CBCS/B.Sc./Hons./Programme/1st Sem./Chemistry/CEMHGEC01T/CEMGCOR01T/2018



ATOMIC STRUCTURE, CHEMICAL PERIODICITY, ACIDS AND BASES, REDOX REACTIONS, GENERAL ORGANIC CHEMISTRY & ALIPHATIC HYDROCARBONS

Time Allotted: 2 Hours

The figures in the margin indicate full marks. Candidates should answer in their own words and adhere to the word limit as practicable. Full Marks: 40

প্রান্তিক সীমার মধ্যস্থ সংখ্যাটি পূর্ণমান নির্দেশ করে। পরীক্ষার্থীরা নিজের ভাষায় যথা সম্ভব শব্দসীমার মধ্যে উত্তর করিবে।

All symbols are of usual significance.

SECTION-A

Answer four questions taking one from each unit

Unit-I

1.	(a)	State Bohr's theory of hydrogen atom. What are its limitations?	2+1
		হাইড্রোজেন পরমাণু সংক্রান্ত বোরের তত্ত্বটি বর্ণনা করো। এর সীমাবদ্ধতা কি কি ?	
	(b)	What is Pauli's exclusion principle? What is the electronic configuration of an element with atomic number 15?	2+1
		পাউলির অপবর্জন নীতি কি ? 15 পরমাণুর ক্রমাঙ্ক বিশিষ্ট মৌলটির ইলেকট্রন বিন্যাস লেখো।	
2.	(a)	What are quantum numbers? Explain the significance of these quantum numbers.	1+2
		কোয়ান্টাম সংখ্যা কি ? এই কোয়ান্টাম সংখ্যাগুলির তাৎপর্য্য ব্যাখ্যা করো।	
	(b)	How was Bohr's theory modified by Sommerfeld?	2
		সোমারফেল্ড কিভাবে বোরের তত্ত্বটি সংশোধন করেন ?	
	(c)	State Hund's rule.	1
		হুন্ডের সূত্রটি বিবৃত করো।	

Unit-II

3. (a)	Discuss about the position of H-atom in periodic table.	2
	পর্যায় সারণীতে হাইদ্রোজেনের অবস্থান আলোচনা করো।	
(b)	In periodic table how ionisation energy vary from left to right in a period?	2
	পর্যায় সারণীতে একটি পর্যায়ের বাম থেকে ডানদিকে আয়নীয় বিভব কিরূপে পরিবর্তিত হবে ?	

CBCS/B.Sc./Hons./Programme/1st Sem./Chemistry/CEMHGEC01T/CEMGCOR01T/2018

- 4. What is electronegativity? Arrange the following with increasing order of electronegativity. Give reasons. তড়িৎ ঋণাত্মকতা কি ? নিম্নোক্ত মৌলগুলিকে ক্রমবর্ধমান তড়িৎ ঋণাত্মকতা অনুসারে সাজাও। কারণ
 - ব্যাখ্যা করো।

Cl, l, Br, F.

Unit-III

5. (a) Arrange the following hydracids in order of their acid-strength and explain. নিম্নলিখিত হাইড্রাসিড গুলিকে আল্লিকতার ক্রম অনুসারে সাজাও ও ব্যাখ্যা করোঁ।

HF, HCI, HBr and HI.

- (b) Mg⁺², Ca⁺², Al⁺³ are found to occur in nature as their carbonates or oxides but do not occur as sulphides. — Explain. প্রকৃতিতে Mg⁺², Ca⁺², Al⁺³ কে তাদের কার্বনেট বা অক্সাইড হিসাবে পাওয়া যায় কিন্তু সালফাইড হিসাবে পাওয়া যায় না। – ব্যাখ্যা করো।
- (c) Following Lux-Flood concept identify the acid and base in the equation below. লাক্স-ফ্লাড মতানসারে নিম্নলিখিত সমীকরণটির অন্ন ও ক্ষারককে সনাক্ত করো।

$$CaO + SiO_2 = CaSiO_3$$

6. (a) With suitable examples state Lewis concept of acid and base. 2+2
উদাহরণসহ লুইসের অন্ন-ক্ষার নীতিটি বিবৃত করো।
 (b) Give conjugate acids or bases of the following- 2
নিম্নলিখিতগুলির অনুবন্ধী অম্ল বা ক্ষারগুলি লেখো-

 H_2CO_3 , NH_2CONH_2 , HSO_4^- , H_2O .

Unit-IV

7.	(a)	What are redox indicators? Give example.	1+1
		জারণ-বিজারণ নির্দেশক কি ? উদাহরণ দাও।	
	(b)	State the oxidation number of lodine in the following compounds: নিম্নলিখিত যৌগগুলিতে আয়োডিনের জারণসংখ্যা লেখোঃ	2
		HIO_4 , HIO_3 , HI and I_2 .	
8.	(a)	Calculate the equivalent weight of $K_2Cr_2O_7$ in acid medium. (Mol. Wt. of $K_2Cr_2O_7 = M$).	2
		আন্নিক মাধ্যমে $ m K_2Cr_2O_7$ এর তুল্যাঙ্ক ভার নির্ণয় করো। $ m (K_2Cr_2O_7$ এর আণবিক ওজন = M)	
	(b)	Balance the following equation by ion-electron method.	2
		নাচের রাসায়ানক বিক্রিয়াট আরন-২লেকস্তুন পরাততে পুনতাবিদান করে।	

 $KMnO_4 + FeSO_4 + H_2SO_4 \longrightarrow K_2SO_4 + Fe_2(SO_4)_3 + MnSO_4 + H_2O_4$

2 + 2

3

2

1

CBCS/B.Sc./Hons./Programme/1st Sem./Chemistry/CEMHGEC01T/CEMGCOR01T/2018

SECTION-B

Answer four questions taking one from each unit

Unit-I

9. (a) Write down the resonating structures of p-nitrophenoxide ion.

p-নাইট্রোফেনক্সাইড আয়নের সংস্পন্দনজনিত সংরচনাগুলি লেখো।

(b) What type of bond cleavage (homolytic or heterolytic) is involved in the following reactions?

