Pre-Test - 2023 H.S. 2nd Year

Sub: Chemistry (Theory)

Time: 3 Hrs.

Full Marks: 70

The figures in the margin indicate full marks for the questions.

General Instructions:

- (i) All questions are compulsory.
- (ii) Marks for each question are indicated against it.
- (iii) Answer should be specific and to the point.
- (iv) Question numbers 1 to 8 consist of eight very short answer type questions and carry 1 mark each.
- (v) Question numbers 9 to 18 consist of ten short answer type questions and carry 2 marks each.
- (vi) Question numbers 19 to 27 consist of nine short answer type questions and carry 3 marks each.
- (vii) Question numbers 28 to 30 consist of three long answer type questions and carry 5 marks each.

SECTION-A

- 1. Under what condition two different solutions can be isotonic in nature
 - কি অৱস্থাত দুটা ভিন্ন দ্ৰৱ সমৰসাকৰ্ষী প্ৰকৃতিৰ হ'ব পাৰে?
- 2. What happens when chloroform is added to acetone? এচিটনত ক্ল'ৰফৰ্ম যোগ কৰিলে কি হয়? ND Education
- 3. On the basis of Crystal Field Theory, write the electronic configuration of d^6 in terms of t_{2g} and e_g in octahedral field when $\Delta_0 < P$.
 - ক্রিষ্টেল ক্ষেত্রত তত্ত্বৰ ভিত্তিত যেতিয়া $\Delta_0 < P$ হয় তেতিয়া \mathbf{d}^6 ৰ ইলেকট্রনীয় বিন্যাস t_{2g} আৰু e_g ৰ হিচাপত অস্ট্রফলকীয় ক্ষেত্রত লিখা।
- 4. Low spin configurations are rarely observed in tetrahedral coordination entity formation. Explain. চতুৰ্ফলকীয় সমন্বয়ী সত্ত্বা গঠনত নিম্ন স্পিন বিন্যাস খুব কমেইহে দেখা যায়।ব্যাখ্যা কৰা।

5. Identify the compound that on hydrogenation produces an optically active compound from the following compounds: হাইড্ৰজেনেচনৰ সময়ত তলৰ যৌগবোৰৰ পৰা আলোকীয়ভাৱে সক্ৰিয় যৌগ উৎপন্ন হোৱা যৌগটো চিনাক্ত কৰা।

(a) $CH_{3}C(CI) = CH_{2}$ (b) $CI(Br)C = CCH_{3}$ Substitute of $C_{2}H_{3}$

- 6. Explain why HNO₃ when exposed to a glass bottle for a long time turns yellow.
 কাঁচৰ বটলত বহু সময় ধৰি HNO₃ ৰ সংস্পৰ্শলৈ আহিলে কিয় হালধীয়া হয়?
- 7. What is the oxidation number of iron in $[Fe(H_2O)_5(NO)] SO_4]$? $[Fe(H_2O)_5(NO)] SO_4]$ ত আইৰণৰ জাৰণ সংখ্যা কিমান ?
- 8. What are the products formed during hydrolysis of Sucrose?
 চুক্ৰ'জৰ হাইড্ৰ'লাইছিছৰ ফলত কি কি উৎপন্ন হয়?

SECTION - B

- 9. Write down the intercept and slope of the straight line obtained by the plot of Λm vs C^{1/2} for a strong electrolyte.
 তীব্ৰ বিদ্যুৎ বিশ্লেঘ্যৰ বাবে Λm বনাম C^{1/2} ৰ লেখ আঁকিলে সৰলৰেখাৰ ছেদাংশ আৰু প্ৰৱণতা লিখা।
- Write the IUPAC nomenclature of the following coordination compounds.

তলত দিয়া সমন্বয় যৌগবোৰৰ IUPAC নামকৰণ লিখা।

- (a) $[Co(en)_2Cl_2]Cl$ (b) $[PtCl_4]^{2-}$
- 11. Write the Nernst equation of the following redox reaction তলৰ ৰেডক্স বিক্ৰিয়াটোৰ Nernst সমীকৰণটো লিখা

 $Zn(s)+Cu^{2+}(aq)\rightarrow Zn^{2+}(aq)+Cu(s)$

12. What is SHE? What is the E⁰ of SHE cell? SHE কি? SHE কোষৰ E⁰ কিমান?

AF NOTE 10 PRO L SAMERSAME

- 13. What is the role of anh. ZnCl₂ in Lucas reagent? এনহাইড্ৰাছ ZnCl₂ ৰ লুকাছ ৰিএজেণ্টত ভূমিকা কি?
- 14. What happens when phenol is treated with benzene diazonium chloride?

