

28T CHEM

2018

CHEMISTRY (Theory)

Full Marks: 70 Pass Marks: 21

Time: Three hours

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) | Answers 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. | 1×8 = 8 |
| (v) | Question numbers 9 to 18 consist of ten short answer type questions and carry 2 | 2×10 = 20 |
| (vi) | Question numbers 19 tr type questions and ca | 3×9 = 27 |
| (vii) | Question numbers 28 type questions and o | 5×3 = 15 |

BilaL RB Armaan

Contd.

Total = 70

J.

State whether true or false:

In Schottky defect, in order to maintain electroneutrality, the number of missing cations and anions are equal.

जैंठा *नि* भिन्न উक्तर कवा :

স্কট্কি ক্ৰটিত ইলেক্ট্ৰনীয় প্ৰশমণৰ বাবে নোহোৱা হোৱা কেটায়ন আৰু এনায়নৰ সংখ্যা সমান।

- 32
- Give the definition of solubility of a substance.
- পদাৰ্থ এটাৰ দ্ৰাব্যতাৰ সংজ্ঞা দিয়া।



1

1

1

- 3. Why is N₂ less reactive at room temperature?
 - সাধাৰণ উষ্ণতাত N2ৰ সক্ৰিয়তা কম কিয় ?

BELLAL HOSSAIN MONDA

4. Give the structural formula of 2-Methylpropan-2-ol.

2-মিথাইল প্ৰপেন-2-অলৰ গঠন সংকেট লিখা।

5.

Arrange the following compounds in increasing order of their boiling points:

 CH_3CHO , CH_3CH_2OH , CH_3-O-CH_3 , $CH_3CH_2CH_3$.

নিম্নোক্ত যৌগবোৰক সিহঁতৰ উতলাংকৰ উৰ্দ্ধক্ৰমত সজোৱা :

 CH_3CHO , CH_3CH_2OH , CH_3-O-CH_3 , $CH_3CH_2CH_3$.

6.

Arrange the following compounds in the increasing order of their basic strength in aqueous solution:

 NH_3 , $C_2H_5NH_2$, $(C_2H_5)_2NH$, $(C_2H_5)_3H_2$

নিম্নোক্ত যৌগবোৰক জলীয় দ্ৰৱত সিহঁতৰ ক্ষাৰকীয় তীব্ৰতাৰ উৰ্দ্ধক্ৰমত সজোৱা :

 NH_3 , $C_2H_5NH_2$, $(C_2H_5)_2NH$, $(C_2H_5)_3H$

- 7. What are essential amino acids ? অপৰিহাৰ্য এমিন' এচিড কি ?
- %. What is Chemotherapy ? ৰসচিকিৎসা কি ?



BELLAL HOSSAIN MONDAL

Show that total vapour pressure over the solution of two liquids 1 and 2
 at a particular temperature varies linearly with the mole fraction of a
 component.

দেখুওৱা যে কোনো এক নিৰ্দিষ্ট উষ্ণতাত দুটা তৰল 1 আৰু 2ৰ দ্ৰৱ এটাৰ ওপৰৰ <u>মুঠ বাষ্</u>পীয় চাপ দ্ৰৱটোৰ এটা উপাংশৰ ম'ল ভগ্নাংশৰ লগত সমানুপাতিক ভাৱে পৰিবৰ্ত্তন হয়।

10. 1.8g of glucose (C₆H₁₂O₆) is dissolved in 100g of water in a beaker. At what temperature will water in the solution boil at 1.013 bar? Given boiling point of pure water at 1.013 bar is 373.15K and K_b for water is 0.052 K kgmol⁻¹.

এটা বিকাৰত 100g পানীত $1\cdot 8g$ শ্বুক'জ $(C_6H_{12}O_6)$ দ্ৰবীভূত কৰা হ'ল। $1\cdot 013$ bar চাপত দ্ৰৱত থকা পানীখিনি কিমান উষ্ণতাত উত্তলিব ? দিয়া আছে $1\cdot 013$ bar ও বিশুদ্ধ পানীৰ উত্তলাংকু $373\cdot 15K$ আৰু পানীৰ বাবে K_b ৰ মান $0\cdot 052$ K $kgmol^{-1}$.

