V(3rd Sm.)-Chemistry-G/(GE/CC)-3/CBCS

# 2021

# CHEMISTRY — GENERAL

### Paper : GE/CC-3

### Full Marks : 50

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

প্রান্তলিখিত সংখ্যাগুলি পুর্ণমান নির্দেশক।

- **১। যে-কোনো কুড়িটি** প্রশ্নের উত্তর লেখো ঃ
  - (ক) Cr পরমাণুর ইলেকট্রনিক বিন্যাস লেখো।
  - (খ) নীচের যৌগগুলির আল্লিকতার ঊর্ধ্ব-ক্রমটি লেখো : HCl, CH<sub>3</sub>COOH, HSO<sub>3</sub>F.
  - (গ) ফ্রিডেল-ক্র্যাফটস বিক্রিয়ায় নাইট্রোবেঞ্জিন দ্রাবক ব্যবহার করা হয় কেন ?
  - (ঘ) NH<sub>3</sub> এবং NF<sub>3</sub>-এর মধ্যে কোন্টির বন্ধন কোণ বেশি?
  - (ঙ) আপেক্ষিক পরিবাহিতার সংজ্ঞা দাও।
  - (চ) আয়ন পরিবহন সংখ্যা প্রভাবিত হওয়ার কারণগুলি কী কী?
  - (ছ) দুর্বল অ্যাসিডের বিয়োজন মাত্রা বলতে কী বোঝো?
  - জে) MgO শক্ত এবং এর গলনাঙ্ক NaF-এর থেকে বেশি— ব্যাখ্যা করো।
  - (ঝ) ফ্যারাডের তড়িৎ বিশ্লেষণের সুত্রগুলি কী কী?
  - (এঃ) NO<sub>3</sub> আয়নের রেজোনেটিং গঠনগুলি লেখো।
  - (ট) বাফার দ্রবণ কী? একটি উদাহরণ দাও।
  - (ঠ) ফ্রিডেল-ক্র্যাফটস বিক্রিয়ায় অনার্দ্র AlCl3 কেন ব্যবহার করা হয়?
  - (ড) [Co(NH<sub>3</sub>)<sub>4</sub>Cl<sub>2</sub>]Cl যৌগের IUPAC নাম লেখো।
  - (ঢ) রিফরম্যাটস্কি বিক্রিয়ায় Zn- ধাতু কেন ব্যবহৃত হয় ?
  - (ণ) বেঞ্জিনের ক্লোরিনেশন করতে কী বিকারক ব্যবহৃত হয়?
  - (ত) H<sub>2</sub><sup>+</sup> এবং H<sub>2</sub><sup>-</sup> এর মধ্যে কোন্টিতে অ্যান্টিবন্ডিং ইলেকট্রন উপস্থিত?
  - (থ) প্রমাণ বিজারণ বিভব কী?
  - (দ) তরল NH3 মাধ্যমে ব্রোমোবেঞ্জিন Na-এর সাথে বিক্রিয়া করলে কী হয়?

১×২০

**Please Turn Over** 

## V(3rd Sm.)-Chemistry-G/(GE/CC)-3/CBCS

- (ধ) ক্লোরোবেঞ্জিনে C– Cl বন্ধনের দৈর্ঘ্য 1.69 Å যখন মিথাইল ক্লোরাইডে তা 1.77 Å । ব্যাখ্যা করো।
- (ন) ClF3 অণুর সঠিক আকার কী হবে?
- (প) তড়িৎ রাসায়নিক কোযে, ক্যাথোডে কী বিক্রিয়া সংগঠিত হয়, জারণ না বিজারণ?
- (ফ) লবণের আর্দ্র-বিশ্লেষণ বলতে কী বোঝো?
- (ব) মিশ্র অ্যাসিড দিয়ে বেঞ্জিনের নাইট্রেশনে ঘন H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>-এর ভূমিকা কী?
- (ভ) CCl<sub>4</sub> একটি অধ্রুবীয় অণু কেন?
- ২। যে-কোনো পনেরোটি প্রশ্নের উত্তর লেখো ঃ
  - (ক) 0.1(M) সোডিয়াম অ্যাসিটেট দ্রবণের pH নির্ণয় করো।  $[pK_a (CH_3COOH) = 4.74]$
  - (খ) MgO যৌগ প্রস্তুতির জন্য বর্ন-হেবার চক্রটি অঙ্কন করো।
  - (গ) মিশ্র অ্যাসিড দিয়ে বেঞ্জিনের নাইট্রেশনের মেকানিজমটি লেখো।
  - (ঘ) Ne2<sup>+</sup>-এর তাত্ত্বিকভাবে অস্তিত্ব আছে। ব্যাখ্যা করো।
  - (ঙ) আয়নগুলির স্বাধীন স্থানান্তরের Kohlrausch's -এর সূত্র কী?
  - (চ) জালকশক্তির জন্য Born-Lande সমীকরণটি লেখো এবং এর মধ্যে পদগুলি ব্যাখ্যা করো।
  - (ছ) শক্তিশালী অ্যাসিড (HCl) এবং শক্তিশালী ক্ষার (NaOH)-এর জন্য কন্ডাক্টোমেট্রিক ট্রাইট্রেশন লেখচিত্র আঁকো।
  - জে) O2 পরাচৌম্বকধর্মী। মলিকুলার অরবিটাল থিওরি দ্বারা বিচার করো।
  - (ঝ) ক্লোরোবেঞ্জিন যৌগ সিলভার নাইট্রেটের সাথে দীর্ঘায়িত গরম করার পরেও কোনো অধঃক্ষেপ দেয় না। কেন ?
  - (এঃ) VSEPR তত্ত্ব ব্যবহার করে  $I_3^+$  এবং  $I_3^-$  আয়নগুলির গঠন লেখো।
  - (ট) অ্যালকেনের হাইড্রোলাইসিস হয় না কিন্তু সিলেনের তৎক্ষণাৎ হাইড্রোলাইসিস হয় ব্যাখ্যা করো।
  - (ঠ) তুল্যাঙ্ক পরিবাহিতার সংজ্ঞা দাও। এর একক কী?
  - (ড) অ্যাসিড মাধ্যমে MnO<sub>4</sub><sup>-</sup> / Mn<sup>2+</sup>-এর জন্য Nernst সমীকরণটি লেখো।
  - (ঢ) HgI2 লাল বর্ণের যেখানে HgCl2 বর্ণহীন। ব্যাখ্যা করো।
  - (ণ) বেঞ্জিন ডায়োজোনিয়াম ক্লোরাইড থেকে কীভাবে ব্রোমোবেঞ্জিন প্রস্তুত করা যায়?
  - (ত) বেঞ্জিনের ফ্রিডেল-ক্র্যাফটস অ্যাসাইলেশন প্রক্রিয়াটি আলোচনা করো।
  - (থ) LCAO পদ্ধতির নিয়মগুলি লেখো।
  - (দ) অ্যাসিটিলিন থেকে কীভাবে বেঞ্জিন তৈরি করা যায়?
  - (ধ) NaCl -এর সম্পৃক্ত দ্রবণে HCl গ্যাস চালনা করা হলে কী ঘটতে পারে বলে মনে করো?