Identify the compound that on hydrogenation produces an optically active compound from the following compounds: হাইছজেনেচনৰ সময়ত তলৰ যৌগবোৰৰ পৰা আলোকীয়ভাৱে সক্ৰিয় যৌগ উৎপদ্ম হোৱা যৌগটো চিনাক্ত কৰা।

(a) CH,C(CI) = CH,

SUB-ND Caucation C,H,

- Explain why HNO, when exposed to a glass bottle for a long time turns yellow.
 কাঁচৰ বটলত বহু সময় ধৰি HNO, ৰ সংস্পর্শলৈ আহিলে কিয় হালধীয়া হয়?
- 7. What is the oxidation number of iron in [Fe(H₂O)₅ (NO)] SO₄]? [Fe(H₂O)₅ (NO)] SO₄] ত আইৰণৰ জাৰণ সংখ্যা কিমান ?
- What are the products formed during hydrolysis of Sucrose?
 চুক্ৰ'জৰ হাইড্ৰ'লাইছিছৰ ফলত কি কি উৎপন্ন হয়?

SECTION-B

- 9. Write down the intercept and slope of the straight line obtained by the plot of Λm vs C^{1/2} for a strong electrolyte.
 তীব্ৰ বিদ্যুৎ বিশ্লেঘ্যৰ বাবে Λm বনাম C^{1/2} ৰ লেখ আঁকিলে সৰলবেখাৰ ছেদাংশ আৰু প্ৰৱণতা লিখা।
- Write the IUPAC nomenclature of the following coordination compounds.
 তলত দিয়া সমন্বয় যৌগবোৰৰ IUPAC নামকৰণ লিখা।
 (a) [Co(en),Cl,] Cl (b) [PtCl,]²
- Write the Nemst equation of the following redox reaction তলৰ ৰেডক্স বিক্রিয়াটোৰ Nemst সমীকৰণটো লিখা Zn(s)+Cu²+(aq)→Zn²+(aq)+Cu(s)
- 12. What is SHE? What is the E⁰ of SHE cell? SHE কি? SHE কোষৰ E⁰ কিমান?
- 13. What is the role of anh. ZnCl, in Lucas reagent?
 এনহাইড্ৰাছ ZnCl, ৰ লুকাছ ৰিএজেণ্টত ভূমিকা কি?
- 14. What happens when phenol is treated with benzene diazonium chloride?

ফেনলক বেনজিন ডাইজ'নিয়াম ক্লৰাইডেৰে শোধন কৰিলে কি হয়?

- ্ৰানট হফ কাৰকটো কি ?
 - (a) $K_4[Fe(CN)_6]$ (b) S_8
 - 16. In a plot of Am against the square root of concentration (C¹²) for strong and weak electrolyte, the value of limiting molar conductivity of a weak electrolyte cannot be obtained graphically. Suggest a way to obtain this value. Also state the related law. তীব্ৰ আৰু মৃদু বিদ্যুৎ বিশ্লেঘ্যৰ বাবে ঘনত্বৰ বৰ্গমূল (C¹²) ব বিপৰীতে Am ৰ প্লাটত লেখত মৃদু বিদ্যুৎ বিশ্লেঘ্যৰ মোলাৰ পৰিবাহীতা সীমিত কৰাৰ মান চিত্ৰাংকিতভাৱে পোৱা নাযায়। এই মান লাভ কৰাৰ উপায় এটাৰ পৰামৰ্শ দিয়া। লগতে আনুষংগিক আইনখন উল্লেখ কৰা।
 - 17. Which of the following compounds undergo S_N1 and S_N2 reaction

