



‘সামাজি মন্ত্র: সামিতি: সমাজী’

**UNIVERSITY OF NORTH BENGAL**  
B.Sc. Programme 3rd Semester Examination, 2023

**DSC1/2/3-P3-CHEMISTRY**  
**NEW AND OLD SYLLABUS**

Time Allotted: 2 Hours

Full Marks: 40

*The figures in the margin indicate full marks.*

**Use separate Answer Scripts for Section-A (Physical) and Section-B (Organic)**

**SECTION-A**  
**PHYSICAL CHEMISTRY / পদ্ধতি রসায়ন**  
**Marks-22**

**GROUP-A / বিভাগ-ক / খণ্ড-ক**

1. Answer any *two* questions from the following:  $1 \times 2 = 2$   
 নিম্নলিখিত যে-কোন দুটি প্রশ্নের উত্তর দাওঃ  
 নিম্নলিখিত কুন্তে দুই প্রশ্নহরুকो উত্তর লেখনুহোস্কুন্তে।

(a) Name of degree of freedom at triple point of water system will be

জলের ত্রৈব বিশুভ্রতে স্থাত্ত্ব মাত্রার মান  
 পানীকো ট্রিপল বিন্দুমা স্থিতিন্ত্রতা মাত্রাকো মান হুন্ত —

- (i) 0                               (ii) 2                               (iii) -1                               (iv) 1

(b) Relation between Oxidational potential ( $E_{OX}$ ) and Reduction potential ( $E_{Redox}$ ) is  
 জ্বারণ বিভব ( $E_{OX}$ ) এবং বিজ্বারণ বিভবের মধ্যে ( $E_{Redox}$ ) সম্পর্কটি হল  
 Oxidation potential ( $E_{OX}$ ) অনি Reduction potential ( $E_{Redox}$ ) কো সম্বন্ধ হুন্ত —

- (i)  $E_{OX} = -E_{Red}$            (ii)  $E_{OX} > E_{Red}$            (iii)  $E_{OX} < E_{Red}$            (iv)  $E_{OX} = E_{Red}$

(c) What is Gibb's phase rule?

Gibb's-এর দশী সূত্রটি কি ?  
 Gibb কো চরণ নিয়ম (phase rule) কে হো ?

**GROUP-B / বিভাগ-খ / খণ্ড-খ**

2. Answer any *two* questions from the following:  $5 \times 2 = 10$   
 নিম্নলিখিত যে-কোন দুটি প্রশ্নের উত্তর দাওঃ  
 নিম্নলিখিত কুন্তে দুই প্রশ্নহরুকো উত্তর লেখনুহোস্কুন্তে।

(a) (i) Determine the ionic product of water at  $25^{\circ}\text{C}$ . 2

$25^{\circ}\text{C}$  উর্ধতায় জলের আয়নীয় শুণকল নির্ণয় কৱ।

$25^{\circ}\text{C}$  মা পানীকো আয়নিক উত্পাদন (ionic product) নির্ধারণ গৰ্নুহোস্কুন্তে।

- (ii) Write Henry's law. Give two important applications of this law.

হেনরীর সূত্রটি লেখ। এই সূত্রের দুটি গুরুত্বপূর্ণ প্রয়োগ দাও।

হেনরীকো কানুন লেখনুহোস্ক। যসকো দুই মহত্বপূর্ণ অনুপ্রযোগ হচ্ছে লেখনুহোস্ক।

- (b) (i) Derive the Nernst equation for electrode potential.

তড়িৎদ্বার বিভব সংক্রান্ত Nernst সমীকরণটি প্রতিষ্ঠা কর।

ইলেক্ট্রোড সম্ভাব্যতাকো লাগি Nernst সমীকরণ নিকালনুহোস্ক।

- (ii) Discuss calomel electrode briefly.

সংক্ষেপে Calomel electrode আলোচনা কর।

ছোটকর্মীমা Calomel electrode ছলফল গর্নুহোস্ক।

- (c) (i) What is the difference between ideal and non-ideal solution?