11. Starting from the integrated rate law of a zeroth order reaction, R→P, show that half life time of the reaction is directly proportional to the initial molar concentration of the reactant.

এটা শূন্যক্রমৰ বিক্রিয়া, $R \to P$, ৰ অনুকলিত হাৰ সূত্রৰ পৰা আৰম্ভ কৰি দেখুওৱা যে বিক্রিয়াটোৰ অর্ধজীবনকাল বিক্রিয়কৰ আদি ম'লাৰ গাঢ়তাৰ সমানুপাতিক।

12. Answer any two of the following:

 $1 \times 2 = 2$

1

1

- (i) Why does physisorption decrease with increase of temperature?
- (ii) Why are powdered substances more effective adsorbents than their crystalline forms?

(iii) Give the decreasing order of flocculating power of the following ions in the coagulation of a negative sol.

নিমোক্তবোৰৰ *যিকোনো দুটাৰ* উত্তৰ লিখা ঃ.

- (i) উষ্ণতা বৃদ্ধিৰ লগে লগে ভৌতিক অধিশোষণ কিয় হ্ৰাস পায় ?
- (ii) স্ফটিক ৰূপতকৈ অধিশোষকৰ গুড়ি অৱস্থা কিয় অধিক প্ৰভাৱশীল ?
 - (iii) ঋণাত্মক ছ'ল এটাৰ আতক্ষনত নিম্নোক্ত আয়নবোৰৰ আতক্ষন ক্ষমতাৰ হ্ৰাসক্ৰমটো দিয়া Na^+ , Ba^{2+} , Al^{3+}
- 13. Mention two industrial applications of colloids.

কলয়ডৰ *দুটা* উদ্যোগিক প্ৰয়োগ উদ্ৰেখ কৰা।

- 14. (i) Give the structural formula of H_3PO_2 . H_3PO_2 ৰ গঠন সংকেট লিখা।
 - (ii) How do you account for the reducing behaviour of H₃PO₂ on the basis for its structure?

H₃PO₂ ৰ গঠনৰ ভিত্তিত ইয়াৰ বিজাৰণ ধৰ্ম কেনেকৈ ব্যাখ্যা কৰিবা ?

15. Identify the major product in the following reactions:

1×2=2

1

(i) CH₃CH=CH₂+HI→CH₃CH₂CH₂I+CH₃CHICH₃

$$(ii) \bigcirc +Cl_2 \xrightarrow{Anhyd. FeCl_3} \bigcirc +Cl \bigcirc +Cl$$

নিম্নোক্ত বিক্রিয়াবোৰত মুখ্য বিক্রিয়াজাত পদার্থটো চিনাক্ত কৰা :

(i) $CH_3CH = CH_2 + HI \rightarrow CH_3CH_2CH_2I + CH_3CHICH_3$

(ii)
$$\bigcirc$$
 +Cl₂ Anhyd. FeCl₃ \bigcirc + \bigcirc + \bigcirc a



BELLAL HOSSAIN MONDAL

(i) CH₃Cl+OH⁻ → CH₃OH+Cl⁻

(ii)
$$CH_3 - CH_2 - CH - CH_3 + OH^- \rightarrow CH_3 - CH = CH - CH_3 + CI^-$$

তলৰ বিক্ৰিয়াৰ ক্ৰিয়াবিধি লিখা : (যিকোনো এটা)

(i)
$$CH_3CI + OH^- \rightarrow CH_3OH + CI^-$$

(ii)
$$CH_3 - CH_2 - CH - CH_3 + OH^- \rightarrow CH_3 - CH = CH - CH_3 + Cl^-$$

17) Identify the products A and B in the following reactions: 1+1=2

[5]

(i)
$$CH_3 \xrightarrow{CI_2/h\nu} A \xrightarrow{H_2O} B$$

(ii)
$$HCHO \xrightarrow{Conc. KOH} A+B$$

নিম্নোক্ত বিক্রিয়াবোৰত বিক্রিয়াজাত পদার্থ A আৰু B চিনাক্ত কৰা :

(i)
$$CH_3 \xrightarrow{Cl_2/h\nu} A \xrightarrow{H_2O} B$$

(ii)
$$HCHO \xrightarrow{Conc.KOH} A+B$$



BELLAL HOSSAIN MONDAL

(18.)