 —
 তলৰ কোনটো যৌগ S_N1 আৰু S_N2 বিক্ৰিয়া কৰে—

 (a) (CH₃)₃ C-Cl (b) CH₃CH₂Cl
 - 18. Name a disease caused due to deficiency of Vitamin D and name a fat soluble vitamin?
 ভিটামিন ডিৰ অভাৱত হোৱা ৰোগৰ নাম লিখা আৰু চৰ্বিত দ্ৰৱীভূত ভিটামিন এটাৰ নাম লিখা।

SECTION-C

- 19. A first order reaction is 60% completed in 20 mins. Calculate the time required for the completion of 90% of the reaction. প্রথম ক্রমৰ বিক্রিয়া এটা ২০ মিনিটত ৬০% সম্পূর্ণ হয়। বিক্রিয়াৰ ৯০% সম্পূর্ণ হ'বলৈ প্রয়োজনীয় সময় গণনা কৰা।
- Write the mechanism of the following reaction তলৰ বিক্ৰিয়াবিধৰ ক্ৰিয়াবিধি লিখা।
 CH,OC,H, + HI → CH,I+C,H,OH
- 21. Give reason for the following statements: তলত দিয়া উক্তিবোৰ কাৰণসহ বুজাই লিখা।
 - (a) Benzoic acid does not undergo Fridel-Crafts reaction.
 বেনজ'ইক এচিডত ফ্রিডেল-ক্রাফ্টছ বিক্রিয়া নহয়।

[3]

ne

[2]

(b) Benzaldehyde is less reactive than propanal in nucleophilic addition reactions.

নিউক্লিঅ'ফিলিক সংযোজন বিক্রিয়াত বেনজালডিহাইড প্রপেনেলতকৈ কম বিক্রিয়াশীল।

(c) C-Cl bond length in chlorobenzene is shorter than C-Cl bond length in chloromethane.

ক্ল'ৰ'বৈনজিনত C-Cl বন্ধনৰ দৈৰ্ঘ্য ক্ল'ৰ'মিথেনত C-Cl বন্ধনৰ দৈৰ্ঘ্যতকৈ কম।

- Explain the following:
 উক্তিবোৰ কাৰণসহ বুজাই লিখা।
 - (a) Transition metals and their compounds are coloured. সংক্রমণশীল ধাতু আৰু ইয়াৰ যৌগবোৰৰ ৰং ৰুজু নি
 - (b) In the titrations of FeSO₄ with KmnO₄ in acidic medium, dilute HCl is not used.

অশ্লীয় মাধ্যমত KmnO₄ ৰ সৈতে FeSO₄ ৰ টাইটাৰেচনত dilute HCl ব্যৱহাৰ কৰা নহয়।

 Give chemical test to distinguish between the following pairs of compounds -

তলত দিয়া যৌগ যোৰৰ মাজত পাৰ্থক্য কৰিবলৈ ৰাসায়নিক পৰীক্ষা দিয়া।

- (a) Resorcinoll and Benzyl alcohol বিচ'ৰচিনল আৰু বেনজাইল এলক'হল
- (b) Allyl chloride and Vinyl chloride
 এলাইল ক্লৰাইড আৰু ভিনাইল ক্লৰাইড
- 24. Carry out the following conversion -তলত দিয়া ৰূপান্তৰটো সম্পন্ন কৰা
 - (a) Phenol to 2, 4, 6-Trinitrophenol ফেনলৰ পৰা ২,৪,৬-ট্ৰাইনাইট্ৰ ফেনললৈ
 - (b) Chlorobenzene to Phenol ক্ল'ৰ'বেনজিনৰ পৰা ফেনললৈ
- 25. Draw the Crystal Field Energy level diagram of an octahedral complex ML₆.
 এটা অন্তভুজ জটিল ML₆ ৰ স্ফটিক ক্ষেত্ৰ শক্তি স্তৰৰ ডায়াগ্ৰাম অংকন কৰা।

26. Two half-cell reactions of an electrochemical cell are given below: বিদ্যুৎ বাসায়নিক কোষৰ দুটা অৰ্ধকোষীয় বিক্ৰিয়া তলত দিয়া হৈছে

 $MnO_4^-(aq)+8H^+(aq)+5e^- \rightarrow Mn^{2+}(aq)+4H_2O(1), E^o=+1.51V$

 $\text{Sn}^{2+}(\text{aq}) \rightarrow \text{Sn}^{4+}(\text{aq}) + 2e^-, E^0 = +0.15V$

Construct the redox equation from the two half-cell reactions and predict if this reaction favours formation of reactants or product shown in the equation.

