U.G. 4th Semester Examination - 2020 CHEMISTRY

[GENERIC ELECTIVE]

Course Code: CEMH-GE-T-2

Full Marks : 40 Time : $2\frac{1}{2}$ Hours

The figures in the right-hand margin indicate marks.

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

GROUP-A

(Physical)

1. Answer any **five** questions: 2×5=10 যে-কোনো পাঁচটি প্রশ্নের উত্তর দাও ঃ

meaning of the symbols used.

- a) Write Gibbs' 'Phase Rule' explaining the
 - গিবস-এর দশা-নীতি লেখ এবং ব্যবহাত পরিভাষিত চিহ্ন গুলির ব্যাখ্যা কর।
- b) State Nernst Distribution Law and give one of its applications.
 - নার্নস্টের বন্টন সূত্রটি লেখ এবং এর একটি প্রয়োগ উল্লেখ কর।
- c) Draw the phase diagram of phenol-water system. Show the Critical Solution

 [Turn Over]

Temperature (CST) in the diagram.

ফেনল-জল মিশ্রণের দশা লেখ এবং অঙ্কন করে ক্রান্তিক
দ্রবণ উষ্ণতা চিহ্নিত কর।

- d) Define ionic mobility and mention its unit.
 আয়নিক গতিবেগ কী? এর একক কী?
- e) Define transport number. How it is related to conductance of an electrolytic solution?
 বহনাঙ্কের সংজ্ঞা দাও। এটি তড়িৎ বিশ্লেষ্য দ্রবণের পরিবাহিতার সহিত কিভাবে সম্পর্কযুক্ত?
- f) What are the differences between reversible and irreversible cells?
 পরাবর্ত্য এবং অপরাবর্ত্য কোষের মধ্যে পার্থক্য লেখ।
- 2. Answer any **two** questions: 5×2=10 যে-কোনো দৃটি প্রশ্নের উত্তর দাও ঃ
 - a) Derive Clausius-Clapeyron equation and show its improtance in phase equilibria. 3+2=5 Clausius-Clapeyron সমীকরণটি প্রতিপাদন কর এবং দশা সাম্যে এর গুরুত্ব দেখাও।
 - b) How pH of a buffer solution can be determined using quinhydrone electrode? What are its limitations?

 4+1=5

 Quinhydrone তড়িৎদার দারা একটি বাফার দ্রবণের pHকিভাবে নির্ণয় করা যায় ? এর সীমাবদ্ধতাগুলি কী ?

(2)

c) State Kohlrausch's law of independent migration of ions. Explain its applications.

2+3=5

কোলরাশের সূত্রটি লেখ এবং এর ব্যবহারিক প্রয়োগ দেখাও।

GROUP-B

(Inorganic)

- 3. Answer any **five** questions: 2×5=10 যে-কোনো পাঁচটি প্রশ্নের উত্তর দাও ঃ
 - a) Write down the electronic configuration of Cu and Cr.

Cu এবং Cr এর ইলেকট্রণ বিন্যাস লেখ।

- b) What do you mean by 'Lanthanide contraction'? 'ল্যানথানাইড সংকোচন' বলতে কি বোঝ?
- c) Write two drawbacks of VBT. VBT-এর দুটি সীমাবদ্ধতা লেখ।
- d) Give example one for each of inner and outer orbital complexes of Ni.
 Ni-এর একটি করে inner এবং outer কক্ষক জটিল যৌগের উদাহরণ দাও।
- e) What do you mean by crystal field stabilization energy (CFSE)?
 Crystal field স্থায়ীকরণ শক্তি বলতে কি বোঝ?
- f) Write the names in IUPAC system of $K_4[Fe(CN)_6]$ and $K_3[Fe(CN)_6]$.

 ${
m K_4[Fe(CN)_6]}$ এবং ${
m K_3[Fe(CN)_6]}$ এর ${
m IUPAC}$ পদ্ধতিতে নাম লেখ।

- 4. Answer any **two** questions: 5×2=10 যে-কোনো **দুটি** প্রশ্নের উত্তর দাও ঃ
 - a) State and explain Werner's Co-ordination theory with example. 5 উদাহরণসহ ভার্নারের কো-অর্ডিনেশন তত্ত্ব বিবৃত ও ব্যাখ্যা কর।
 - b) i) Write IUPAC names of the following complexes— 3
 নিম্নলিখিত জটিল যৌগগুলির IUPAC পদ্ধতিতে নাম লেখ-

$$\left[\operatorname{Cr}\operatorname{Cl}_{2}\left(\operatorname{H}_{2}\operatorname{O}\right)_{4}\right]\operatorname{Cl};\left[\operatorname{Co}\left(\operatorname{NH}_{3}\right)_{6}\right]\operatorname{Cl}_{3};K_{3}\left[\operatorname{Al}\left(\operatorname{C}_{2}\operatorname{O}_{4}\right)_{3}\right]$$

- ii) How will you identify chemically the following two complexes— 2 $\left[\mathrm{Cr} \left(\mathrm{H_2O} \right)_6 \right] \mathrm{Cl_3} \text{ and } \left[\mathrm{Cr} \left(\mathrm{H_2O} \right)_4 \mathrm{Cl_2} \right] \mathrm{Cl}$ এই জটিল যৌগযুগ্মকে রাসায়নিক ভাবে সনাক্ত করবে কিভাবে?
- c) Write brief note on: $2\frac{1}{2} \times 2=5$ সংক্ষিপ্ত টীকা লেখ ঃ
 - i) John-Teller Distortion John-Teller বিকৃতি।
 - ii) Postulates of CFT. CFT-এর অঙ্গীকার সমূহ।

559/Chem (4)

559/Chem

[Turn Over]