

3 (Sem-3/CBCS) CHE HG/RC

2022

CHEMISTRY

(Honours Generic/Regular)

Paper : CHE-HG/RC-3016

*(Chemical Energetics, Equilibrium
and Functional Organic Chemistry-I)*

Full Marks : 60

Time : Three hours

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

Answer either in English or in Assamese.

1. Write the answers to the following
questions : **(any seven)** $1 \times 7 = 7$

তলৰ যিকোনো ৭টা প্ৰশ্নৰ উত্তৰ লিখা :

- (i) Define thermodynamic process.
তাপগতীয় প্ৰক্ৰিয়াৰ সংজ্ঞা দিয়া।

Contd.

(ii) Give one example of isoenthalpic process.

সমএনথেলগীয় প্রক্রিয়া এটাৰ উদাহৰণ দিয়।

(iii) Write the statement of 2nd law of thermodynamics in terms of entropy.

তাপগতি বিদ্যাৰ ২য় সূত্ৰটোৱ এন্ট্ৰপি সংক্রান্তীয় মন্তব্যটো লিখ।

(iv) Why does the dissociation of PCl_5 decreases in presence of Cl_2 ?

Cl_2 ৰ উপস্থিতিত PCl_5 ৰ বিয়োজন হ্রাস হয় কিয়?

(v) What is salt hydrolysis?

লৱণৰ হাইড্ৰলাইছিছ বুলিলে কি বুজা?

(vi) Define isochoric process.

সমআয়তনিক প্রক্রিয়াৰ সংজ্ঞা লিখ।

(vii) What happens when phenol is heated with zinc-dust?

জিংক ধাতুৰ অশুদ্ধিৰ লগত ফিন'ল উত্পন্ন কৰিলে কি ঘটিব?

(viii) Write the IUPAC name of pinacolone.

পিনাকলনৰ IUPAC নাম লিখ।

(ix) What are ylides?

ইলাইড বোৰ কি?

(x) What happens when bromobutane reacts with an active metal (Na) in dry ether?

সক্রিয় ধাতু Na যে ব্ৰমবিটেনৰ লগত শুকান ইথাৰৰ পৰিবেশত বিক্ৰিয় ঘটিলে কি হব?

(xi) NO_2^+ , $AlCl_3$, $C_2H_5NH_2$, $FeCl_3$
(select odd one out)

NO_2^+ , $AlCl_3$, $C_2H_5NH_2$, $FeCl_3$
(বিসদৃশ যৌগটো বাহিৰ কৰা)

(xii) CH_3^+ , CH_4 , CH_3^\ominus and $\dot{C}H_3$ (select odd one out)

CH_3^+ , CH_4 , CH_3^\ominus আৰু $\dot{C}H_3$ (বিজৰতিয়া যৌগ বা যৌগাংশ বাহিৰ কৰা)

2. Answer **any four** from the following questions :

2×4=8

তলত দিয়া প্ৰশ্নসমূহৰ যিকোনো চাৰিটাৰ উত্তৰ কৰা :

(a) State the zeroth law of thermodynamics.

তাপগতি বিজ্ঞানৰ শূন্যতম সূত্ৰটো লিখ।

- (b) What is common ion effect ?
সমআয়নীয় ক্রিয়া মানে কি?
- (c) Describe different thermodynamic processes.
তাপগতি বিজ্ঞানৰ বিভিন্ন কার্যবিধিত বিষয়ে লিখা।
- (d) State the Le Chatelier's principles.
লা চাটেলিয়াৰৰ সূত্ৰৰ বৰ্ণনা কৰা।
- (e) What happens when sodium benzoate is distilled with soda lime ?
ছদিয়াম বেনজয়েটৰ লগত ছ'দলাইমৰ পাতন কৰিলে কি হব?
- (f) What is benzene mechanism ?
বেনজাইন ক্রিয়াবিধি কি?
- (g) How can you prepare 3-oxapentane (Diethyl ether) by the use of dry Ag_2O and alkyl halide ?
৩-অক্সাপেন্টেন (ডাইইথাইল ইথার) শুকান Ag_2O আৰু এলকাইল হেলাইড ব্যবহাৰ কৰি কি দৰে প্ৰস্তুত কৰিবা?