Answer any one of the following:

- (i) What are antagonist and agonist drugs?
- (ii) Give one example each of bactericidal and bacteriostatic antibiotics.

নিয়োক্তবোৰৰ যিকোনো এটাৰ উত্তৰ লিখা ঃ

- (i) প্ৰতিপ্ৰচালক আৰু প্ৰচালক ঔষধবোৰ কি ?
- (ii) বেক্টেৰিচাইডেল আৰু বেক্টেৰিঅ'ষ্টেটিক এন্টিবায়'টিকৰ *একোটাকৈ* উদাহৰণ দিয়া।
- 19. Answer either (a) or (b):
 - (a) অথবা (b)ৰ উত্তৰ লিখা:
 - (a) What are semiconductors? How electrical conductivity of semiconductors vary with temperature? Give one example of intrinsic semiconductor. 1+1+1=3
 - অৰ্ধপৰিবাহী কি ? অৰ্ধপৰিবা<u>হীবোৰৰ</u> বিদ্যুৎ পৰিবাহীতা উষ্ণতাৰ লগত কেনেকৈ পৰিৱৰ্ত্তন হয় ? অন্তৰ্নিহিত অৰ্ধপৰিবাহী *এটাৰ* উদাহৰণ দিয়া।

OR / अथवा

What are paramagnetism and ferromagnetism? What type of substances would make better permanent magnets — ferromagnetic or ferrimagnetic?

. অনুচুম্বকীয়তা আৰু ফে<mark>ৰ চু</mark>ম্বকীয়তা কি ? কোন ধৰণৰ পদাৰ্থই উৎকৃষ্ট স্থায়ী চুম্বক সৃষ্টি কৰিব পাৰে—ফেৰ'চুম্বকীয় নে ফেৰিচুম্বকীয় পদাৰ্থই ?



- 20. (i) The rate constant for a chemical reaction at a given temperature is $2.3 \times 10^{-5} Lmol^{-1}s^{-1}$. What is the order of the reaction?
 - ্ৰক নিৰ্দিষ্ট উষ্ণতাত ৰাসায়নিক বিক্ৰিয়া এটাৰ হাৰ ধ্ৰুবক হৈছে $2\cdot 3 \times 10^{-5} Lmol^{-1} s^{-1}$ । বিক্ৰিয়াটোৰ ক্ৰম কি ?
 - Show that in a 1st order reaction, time required for completion of 99.9% is 10 times of half life time of the reaction. 2
 দেশুওৱা যে প্ৰথম ক্ৰমৰ বিক্ৰিয়া এটাৰ 99.9% সম্পূৰ্ণ হ'বলৈ লগা সময় বিক্ৰিয়াটোৰ অৰ্থজীৱন কালৰ 10 শুন হয়।
- 21. (a) Name *one* important ore of aluminium. Give its chemical composition.

 1
 এলুমিনিয়ামৰ এটা প্ৰয়োজনীয় আকৰিকৰ নাম লিখা। ইয়াৰ ৰাসায়নিক সংযুতি দিয়া।
 - ্ৰিচি Give the Mond Process for refining of nickel.

 নিকেলৰ শোধণৰ বাবে ম'ভ প্ৰক্ৰিয়াটো লিখা।

OR/ *ज***ध्या**

BELLAL HOSSAIN MONDAL

How copper is extracted from low grade ore ?
নিম্ন মানৰ আকৰিকৰ পৰা ক'পাৰ কেনেকৈ নিম্কাষণ কৰিব পাৰি ?

