

Total number of printed pages-11

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

2023

**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 of the following questions :  
1×7=7

তলৰ প্ৰশ্নৰ উত্তৰ লিখা :

- (i) A system absorbs 701J heat and does 394J work. What will be the change in internal energy of the system ?

এটা তন্ত্ৰই 701J তাপ শোষণ কৰাৰ ফলত 394J  
কাৰ্য্য সম্পন্ন কৰে। তন্ত্ৰটোৰ আন্তঃশক্তিৰ কিমান পৰিৱৰ্তন  
হ'ল?

Contd.

(ii) The ionic product of water at 310K is

$2.7 \times 10^{-14}$ . What is the pH of neutral

water at 310K?

310K উষ্ণতায় পানির আয়নীয় গুণক  $2.7 \times 10^{-14}$

হয়। 310K উষ্ণতায় পানির pH কিমান হবে?

(iii) How does a change in temperature

affect the pH of a neutral solution?

এটা প্রশ্ন দরদর pH র ওপরত উষ্ণতার প্রভাব

কোনদিক পরিবর্তন আনে?

(iv) What will be value of  $\Delta G$  when liquid

water is vaporized at 373K and 1 atm

pressure?

373K উষ্ণতায় আৰু 1 atm চাপত যেতিয়া পানী

বাষ্পীভবন হয়,  $\Delta G$  র মান কিমান হবে?

(v) What happens when acetylene is heated

in red hot iron tube at 873K

temperature?

873K উষ্ণতায় এটিইথিলিনক জোড়িত হয়ে আইসন

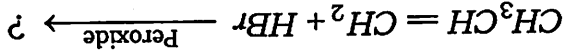
পলীত উৎপন্ন করিলে কি সংঘটিত হবে?

(vi) What is the use of iodoform test?

আয়ডোফর্ম পরীক্ষার এটা ব্যবহার কি।

(vii) Complete the following reaction :

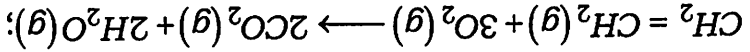
লগত দিয়া বিক্রিয়াটো সম্পূর্ণ করা :



2. Answer the following questions :  $2 \times 4 = 8$

লগত দিয়া প্রশ্নসমূহের উত্তর করা :

(a) Calculate  $\Delta_r H^\circ$  for the reaction,

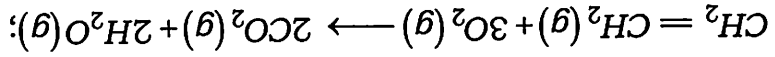


Given that,

$$\epsilon_{C-H} = 414.0 \text{ kJ mol}^{-1}$$

$$\epsilon_{O-O} = 499.0 \text{ kJ mol}^{-1} \text{ and}$$

$$\epsilon_{C-O} = 724.0 \text{ kJ mol}^{-1}$$



এই বিক্রিয়াটোৰ বাবে  $\Delta_r H^\circ$  ৰ মান গণনা কৰা।

দিয়া আছে যে,

$$\epsilon_{C-H} = 414.0 \text{ kJ mol}^{-1}$$

$$\epsilon_{O-O} = 499.0 \text{ kJ mol}^{-1} \text{ আৰু}$$

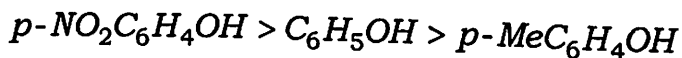
$$\epsilon_{C-O} = 724.0 \text{ kJ mol}^{-1}$$

(b) The pH of 0.1 M HCN solution is 5.2. What is the value of  $K_a$  for the acid?

0.1 M HCN দ্ৰৱৰ pH ৰ মান 5.2। HCN ৰ বাবে  $K_a$  ৰ মান কিমান হব?

(c) Explain why the acidity of the given phenols are in the following order :

তলত উল্লেখ কৰা ফিনলসমূহৰ এচিডীয়কৰণৰ ক্ৰমটো ব্যাখ্যা কৰা :



(d) How can you distinguish between 1°, 2° and 3° alcohols with the help of Lucas test?