২×১৫

# (2)

(3)

#### [English Version]

The figures in the margin indicate full marks.

#### 1. Answer *any twenty* questions :

- (a) Write down the electronic configuration of Cr atom.
- (b) Arrange the following compounds, in order of increasing acidity : HCl, CH<sub>3</sub>COOH, HSO<sub>3</sub>F.
- (c) Why nitrobenzene is used as a solvent in Friedel-Crafts reaction?
- (d) Between  $NH_3$  and  $NF_3$  which one has higher bond angle?
- (e) Define specific conductance.
- (f) What are the factors those influence transport number of ions?
- (g) What do you understand by "degree of dissociation" of a weak acid?
- (h) MgO is harder and has higher melting point than NaF. Explain.
- (i) What are Faraday's laws of electrolysis?
- (j) Write resonating structures of  $NO_{\overline{3}}$  ion.
- (k) What is 'Buffer Solution'? Give an example.
- (l) Why anhydrous AlCl<sub>3</sub> is used in Friedel-Crafts reaction?
- (m) Write down the IUPAC name of  $[Co(NH_3)_4Cl_2]Cl$ .
- (n) Why Zn-metal is used in the Reformatsky reaction?
- (o) Name the reagents for chlorination of benzene.
- (p) Which one between  $H_2^+$  and  $H_2^-$  contains an antibonding electron?
- (q) What is 'Standard reduction potential'?
- (r) What happens when bromobenzene reacts with Na in liquid NH<sub>3</sub> medium?
- (s) The C Cl bond length in chlorobenzene is 1.69  $\stackrel{\circ}{A}$  while in methyl chloride it is 1.77  $\stackrel{\circ}{A}$ . — Explain.
- (t) What is the shape of  $ClF_3$  molecule?
- (u) In electrochemical cell, which reaction occurs at cathode oxidation or reduction?
- (v) What do you mean by Salt hydrolysis?
- (w) What is the role of conc.  $H_2SO_4$  in the nitration of benzene by mixed acid?
- (x)  $CCl_4$  is a non-polar molecule. Explain.

#### 2. Answer any fifteen questions :

- (a) Calculate pH of 0.1(M) CH<sub>3</sub>COONa solution. [pK<sub>a</sub> of CH<sub>3</sub>COOH is 4.74]
- (b) Draw Born-Haber cycle for the preparation of Magnesium oxide (MgO).

#### **Please Turn Over**

2×15

1×20

### V(3rd Sm.)-Chemistry-G/(GE/CC)-3/CBCS

- (c) Write down the mechanism of nitration reaction of benzene in mixed acid.
- (d)  $Ne_2^+$  theoretically exists. Explain.
- (e) What is Kohlrausch's law of independent migration of ions?
- (f) Write down the Born-Lande equation for lattice energy and explain the terms in it.
- (g) Draw the conductometric titration curve for strong acid (HCl) and strong base (NaOH).

(4)

- (h) O<sub>2</sub> is paramagnetic in nature. Justify the statement with the help of Molecular Orbital Theory.
- (i) Chlorobenzene gives no precipitate even on prolonged heating with AgNO<sub>3</sub>. why?
- (j) Write down the structures of  $I_3^+$  and  $I_3^-$  ions using VSEPR theory.
- (k) Alkanes are resistant towards hydrolysis, whereas silanes readily respond. Rationalize.
- (l) Define equivalent conductance. What is its unit?
- (m) Write down the Nernst equation for  $MnO_4^{-} / Mn^{2+}$  in acid medium.
- (n)  $HgI_2$  is red in colour whereas  $HgCl_2$  is colourless. Explain.
- (o) How bromobenzene can be prepared from benzene diazonium chloride?
- (p) Discuss the mechanism of Friedel-Crafts acylation of benzene.
- (q) Write down the rules for the LCAO method.
- (r) How benzene can be prepared from acetylene?
- (s) You are given a saturated aqueous solution of NaCl. HCl gas is passed through it. What will be your observation?