

# Aromic Structure, Chemical Periodicity, Acids and Bases, Redox Reactions, General Organic Chemistry \& Aliphatic Hydrocarbons 

Time Alloted: 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
প্রাত্তিক সীমার মধ্যস্থ সং থ্যাট মৃণমান নির্দেণ করে; পরীঙ্থার্থীরা নিজের ভাষায় যथা সম্তব শকস্দীমার মবে্য উত্তর করিবে।

Ail 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 it limitations?

হাইG্রোজেন সরমাণু সংত্রান্ত বোর্রের তা্্ব্টটি বর্ণনা করো। এর সীসাবদ্ধতা কি কি?
(b) What is Pauli's exclusion principle? What is the electronic configuration of an element with atomic number 15 ?
भাউলির অপৰর্জন্ন নীতি কি ? 15 পরমাপুর ক্রমাঙ্ক বিশিষ্ট মৌলটির ইলেকট্রন বিন্যাস লেখো।
2. (a) What are quantum numbers? Explain the significance of these quantum numbers.

কোয়ান্টাম সংখ্যা কি ? এই কোয়ান্টাম সংখ্যাগুলির जাৎপর্য্য ব্যাখ্যা করো।
(b) How was Bohr's theory modified by Sommerfeld?

সোমারফেন্ড কিভাবে বোতের তত্ব্বটটি সংশোধন করেন ?
(c) State Hund's rule.

হুলের সৃত্রটি বিবৃত করো।
UNTI
3. (a) Discuss about the position of H -atom in periodic table.

পর্যায় সারণীতে হাইড্রোজ্রেনের অবস্থান আলোচনা করো।
(b) In periodic table how ionisation energy vary from left to right in a period? 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 ঋণাত্যকতা কি ? निম্নাক মোলগুলিকে ক্রমবর্ধমান তড়িৎ ঋণাত্যততা অনুসারে সাজাও। কারণ ব্যাথ্যা করো।

$$
\mathrm{Cl}, \quad \mathrm{I}, \quad \mathrm{Br}, \quad \mathrm{~F} .
$$

## Unit-III

5. (a) Arrange the following hydracids in order of their acid-strength and explain.

নিদ্নলিথিত হাইড্রাসিড গলিকে আম্নিকতার ক্রম অনুসারে সাজ্াও ও ব্যাখ্যা করনা।

$$
\mathrm{HF}, \mathrm{HCl}, \mathrm{HBr} \text { and } \mathrm{HI} .
$$

(b) $\mathrm{Mg}^{+2}, \mathrm{Ca}^{+2}, \mathrm{Al}^{+3}$ are found to occur in nature as their carbonates or oxides but do not occur as sulphides. - Explain.
প্রকৃতিতে $\mathrm{Mg}^{+2}, \mathrm{Ca}^{+2}, \mathrm{Al}^{+3}$ কে তাদের কার্বননট বা অণাইড হিসাবে শাওয়া যায় কিক্ত সালফাইড হিসাবে গাওয়া যায় না। - ব্যাখ্যা করো।
(c) Following Lux-Flood concept identify the acid and base in the equation below.


$$
\mathrm{CaO}+\mathrm{SiO}_{2}=\mathrm{CaSiO}_{3}
$$

6. (a) With suitable examples state Lewis concept of acid and base.

উদ্া২রণসহ লুইসের অম্ল-ক্ষার নীতিটি বিবৃত করো।
(b) Give conjugate acids or bases of the following-

নিম্নলিখিতগুলির অনুবক্ধী অম্ল বা ক্ষারগুলি লেটো-

$$
\mathrm{H}_{2} \mathrm{CO}_{3}, \mathrm{NH}_{2} \mathrm{CONH}_{2}, \mathrm{HSO}_{4}^{-}, \mathrm{H}_{2} \mathrm{O} .
$$

## Unit-IV

7. (a) What are redox indicators? Give example.

জারণ-বিজারণ নির্দেশক কি? উদাহরণ দাও।
(b) State the oxidation number of Iodine in the following compounds:

নিম্নলিशিত যোগগুলিতে আয়েডডিনের জারণসং থ্যা লেযোঃ

$$
\mathrm{HIO}_{4}, \mathrm{HIO}_{3}, \mathrm{HI} \text { and } \mathrm{I}_{2}
$$

8. (a) Calculate the equivalent weight of $\mathrm{K}_{2} \mathrm{Cr}_{2} \mathrm{O}_{7}$ in acid medium. (Mol. Wt. of
$\mathrm{K}_{2} \mathrm{Cr}_{2} \mathrm{O}_{7}=\mathrm{M}$ )
आন্লিক মাধ্যমে $\mathrm{K}_{2} \mathrm{Cr}_{2} \mathrm{O}_{7}$ এর তুল্যাঙ্ক ভার নির্ণয় করো। $\left(\mathrm{K}_{2} \mathrm{Cr}_{2} \mathrm{O}_{7}\right.$ এর আণবিক ওজন = M)
(b) Balance the following equation by ion-electron method.

নীচের রাসায়নিক বিক্রিয়াটি आয়ন-ইলেকয্রন পদ্ধতিতে সমতবিধান করোঃ
$\mathrm{KMnO}_{4}+\mathrm{FeSO}_{4}+\mathrm{H}_{2} \mathrm{SO}_{4} \longrightarrow \mathrm{~K}_{2} \mathrm{SO}_{4}+\mathrm{Fe}_{2}\left(\mathrm{SO}_{4}\right)_{3}+\mathrm{MnSO}_{4}+\mathrm{H}_{2} \mathrm{O}$.