লুকাছ পৰীক্ষাৰ সহায়ত 1°, 2° আৰু 3° এলকহলৰ চিনাক্তকৰণ কেনেকৈ কৰিব?

3. Answer **any three** of the following :

5×3=15

তলৰ যিকোনো তিনিটা প্ৰশ্নৰ উত্তৰ লিখা :

(a) What do you understand by buffer action? Explain mechanism of buffer action with the help of suitable example. Define buffer capacity.

1+2+2=5

বাফাৰ ক্ৰিয়া মানে কি বুজা? উপযুক্ত উদাহৰণসহ বাফাৰ ক্ৰিয়া বৰ্ণনা কৰা। বাফাৰ ক্ষমতা মানে কি বৰ্ণনা কৰা।

(b) Show that :

2½×2=5

$$(i) \left( \frac{\partial A}{\partial V} \right)_T = -P \text{ and } (ii) \left( \frac{\partial A}{\partial T} \right)_V = -S$$

Where A is work function and other symbol have their usual meaning.

দেখুওৱা যে :

$$(i) \left( \frac{\partial A}{\partial V} \right)_T = -P \text{ আৰু } (ii) \left( \frac{\partial A}{\partial T} \right)_V = -S$$

য'ত A হ'ল কাৰ্য্য ফলন আৰু বাকী চিহ্নবোৰে সচৰাচৰ অৰ্থ সুচায়।

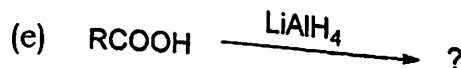
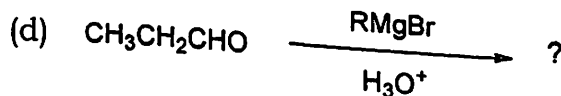
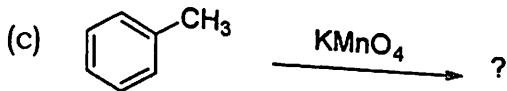
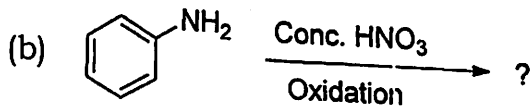
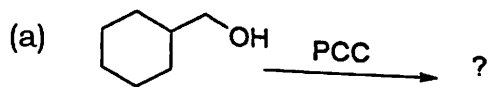
(c) State Hess's law and explain it with example. Show that Hess's law is another form of the first law of thermodynamics.  $2+3=5$

হেছৰ সূত্রটো উদাহৰণসহ উপস্থাপন কৰা। বৰ্ণনা কৰা যে হেছৰ সূত্রটো তাপগতিবিজ্ঞানৰ প্ৰথম সূত্রৰ অন্য এটা প্ৰকাশ হৈ হয়।

(d) Complete the following reactions :

$1 \times 5 = 5$

তলত দিয়াবোৰ সম্পূৰ্ণ কৰা :



(e) (i) Why  $\text{S}_{\text{N}}1$  reaction is preferred more than  $\text{S}_{\text{N}}2$  reaction in case of tertiary alkyl halide? 2

টাৰ্ছিয়েৰী এলকাইল হেলাইডে  $\text{S}_{\text{N}}2$  বিক্ৰিয়াৰ পৰিবৰ্তে  $\text{S}_{\text{N}}1$  বিক্ৰিয়াৰ প্ৰতি সক্ৰিয়তা দেখুৱায় কিয়?