- (h) Phenol is acidic, why ?
ফিন'ল আলিক কৰিয় ?
3. Answer **any three** of the following :
 $5 \times 3 = 15$
তলৰ যিকোনো তিনিটা প্ৰশ্নৰ উত্তৰ লিখা :
- (a) How can you convert alcohols from 1° to 2° and then 2° to 1° alcohols ?
প্ৰাইমাৰী পৰা ছেকেণ্ডাৰী এলকহ'ল আৰু ছেকেণ্ডাৰী পৰা প্ৰাইমাৰী এলকহ'ল কিদৰে প্ৰস্তুত কৰিবা।
- (b) How can you distinguish among 1°, 2° and 3° - alcohols by passing over heated copper ?
তপ্ত তাম ধাতুৰ ওপৰেদি যাৰ দি কিদৰে 1°, 2° আৰু 3° - এলকহ'ল চিনাক্ত কৰিব পাৰি?
- (c) Explain why vinyl chlorides are less reactive whereas benzyl chlorides are more reactive than alkyl halides ?
এলকাইল হেলাইডতকৈ ভিনাইল ক্লৰাইড কম ক্ৰিয়াশীল কিন্তু বেনজাইল ক্লৰাইড বেছি সক্ৰিয় কৰিব, ব্যাখ্যা কৰা।

- (d) What is Schotten-Baumann reaction? How does phenol react with acyl chloride and acetic anhydride?

স্কটেন-ব'মেন বিক্রিয়া কি? ফিন'লে কিদৰে এছাইল
ক্লুবাইড আৰু এছেটিক এনহাইড্ৰাইড লগত বিক্রিয়া
কৰে।

- (e) For adiabatic process, prove that $TV^{(\gamma-1)} = \text{constant}$.

ৰুদ্ধতাপীয় প্ৰক্ৰিয়া এটাৰ বাবে, প্ৰমাণ কৰা যে
 $TV^{(\gamma-1)} = \text{ধৰক}$ ।

- (f) Discuss different factors that affect ionisation of electrolyte?

বিদ্যুৎবিশ্লেষ্যৰ আয়নীকৰণৰ বিভিন্ন কাৰকৰোৱৰ
বিষয়ে আলোচনা কৰা।

- (g) For a reversible thermodynamic process show that $dH = TdS + VdV$

পৰাৰ্তনীয় তাপগতীয় প্ৰক্ৰিয়া এটাৰ বাবে দেখুওৱা যে
 $dH = TdS + VdV$.

- (h) Standard enthalpy of combustion of benzene is $-3267 \cdot 0 \text{ kJ mol}^{-1}$. Standard enthalpy of formation of $\text{CO}_2(g)$ and $\text{H}_2\text{O}(l)$ are $-393 \cdot 5 \text{ kJ mol}^{-1}$ and $-285 \cdot 83 \text{ kJ mol}^{-1}$ respectively. Calculate the standard enthalpy of formation of benzene.

বেনজিনৰ প্ৰমাণ দহন এনথেলপি
 $-3267 \cdot 0 \text{ kJ mol}^{-1}$. $\text{CO}_2(g)$ আৰু
 $\text{H}_2\text{O}(l)$ ৰ প্ৰমাণ সংগঠন এনথেলপি যথাক্ৰমে
 $-393 \cdot 5 \text{ kJ mol}^{-1}$ আৰু
 $-285 \cdot 83 \text{ kJ mol}^{-1}$ হলে বেনজিনৰ প্ৰমাণ
সংগঠন এনথেলপি গণনা কৰা।

4. Answer **any three** : $10 \times 3 = 30$

যিকোনো তিনিটাৰ উভৰ কৰা :

- (a) Describe the Joule-Thomson experiment. Show that the expansion in this experiment is an isoenthalpic process.

জুল-থ'মছন পৰীক্ষাটো বৰ্ণনা কৰা। এই পৰীক্ষাটো
সমএনথেলপীয় বুলি দেখুওৱা।

(b) What is a Carnot cycle? Taking an ideal gas as the working material derive an expression of the efficiency of a reversible Carnot cycle.