নিম্নলিখিত বিক্রিয়াগুলিতে হোমোলাইটিক ও হেটেরোলাইটিক বন্ধন ভাঙনের মধ্যে কোনটি ঘটে ?

- (i) $CH_3CH_2Br + NaOH \longrightarrow CH_3CH_2OH + NaBr$
- (ii) $CH_4 + Br_2 \xrightarrow{hv} CH_3Br + HBr$.
- 10.(a) Arrange the following alkenes in the order of increasing stability. Explain your answer.

নিম্নলিখিত অ্যালকিনগুলিকে স্থায়িত্বের উর্ধ্বক্রমে সাজাও। তোমার উত্তরের ব্যাখ্যা দাও।

 $H_3CCH_2CH_2CH = CH_2$, $H_3CCH_2 - C = CH_2$, $CH_3CH = C < CH_3$ CH_3

(b) Between BF₃ and NH₃ which one is an electrophile and which one is a nucleophile?

BF3 ও NH3-এর মধ্যে কোনটি ইলেকট্রোফাইল ও কোনটি নিউক্লিওফাইল ?

Unit-II

11. Write down all the stereoisomers of 2,3-dichlorobutane. Indicate the enantiomeric and the diastereoumeric pairs. Show the achiral stereoisomer.

2,3-ডাইক্লোরোবিউটেনের সবকটি স্টিরিওআইসোমার লেখো। এদের মধ্যে ইনানশিওমার ও ডায়াস্টিরিওমার জোড়গুলি নির্দেশ করো। এ্যাকাইরাল স্টিরিওআইসোমারটি দেখাও।

12.(a) Find out the element (s) of symmetry present in the following compounds.

নিম্নলিখিত যৌগগুলিতে element of symmetry নির্ণয় করো।

(i) H - C - OHH - C - OHH - C - OH CH_3

CH₃

- (ii) $\begin{array}{c} Br \\ H \end{array} C = C \begin{array}{c} H \\ Br \\ Br \end{array}$
- (b) Write down the Fischer and Newman projection formulae of meso-2,3- 2 dibromobutane.

মেসো-2,3-ডাইব্রোমোবিউটেনের ফিশার ও নিউম্যান অভিক্ষেপ সংকেত লেখো।

(c) Give the Fischer projection formula of D-2-hydroxy propanoic acid.

D-2-হাইদ্রক্সিপ্রোপানোয়িক অ্যাসিডের ফিশার অভিক্ষেপ সংকেত লেখো।

2

5

2

2

3

1

Unit-III

3.	Write down the rate equations for the following reactions. Briefly explain your	4
	answer.	

নিম্নলিখিত বিক্রিয়াগুলির হার সমীকরণ লেখো। তোমার উত্তরের ব্যাখ্যা দাও।

- (i) $CH_3CH_2CH_2Br \xrightarrow{\text{NaCN}} CH_3CH_2CH_2CH_2CN$ (ii) $CH_3 \xrightarrow{C} CH_3 \xrightarrow{C} -Cl \xrightarrow{\text{NaOH}} (CH_3)_2C = CH_2$ CH_3
- 14.(a) Predict the major product in the following reaction with explanation. 2 নিম্নলিখিত বিক্রিয়াটিতে উৎপন্ন মুখ্য বিক্রিয়াজাত পদার্থটি ব্যাখ্যাসহ উল্লেখ করো।

$$CH_{3} - \begin{array}{c}H & CH_{3} \\ \downarrow & \downarrow \\ CH_{3} - \begin{array}{c}C \\ \downarrow \\ CH_{3} \end{array} \begin{array}{c}-C \\ \downarrow \\ CH_{3} \end{array} - \begin{array}{c}CH_{3} \\ -CH_{3} \end{array} \xrightarrow{KOH} C_{2}H_{5}OH$$

- (b) Between S_N1 and S_N2 reactions whose rate depends on the concentration of 2 nucleophile? Why?
 - $S_{
 m N}$ ও $S_{
 m N}2$ বিক্রিয়ার মধ্যে কোনটির হার নিউক্লিওফাইলের গাঢ়ত্বের উপর নির্ভর করে ho কেন ho

Unit-IV

15.(a)	What is ozonolysis? Find the structure and name of the compound which on ozonolysis followed by hydrolysis produces (CH ₃) ₂ CO and CH ₃ CHO.	2+2
	ওজোনোলিসিস কি ? যে যৌগাটর ওজোনোলিসিস এবং আর্দ্র বিশ্লেষণের পর (CH3)2CO এবং CH3CHO উৎপন্ন হয় তার গঠন সংকেত ও নাম লেখো।	
(b)	Write note on - Markownikoff's rule and peroxide effect.	3
	সংক্ষিপ্ত টীকা লেখো - মার্কোনিকভের সূত্র এবং পারক্সাইড প্রভাব।	
16.(a)	Carry out the following transformations:	2+2
	নিম্নলিখিত পরিবর্তনগুলি সম্পন্ন করোঃ	
	(i) $CH_3CH = CH_2 \longrightarrow CH_3CH_2CH_2OH$	
	(ii) Acetylene — 2-butyne.	
(b)	Write note on - Hydroboration oxidation reaction.	3
	সংক্ষিপ্ত টীকা লেখো – হাইড্রোবোরেশান অক্সিডেশান বিক্রিয়া।	×

1

-×---