দুটা অৰ্ধকোষ বিক্ৰিয়াৰ পৰা ৰেডক্স সমীকৰণটো নিৰ্মাণ কৰা আৰু এই বিক্ৰিয়াটোৱে সমীকৰণটোত দেখুওৱা বিক্ৰিয়াকাৰী বা উৎপাদক গঠনৰ অনুকৃল হয় নেকি সেইটো অনুমান কৰা।

- 27. (a) Indicate the types of isomerism's exhibited by the complex [Co(NH₃)₃(NO₂)] (NO₃)₂. (At no. Co=27) [Co(NH₃)₃(NO₂)] (NO₃)₂ জটিল যৌগটোৱে প্রদর্শন কৰা সমযোগিতাৰ প্রকাৰসমূহ লিখা।
 - (b) What is the difference between a double salt and complex?
 Give example.

 ভাবল ছল্ট আৰু কমপ্লেক্সৰ মাজত পাৰ্থক্য কি? উদাহৰণ দিয়া।
 - (c) Draw the structural formula of 1-phenylpropan-1-one molecule 1-phenylpropan-1-one অণুৰ গাঁথনিগত সূত্ৰটো আঁকা।

SECTION-D

- 28. (a) Arrange the following compounds in an increasing order of their reactivity in nucleophilic addition reactions: ethanal, propanal, propanone, butanone. তি ক্লেট্ডি মি বি ক্লিটেড নিউক্লিঅ'ফিলিক সযোজন বিক্রিয়াত নিম্মোক্ত যৌগবোৰক স্থানিক বিক্রিয়াশীলতাৰ ক্রমত বৃদ্ধি কৰা ক্রমত সজোৱাঃ ইথানল, প্র'পেনল, প্র'পেনন, বিউটানন।
 - (b) Give a chemical test to distinguish between Ethanal and Propanal.

 1
 ইথানল আৰু প্ৰ'পেনেলৰ মাজত পাৰ্থক্য কৰিবলৈ ৰাসায়নিক পৰীক্ষা এটা দিয়া।
 - (c) Give the structure and IUPAC name of the product formed when propanone is reacted with methylmagnesium bromide followed by hydrolysis.

[5] \wedge (5)

[4]

প্ৰপেননক মিথাইলমেগনেছিয়াম ব্ৰমাইডৰ সৈতে বিক্ৰিয়া কৰি তাৰ পিছত হাইড্ৰ'লাইছিছ কৰিলে গঠিত পদাৰ্থটোৰ গঠন আৰু IUPAC নাম দিয়া।

I was to the second of the sec

- 29. (a) Explain why $[Co(NH_3)_6]^{3+}$ is an inner orbital complex whereas $[Ni(NH_3)_6]^{2+}$ is an outer orbital complex. (At. no. Co=27, Ni=28) $[Co(NH_3)_6]^{3+}$ কিয় এটা অন্তঃঅৰবিটেল জটিল আয়ন আনহাতে $[Ni(NH_3)_6]^{2+}$ এটা বহিঃঅৰবিটেল জটিল আয়ন।
 - (b) Show that in a first order reaction, time required for completion of 99.9% is 10 times of half-life (t_{1/2}) of the reaction.

 4 সেখুওৱা যে প্রথম ক্রমৰ বিক্রিয়া এটাৰ 99.9% সম্পন্ন হোৱাৰ বাবে প্রয়োজনীয় সময় বিক্রিয়াটোৰ অর্ধজীৱন কালৰ দহ গুণ।
- 30. (a) Carboxylic acids do not give characteristic reactions of carbonyl group. Explain why?

 কাৰ্বক্সিলিক এচিডে কাৰ্বনাইল গোটৰ বৈশিষ্ট্যপূৰ্ণ বিক্ৰিয়া নিদিয়ে।
 কিয় বুজাই দিয়া।
 - (b) Write the reactions involved in the following: 2+2 তলত দিয়া বিক্রিয়াসমূহ লিখা।
 - (a) Etard reaction (ইটার্ড বিক্রিয়া)
 - (b) Wolff-Kishner reduction (উলফ-কিছনাৰ বিজাৰণ)