D-প্লুকোজের C 2 এপিমারটির নাম কী?
- (থ) একটি D-কিটোহেক্সোজের উদাহরণ দাও।
- (দ) রাসায়নিক বিক্রিয়া দ্বারা কীভাবে অ্যালডিহাইড ও কিটোনের মধ্যে পার্থক্য করবে?
- (ধ) Jahn-Teller distortion-এর উপর একটি টীকা লেখো।
- নে) [Pt(NH₃)₂Cl₂]-এর জ্যামিতিক আইসোমারগুলি আঁকো।
- (প) $[CoF_6]^{3-}$ মূলকটিতে কটি অযুগ্ম ইলেকট্রন আছে?
- (ফ) Zero point energy বলতে কী বোঝো?
- (ব) 1D বায়ে একটি কণার ধারণ করা ন্যূনতম শক্তির মানটি কত?
- (ভ) H₂ এবং N₂ IR নিষ্ক্রিয়। কেন?

২। *যে-কোনো পনেরোটি* প্রশ্নের উত্তর দাও ঃ

2×5¢

- (ক) টীকা লেখো ঃ আয়োডোফর্ম বিক্রিয়া।
- (খ) ফেনলের Schotten-Baumann বিক্রিয়াটির উপর টীকা লেখো।
- (গ) কয়েক ফোঁটা $m H_2SO_4$ -এর উপস্থিতিতে বেঞ্জোয়িক অ্যাসিডের সঙ্গে অতিরিক্ত পরিমাণ ইথানলের মিশ্রণকে উত্তপ্ত করলে কী ঘটে? উপযুক্ত ক্রিয়াকৌশলসহ লেখো।
- (ঘ) টীকা লেখো ঃ হফ্ম্যান অবনমন বিক্রিয়া (Hofmann degradation)।

(8)
$$NaCN(1\%)$$
 [E]

[E] যৌগটি শনাক্ত করো। এই বিক্রিয়াটির নাম কী?

- (চ) বেঞ্জালডিহাইড ও অ্যাসিটালডিহাইডের মধ্যে কোনটি ক্যান্নিজারো (Cannizzaro) বিক্রিয়াটি দেয়? ব্যাখ্যা দাও।
- (ছ) 1°, 2° এবং 3° অ্যালিফ্যাটিক অ্যামিনের মধ্যে কীভাবে পার্থক্য করা যায়? বিক্রিয়াগুলি লেখো।
- জে) টীকা লেখো ঃ Gabriel's phthalimide synthesis।

(ঝ)
$$Me_3C-O-Me \xrightarrow{HI} [F]+[G]$$
[F] এবং [G] যৌগদুটিকে শনাক্ত করো (নাম ও গঠন আবশ্যিক)।

(এঃ) নীচের পরিবর্তনটি সম্পন্ন করোঃ
আলডোহেক্সোজ → আলডোপেন্টোজ

- (ট) মিউটারোটেশন (mutarotation) বলতে কী বোঝো?
- (ঠ) রাসায়নিক সমীকরণসহ দেখাও যে D-গ্লুকোজ অণুতে একটি অ্যালডিহাইড মূলক ও পাঁচটি হাইড্রক্সিল মূলক বর্তমান।
- (ড) একটি টেট্রাহেড্রাল কমপ্লেক্স অণুতে ক্রিস্টাল ফিল্ডের বিভাজন বর্ণনা করো।
- (ঢ) একটি অক্টাহেড্রাল কমপ্লেক্স অণুতে ক্রিস্টাল ফিল্ডের বিভাজন বর্ণনা করো।
- (ণ) Crystal Field Theory-র দুটি সীমাবদ্ধতা লেখো।
- (ত) তরঙ্গ-কণা দ্বৈততা কাকে বলে?
- ্থে) সময় নিরপেক্ষ Schrödinger-এর সমীকরণটি লেখো।
- (দ) যখন একটি সরল দোল গতীয় দোলক n = 2 অবস্থা থেকে n = 1 অবস্থায় গমন করে, তখন কত পরিমাণ শক্তি নিঃসরণ হয় ?

[English Version]

The figures in the margin indicate full marks.

1. Answer any twenty questions:

- (a) Compare the acidities of CH₃COOH and FCH₂COOH.
- (b) How can tertiary butyl alcohol be prepared with the help of Grignard reagent?
- (c) How would you produce diethyl ether from sodium ethoxide (C₂H₅ONa)?
- (d) $CH_3COCH_3 + 4H \xrightarrow{Zn/Hg} [A] + H_2O$ Identify the compound [A].
- (e) p-Hydroxybenzoic acid is a weaker acid than benzoic acid itself. Explain why.
- (f) Which type of compounds are produced via Wittig reaction?
- (g) What is Fehling's reagent?
- (h) $(CH_3)_2 C(OH)C(OH)(CH_3)_2 \xrightarrow{\text{dil.} H_2SO_4} [B] + H_2O$

Write down the structural formula of [B].

- (i) Compare the basicity of MeNH₂ and Me₃N. Give reasons.
- (j) $C_6H_5NO_2 \xrightarrow{Sn/HCI} [C]$

Write down the structural formula of [C].

(k) Draw any two resonating structure of nitrobenzene.

(1)
$$N_2^+ Cl^- \xrightarrow{CuCl} [D]$$

Write down the structure of [D].

- (m) Write down the zwitterionic structure of alanine.
- (n) What is a peptide bond?
- (o) What do you mean by the isoelectronic point of an amino acid?
- (p) Write the name of the C-2 epimer of D-Glucose.
- (q) Give an example of D-ketohexose.
- (r) How can you distinguish between aldehydes and ketones by chemical reaction?
- (s) Write a short note on Jahn-Teller distortion.
- (t) Draw the geometrical isomers of the complex [Pt(NH₃)₂Cl₂].
- (u) How many unpaired electrons are present in [CoF₆]³⁻?
- (v) What do you understand by zero point energy?
- (w) What is the minimum energy possessed by the particle in a 1D-box?
- (x) H₂ and N₂ are IR-inactive. Why?

2. Answer any fifteen questions:

2×15

- (a) Write a short note on Iodoform test.
- (b) Write a short note on Schotten-Baumann reaction of Phenol.
- (c) What happens when benzoic acid is heated with excess of ethanol in presence of a few drops of concentrated H₂SO₄? Give relevant mechanism of the reaction.
- (d) Write short note on Hofmann degradation.

(e)
$$NaCN(1\%)$$
 EtOH, Δ [E]

Identify the compound [E]. What is the name of this reaction?

- (f) Between benzaldehyde and acetaldehyde which will respond to Cannizzaro reaction? Explain.
- (g) How can you distinguish between 1°, 2° and 3° aliphatic amines? Give reactions.
- (h) Write a short note on Gabriel's phthalimide synthesis.

(i)
$$Me_3C - O - Me \xrightarrow{HI} [F] + [G]$$

Identify [F] and [G] (both name and structure).

- (j) Convert the following:Aldohexose → Aldopentose.
- (k) What do you mean by Mutarotation?
- (l) Prove by chemical reaction that D-Glucose contains an aldehyde group and five hydroxyl groups.
- (m) Write down the crystal field splitting pattern in a tetrahedral complex.
- (n) Write down the crystal field splitting pattern in an octahedral complex.
- (o) State two limitations of Crystal Field Theory.
- (p) What do you mean by wave-particle duality?
- (q) Write down the time independent Schrödinger equation.
- (r) How much energy will be emitted when a simple harmonic oscillator moves from n = 2 to n = 1 state?