## SECTION-B

## Answer four questions taking one from each unit Unit-I

9. (a) Write down the resonating structures of $p$-nitrophenoxide ion.
$p$-নাইট্রোফেন্সাইড আয়নের সংস্পন্দনজনিত সংরচনাগুলি লেযো।
(b) What type of bond cleavage (homolytic or heterolytic) is involved in the following reactions?
নিম্নলিখিত বিক্রিয়াখলিতত হোমোলাইটিক ও হেটেরোলাইটিক বন্ধন ভাঙনের মধ্যে কোনটি ঘটে ?
(i) $\mathrm{CH}_{3} \mathrm{CH}_{2} \mathrm{Br}+\mathrm{NaOH} \longrightarrow \mathrm{CH}_{3} \mathrm{CH}_{2} \mathrm{OH}+\mathrm{NaBr}$
(ii) $\mathrm{CH}_{4}+\mathrm{Br}_{2} \xrightarrow{h v} \mathrm{CH}_{3} \mathrm{Br}+\mathrm{HBr}$.
10.(a) Arrange the following alkenes in the order of increasing stability. Explain your answer.


$$
\mathrm{H}_{3} \mathrm{CCH}_{2} \mathrm{CH}_{2} \mathrm{CH}=\mathrm{CH}_{2}, \quad \mathrm{H}_{3} \mathrm{CCH}_{2}-\mathrm{C}=\mathrm{CH}_{2}, \quad \mathrm{CH}_{3} \mathrm{CH}=\mathrm{C}=\mathrm{CH}_{3}
$$

(b) Between $\mathrm{BF}_{3}$ and $\mathrm{NH}_{3}$ which one is an electrophile and which one is a nucleophile?
$\mathrm{BF}_{3}$ ও $\mathrm{NH}_{3}$-এর মধ্যে কোনটি ইলেকট্রৌফাইল ও কোনটি নিউক্লিওফ্যাইল ?

## 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-ডাইর্লোরোবিউটেনের সবকটি স্টিরিওআইসোমার লেখো। এর্বর মব্যে ইনানশিওমার ও ডায়াস্টিরিওমার জোড়๒লি নির্দেশ করো। এ্যাকাইরাল স্টিরিওআইলোমারটি দেখাও।
12.(a) Find out the element (s) of symmetry present in the following compounds.

নিম্নলিথিত যৈীগখলিতে element of symmetry নির্ণয় করো।
(i)

(ii)

(b) Write down the Fischer and Newman projection formulae of meso-2,3dibromobutane.
小েসো-2,3-ডাইব্রোমোবিউটেনের ফিশার ও নিউম্যান অভিক্ষেপ সংকেত লেযো।
(c) Give the Fischer projection formula of D-2-hydroxy propanoic acid.

## CBCS/B.Sc./Hons./Programme/1st Sem./Chemisiry/CEMHGEC01T/CEMGCOR01T/2918

## Unit-III

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

(i)

(ii)

14.(a) Predict the major product in the following reaction with explanation.

নিম্নলিখিি বিক্রিয়াটিতে উৎ্পন্ন মুখ্য বিক্রিয়াজাত পদার্থটি ব্যাখ্যাসহ উর্লেখ করো।

(b) Between $\mathrm{S}_{\mathrm{N}} 1$ and $\mathrm{S}_{\mathrm{N}} 2$ reactions whose rate depends on the concentration of nucleophile? - Why?
$\mathrm{S}_{\mathrm{N}} 1$ ও $\mathrm{S}_{\mathrm{N}} 2$ বিক্রিয়ার মধ্যে কোনটির হার নিউক্লিওফাইলের গাঢ়ত্বের উপর নির্ভর করে ? - কেন্ন ?

## Unit-IV

## 15.(a) What is ozonolysis? Find the structure and name of the compound which on ozonolysis followed by hydrolysis produces $\left(\mathrm{CH}_{3}\right)_{2} \mathrm{CO}$ and $\mathrm{CH}_{3} \mathrm{CHO}$. <br> ওজোনোলিসিস কি ? যে যৌগাটির ভজোনোলিসিস এবং আর্দ্র বিশ্লেষণের পর $\left(\mathrm{CH}_{3}\right)_{2} \mathrm{CO}$ এবং $\mathrm{CH}_{3} \mathrm{CHO}$ উৎপন্ন <br> (b) Write note on - Markownikoff's rule and peroxide effect. <br> সংক্কিপ্ত টীকা লেটো - মার্কেনিকভের সূত্র এবৃ পারঙ্সইড প্রভাব।

16.(a) Carry out the following transformations:

নিম্নলিখিত ঈরিনর্তনগুলি সম্পন্ন করোঃ
(i) $\mathrm{CH}_{3} \mathrm{CH}=\mathrm{CH}_{2} \longrightarrow \mathrm{CH}_{3} \mathrm{CH}_{2} \mathrm{CH}_{2} \mathrm{OH}$
(ii) Acetylene $\longrightarrow$ 2-butyne.
(b) Write note on - Hydroboration oxidation reaction.

সংক্কিপ্তু টীকা লেখো - হাইড্রোবোরেশান অক্সিডেশান বিক্রিয়া।
$\qquad$