What is the basic difference between a double salt and a co-ordination complex?

দ্বৈত লৱণ আৰু সমন্বয়ী সংকুল যৌগৰ মৌল পাৰ্থক্য কি ?

[7]

2

(b) Give chemical tests to show that $[Co(NH_3)_5 Cl]SO_4$ and $[Co(NH_3)_5 SO_4]Cl$ are ionisation isomers.

 $[C_0(NH_3)_5 CI]_{SO_4}$ আৰু $[C_0(NH_3)_5 SO_4]_{CI}$ আয়নীয় সমযোগী বুলি দেখুবাবলৈ ৰাসায়নিক পৰীক্ষা উদ্ৰেখ কৰা।

- (c) Mention *one* analytical application of co-ordination compound. 1
 সমন্বয়ী সংকুল যৌগৰ এটা বৈশ্লেষিক ব্যৱহাৰ উল্লেখ কৰা।
- 23. Answer either (a) or (b)
 - (a) অথবা (b) ৰ উত্তৰ লিখা।
 - (a) (i) Give a method of preparation of 3° alcohol.
 3° এলকহলৰ এটা প্ৰস্তুত প্ৰণালী লিখা।
 - (ii) State the mechanism of the reaction.

$$CH_3CH=CH_2+H_2O \stackrel{H^+}{\rightleftharpoons} CH_3-CH-CH_3$$

निट्नाक विकियाँ कियाविध निथा।

$$CH_3CH = CH_2 + H_2O \stackrel{H^+}{\rightleftharpoons} CH_3 - CH - CH_3$$



1

1

(b) (i) Complete the following reaction —

$$O-CH_3 \xrightarrow{Br_2 \text{ in}} ?$$

নিম্নোক্ত বিক্রিয়াটো সম্পূর্ণ কৰা —

$$O-CH_3 \xrightarrow{Br_2 \text{ in}} ?$$

(ii) Explain why alkoxy group (-OR) is ortho, para directing and activates the aromatic ring towards electrophilic substitution.

এলক'ক্সিমূলক (-OR) অৰ্থ', পেৰা দিশনিৰ্দেশী আৰু এৰ'মেটিক চক্ৰক ইলেক্ট্ৰ'নীয় প্ৰতিস্থাপনৰ বাবে সক্ৰিয় কিয় কৰে ব্যাখ্যা কৰা।

- Write chemical reactions to affect the following transformations: (any three)
 - (i) Butan-1-ol to butanoic acid.
 - (ii) Cyclohexene to hexane-1, 6 -dioic acid.
 - (iii) Butanal to butanoic acid
 - (iv) Ethanoic acid to ethanoic anhydride.

নিম্নোক্ত পৰিবৰ্তনবোৰ সম্পন্ন কৰিবলৈ ৰাসায়নিক বিক্ৰিয়াবোৰ লিখা : (যিকোনো তিনিটা)

- (i) বিউটেন-1-অলক বিউটানয়িক এচিডলৈ।
- (ii) ছাইক্ল'হেন্সিনক হেন্সেন-1, 6-ডাইঅয়িক এচিডলৈ।
- (iii) বিউটানেলক বিউটানয়িক এচিড**লৈ**।
- (iv) ইথানয়িক এচিডক ইথানয়িক এনহাইড্রাইডলৈ।



BELLAL HOSSAIN MONDAL

1

(b) What happens when aniline reacts with bromine water at room temperature?

সাধাৰণ উষ্ণতাত এনিলিনে ব্ৰ'মিন পানীৰ লগত বিক্ৰিয়া কৰিলে কি ঘটিব ?

- Write the diazotisation reaction of aniline.