(ii) Discuss the factors that affect  $\text{S}_{\text{N}}2$  reaction. 3

$\text{S}_{\text{N}}2$  বিক্ৰিয়াক প্ৰভাৱিত কৰা কাৰকসমূহ আলোচনা কৰা।

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

যিকোনো তিনিটাৰ উত্তৰ কৰা :

(a) Derive the relation between the equilibrium constant  $K_p$ ,  $K_c$  and  $K_x$ . Under what conditions  $K_p = K_c = K_x$ ? ( $p$ ,  $c$  and  $x$ , stands for partial pressure, molar concentration and mole fraction) Why equilibrium constant is important?

সাম্য ধ্রুবক  $K_p$ ,  $K_c$  আৰু  $K_x$ ৰ মাজৰ সম্পৰ্কটো উপস্থাপন কৰা। কি চৰ্ত সাপেক্ষে  $K_p = K_c = K_x$  হ'ব? ( $p$ ,  $c$  আৰু  $x$ , ক্ৰমে আংশিক চাপ, ম'লাৰ গাঢ়তা আৰু ম'ল ভগ্নাংশ।)

সাম্য ধ্রুবক কিয় প্ৰয়োজনীয়?

- (b) Define the terms hydrolysis constant and degree of hydrolysis. Find the mathematical expressions of these quantities for following :  $2+3+3+2=10$

জল বিয়োজন ধ্রুবক আৰু জল বিয়োজন মাত্ৰা বুলিলে কি বুজা? তলত উল্লেখ কৰা পৰিমাণসমূহৰ বাবে গাণিতীয় প্ৰকাশ ৰাশি উলিওৱা :

- (i) An aqueous solution of a salt of strong acid and weak base.

তীব্ৰ এচিড আৰু মৃদু ক্ষাৰৰ লৱণৰ জলীয় দ্ৰৱণ।

- (ii) An aqueous solution of a salt of weak acid and strong base.

মৃদু এচিড আৰু তীব্ৰ ক্ষাৰৰ লৱণৰ জলীয় দ্ৰৱণ।

- (iii) Also find the expression for pH of the solution in each case.

উভয় ক্ষেত্ৰত pH ৰ প্ৰকাশ ৰাশি উপস্থাপন কৰা।

- (c) State and Explain the terms heat capacity of a system, molar heat capacity at constant volume and constant pressure. Show that for one mole an ideal gas  $C_p - C_v = R$ .

$$6+4=10$$

তলত উল্লেখ কৰা ৰাশিসমূহ ব্যাখ্যা কৰা :

তদ্ব একৰ তাপ গ্ৰাহিতা, স্থিৰ আয়তনত ম'লাৰ তাপ গ্ৰাহিতা, আৰু স্থিৰ চাপত ম'লাৰ তাপ গ্ৰাহিতা।

দেখুওৱা যে এক ম'ল আদৰ্শ গেছৰ বাবে  $C_p - C_v = R$

- (d) Write the following reactions :

**(any four)**  $2\frac{1}{2} \times 4 = 10$

যিকোনো চাৰিটাৰ বিক্ৰিয়া লিখা :

- (i) Sandmeyer reaction

ছেণ্ডমায়াৰ বিক্ৰিয়া

- (ii) Williamson's synthesis

উইলিয়ামছনৰ পদ্ধতি

- (iii) Wittig reaction

উইটিগ বিক্ৰিয়া

(iv) Meerwein-Ponndorf-Verley reduction

মিৰউইন-প'নডৰ্ক ভালে বিজাৰণ

(v) Benzoin condensation

বেনজয়ইন ঘনীভৱন

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

কিদৰে প্ৰস্তুত কৰিবা?

(i) Benzene to Benzaldehyde

বেনজিন ৰ পৰা বেনজেলডিহাইড

(ii) Chlorobenzene to Aniline

ক্ল'ৰ'বেনজিন ৰ পৰা এনিলিন

(iii) Phenol to Salicylaldehyde

ফিনল ৰ পৰা চেলিচাইলেলডিহাইড

(iv) Cumene to Phenol

কিউমিন ৰ পৰা ফিনল

(v) diethylether to ethanol

ডাইইথাইল ইথাৰ ৰ পৰা ইথানল

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

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