কার্নট চক্র কি? আদর্শ গেছক কারক হিচাপে লৈ পৰাৱৰ্তনীয় কার্নট চক্ৰৰ কাৰ্য্যকৰীতাৰ (বা ক্ষমতা) প্ৰকাশ ৰাখি নিৰ্ণয় কৰা।

(c) State and explain Le Chatelier's principle. Describe the effect of change of concentration, pressure and temperature on the equilibrium of reaction.

লা চেটেলিয়াৰ সূত্ৰ লিখি বৰ্ণনা কৰা। বিক্ৰিয়াৰ সাম্য অৱস্থাৰ ওপৰত গাঢ়তা, চাপ আৰু উষ্ণতাৰ পৰিবৰ্তনৰ প্ৰভাৱ বৰ্ণনা কৰা।

(d) Describe the applications of solubility product principle and common ion effect in qualitative inorganic analysis.

দ্রাঘ্যতা গুণফল সূত্ৰ আৰু সমআয়নীয় প্ৰভাৱৰ অৱৈৱ লৱণ বিশ্লেষণত প্ৰয়োগৰ বিষয়ে বৰ্ণনা কৰা।

(e) Write the following reactions :
(any four) $2\frac{1}{2} \times 4 = 10$

যিকোনো চাৰিটাৰ বিক্ৰিয়া লিখা :

(i) Pinacol-Pinacolone reaction
পিনাকল-পিনাকলন বিক্ৰিয়া

(ii) Reimann-Tiemann reaction
ৰাইমান-টাইমান বিক্ৰিয়া

(iii) Houben-Hoesch reaction
হুবেন-হচ্ছ বিক্ৰিয়া

(iv) Rosenmund reduction
ৰজেনমণ্ড বিজাৰণ

(v) Clemmensen reduction
ক্লিমেনছেন বিজাৰণ

(vi) Cannizzaro reaction
কেনিজাৰ' বিক্ৰিয়া

(f) What is an S_N1 reaction of alkyl halides? Explain why an optically active haloalkane undergoes S_N1 reaction to produce a racemic mixture.

এলকাইল হেলাইডৰ S_N1 বিক্রিয়া কি? আলোক-সত্ত্বৰ হেলএলকেন এটাৰ S_N1 বিক্রিয়াৰ ফলত এটা বেচেমিয় মিশ্র উৎপন্ন হোৱাৰ বিষয়ে ব্যাখ্যা কৰা।

(g) How can you prepare? $2 \times 5 = 10$

কিদৰে প্ৰস্তুত কৰিবা?

(i) Methyl isocyanide from chloromethane

ক্লৰ্ভিমিথেনৰ পৰা মিথাইল আইচ'ছায়ানাইড

(ii) Biphenyl from chlorobenzene

বাইফিনাইল ক্লৰ্ভেনজিনৰ পৰা

(iii) Methyl iodide from 2-oxobutane

2-অক্সাবিটেনৰ পৰা মিথাইল আয়োডাইড

(iv) Ethanal from *Ca*-salt of fatty acid

ফেটি এছিডৰ-কেলচিয়াম লৱণৰ পৰা ইথানেল

(v) 2,4,6-trinitrophenol from phenol

ফিনলৰ পৰা 2,4,6-ট্ৰাইনাইট্ৰফিনল

3 (Sem-3/CBCS) CHE HG/RC/G 10

(h) (i) How can you prepare 1°, 2° and 3° alcohol from $RMgX$ and carbonyl compounds? Give their mechanism also. 6

$RMgX$ আৰু কাৰ্বনিল যৌগৰ পৰা 1°, 2°

আৰু 3° এ'লকহ'ল কিদৰে প্ৰস্তুত কৰিবা?
প্ৰয়োজনীয় ক্ৰিয়াবিধি দিবা।

(ii) Discuss anti-Markovnikoff's rule. 4

প্ৰতি-মাৰ্কনিকফৰ নীতিৰ বিষয়ে লিখা।