 এনিলিনৰ ডাঁয়েয'কৰণ বিক্ৰিয়াটো লিখা।
- 26. (a) A carbohydrate (C₁₂H₂₂O₁₁) is boiled with dil. H₂SO₄ in alcoholic solution to form two hexoses with the same chemical formula. Identify the carbohydrate and the two hexoses. Give necessary chemical equations.
 - এটা কাৰ্ব হাইড্ৰেটক ($C_{12}H_{22}O_{11}$) এলকহলীয় দ্ৰবত লঘু H_2SO_4 ৰ লগত উতলালে একে ৰীসায়নিক সংকেটযুক্ত দুটা হেক্স'জ গঠন হয়। কাৰ্ব হাইড্ৰেটটো আৰু হেক্স'জ দুটা চিনাক্ত কৰা। প্ৰয়োজনীয় ৰাসায়নিক সমীকৰণ দিবা।
- (b) What is denaturation of protein ?

 প্ৰ'টিনৰ বিকৃতিকৰণ কি ?
- 27. (a) Give one example of homopolymer and one example of co-polymer.

*এটা সমবন্*যোগী আৰু *এটা* সহবন্ধযোগীৰ উদাহৰণ দিয়া।

. . . 1



- Mention the structural difference between thermoplastic polymer **(b)** and thermosetting polymer. তাপপ্লাষ্টীয় বছযোগী আৰু তাপস্থাপীয় বছযোগীৰ গঠন পাৰ্থক্য উদ্ৰেখ কৰা।
 - 1 Give one use of high density polythene (HDP). (c) উচ্চঘনত্ব পলিথিন (HDP) ৰ এটা ব্যৱহাৰ উদ্ৰেখ কৰা।
- Define standard electrode potential. প্ৰমাণ কোষ বিভৱৰ সংজ্ঞা দিয়া।
 - The measured emf of the cell - $Pt(s)|H_2(g, 1bar)|H^+(aq, 1M)||Cu^{2+}(aq, 1M)|Cu(s)$ is 0.34V.

What is the standard electrode potential of the half cell corresponding to the reaction?

Cu
$$^{2+}(aq,1M)+2e^{-} \rightarrow Cu(s)$$

 $Pt(s)|H_2(g, 1bar)|H^+(aq, 1M)||Cu^{2+}(aq, 1M)|Cu(s)$ 1 কোষটোৰ জুখিপোৱা বিদ্যুৎ চালক বলৰ মান 0·34V। নিম্নোক্ত বিক্ৰিয়া সম্পন্ন অৰ্ধকোষটোৰ প্ৰমাণ ইলেক্ট্ৰ'ড বিভৱ কিমান হ'ব ?

[11]

$$Cu^{2+}(aq,1M)+2e^{-} \to Cu(s)$$



Contd.

(c) Represent the cell in which the following reaction takes place.

$$Mg(s)+2Ag^{+}(0\cdot01M)\rightarrow Mg^{2+}(0\cdot130M)+2Ag(s)$$

Write the Nernst equation and calculate the emf of the cell at 298K. Given $E'_{cell} = 3.17V$. 1+1+1=3

নিস্নোক্ত বিক্রিয়া সম্পন্ন হোৱা কোবটো উপস্থাপন কৰা।

$$Mg(s)+2Ag^{+}(0\cdot01M)\rightarrow Mg^{2+}(0\cdot130M)+2Ag(s)$$

কোৰটোৰ বাবে নানন্তৰ সমীকৰণটো লিখা আৰু 298Kত কোৰটোৰ emf গণনা কৰা। দিয়া আছে $E_{cell}'' = 3\cdot17\,V$ ।

OR/ WHT

What is battery? Give one example each of primary battery and secondary battery.

বেটাৰি কি ? প্ৰাইমাৰি বেটাৰি <mark>আৰু ছেকেণ্ডাৰী</mark> বেটাৰি প্ৰত্যেকৰে *এটাকৈ* উদাহৰণ দিয়া।

29. Answer any five of the following:

1×5=5

- (i) Explain why NO₂ dimerises.
- (ii) Why is H₂O a liquid and H₂S a gas at normal temperature ?
- (iii) What happens when potassium chlorate is heated with manganese dioxide?
- (iv) What is Oleum?
- (v) Fluorine exhibits only -1 oxidation state, whereas other halogens also exhibit +1, +3, +5 and +7 oxidation states. Explain.



- (vi) What are interhalogen compounds?
- (vii) Why the noble gases have very low boiling points?

তলৰ যিকোনো পাঁচটা উত্তৰ কৰা ঃ

- (i) NO2 ৰ দ্বিযোগীভৱন ঘটে কিয় ব্যাখ্যা কৰা।
- (ji) সাধাৰণ উষ্ণতাত H₂O তৰল আৰু H₂S গেছ কিয় ?
 - (iii) পটাছিয়াম ক্ল'ৰেটক মেংগানিজ ডাই অক্সাইডৰ লগত উত্তাপিত কৰিলে কি ঘটে ?
 - (iv) অ'লিয়াম কি ?
- ্ত) ফ্ল'ৰিনে কেবল –1 জাৰণ অবস্থা দেখুবায়, কিন্তু অন্য হেল'জেনে +1, +3, +5 আৰু +7' জাৰণ অৱস্থাও দেখুবায়। ব্যাখ্যা কৰা।
- (vi) আন্তঃহেল'জেন যৌগবোৰ কি ?
 - (pii) সম্ভ্ৰান্ত গেছবোৰৰ উতলাংক কম কিয় ?

30. Answer either (a) or (b):

(a) **अथ**वा (b) व উত্তৰ কৰা ঃ

(i) Give the general electronic configuration of d-block elements.

d-গোষ্ঠীৰ মৌলবোৰৰ সাধাৰণ ইলেক্ট্ৰনীয় বিন্যাস লিখা।

28T CHEM

[13]

Contd.

BELLAL HOSSAIN MONDAL

Silver atom has completely filled d-orbitals (4d¹⁰) in its ground state. Yet, it is considered as transition element. Why? 1
ভূমিস্থ অৱস্থাত ছিলভাৰ পৰমাণুৰ d-অৰবিটেল সম্পূৰ্ণ (4d¹⁰) হৈ থাকে। তথাপিও ইয়াক সংক্ৰমণশীল মৌল বোলে? কিয় ?

(iii) Cu⁺ ion is not stable in aqueous solution. Explain.
জনীয় দ্ৰবত Cu⁺ ion সৃস্থিৰ নহয়। ব্যাখ্যা কৰা।

(iv) Actinoid contraction is greater from element to element than lanthanoid contraction. Why?

মৌলভেদে লেন্ডেনাইড সংকোচনতকৈ এক্টিনাইড সংকোচন অধিক হয়। কিয় ?

OR/ खखरा

(b) (i) Which of the first row transition metal exhibit +7 oxidation state?

প্ৰথম শাৰী সংক্ৰমণশীল ধাতুৰ কোনটোৱে +7 জাৰণ অৱস্থা দেখুৱায় ?

(ii) How would you account for irregular variation of 1st and 2nd ionisation enthalpies in the 1st series of transition elements?

প্ৰথম শ্ৰেণী সংক্ৰমণশীল মৌলবোৰৰ প্ৰথম আৰু দ্বিতীয় আয়নীকৰণ এনথেলপি

অনিয়মীয়াভাবে পৰিবৰ্তন হয় কিয় ?

28T CHEM

[14]

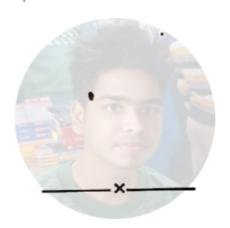


BELLAL HOSSAIN MONDAL

- (iii) What are interstitial compounds ? অন্তৰতী যৌগবোৰ কি ?
- (iv) Gie two uses of potassium permanganate.
 পটাছিয়াম পাৰমাংগেনেটৰ দুটা ব্যৱহাৰ উল্লেখ কৰা।

1

2





BELLAL HOSSAIN MONDAL