আদর্শ দ্রবণ এবং অনাদর্শ দ্রবণের মধ্যে পার্থক্য কি?

আদর্শ র মৈর আদর্শ solution বীচকো ভিন্নতা লেখনুহোস্ক।

- (ii) Derive the Clausius-Clapeyron equation.

Clausius-Clapeyron সমীকরণটি প্রতিষ্ঠা কর।

Clausius-Clapeyron সমীকরণ নিকালনুহোস্ক।

### GROUP-C / বিভাগ-গ / খণ্ড-গ

3. Answer any **one** question from the following:

$10 \times 1 = 10$

নিম্নলিখিত যে-কোন একটি প্রশ্নের উত্তর দাওঃ

নিম্নলিখিত কুন্ত এভটা প্রশ্নকো উত্তর লেখনুহোস্ক :

- (a) (i) Explain the conductometric titration curve of a strong acid vs strong base.

তীব্র অ্যাসিডের সঙ্গে তীব্র ক্ষার-এর পরিবাহিতা ভিত্তিক টাইট্রেশন রেখাচিত্র ব্যাখ্যা কর।

তীব্র এসিড বনাম তীব্র ক্ষারকো কন্ডকটমেট্রিক টাইট্রেশন (conductometric titration) অক্র ব্যাখ্যা গর্নুহোস্ক।

- (ii) Specific conductance decreases on dilution whereas equivalent conductance increases — Explain.

আপেক্ষিক পরিবাহিতা লঘুতার সঙ্গে কমে কিন্তু তুল্যাংক পরিবাহিতা বৃদ্ধি পায় — ব্যাখ্যা কর।

পাতলোপনমা Specific conductance ঘৃত্ত জহাঁ equivalent conductance ঘৃত্ত — ব্যাখ্যা গর্নুহোস্ক।

- (iii) Draw and discuss the phase diagram of one component system Sulphur(s).

এক উপাদান system-এর দশাচিত্র অঙ্কন এবং সালফারের ব্যাখ্যা কর।

সল্ফর (s) কো এক ঘটক প্রণালীকো চরণ ঐওয়াচিত্র কোর্নুহোস্ক র ছলফল গর্নুহোস্ক।

- (b) (i) Derive the expression for the hydrolysis constant of a salt of strong acid and weak base.

শক্তিশালী অ্যাসিড এবং দুর্বল ক্ষারযুক্ত লবণের Hydrolysis constant বর্ণনা কর।

তীব্র এসিড র কমজোর ক্ষারকো নুনকো হাইড্রোলাইসিস স্থিরতাকো অভিযন্তি নিকালনুহোস্ক।

(ii) Calculate the reduction potential of the following single electrode at 25°C. 2

25°C তাপমাত্রায় নিম্নবর্ণিত Single electrode-এর বিজ্ঞারণ বিভব নির্ণয় কর।

25°C মানিস্ন single electrode কো reduction potential গণনা গর্নুহोস্থ।

$$\text{Sn}/\text{Sn}^{2+} [(a = 0.01), E_{\text{Sn}^{2+}/\text{Sn}}^0 = -0.14 \text{ V}]$$

(iii) What are the disadvantages of using standard hydrogen electrode as reference electrode? 2

প্রামাণ হাইড্রোজেন তড়িৎদ্বারকে নির্দেশক তড়িৎদ্বার হিসেবে ব্যবহারের অসুবিধাগুলি কি কি ?

Standard হাইড্রোজেন ইলেক্ট্রোডলাঈ সন্দর্ভ ইলেক্ট্রোডকো রূপমা প্রযোগ গর্দা কে হানিহুন্ত হুন্ত ?

(iv) How will you determine the solubility of a sparingly soluble salt using conductance measurement? 3

কিরাপে পরিবাহী পদ্ধতিতে Sparingly soluble লবণের দ্রাব্যতা (solubility) নির্ণয় করবে ?

Conductance মাপন প্রযোগ গর্দে থোরে ঘুলনথীল নুনকো ঘুলনথীলতা কসরী নির্ধারণ গর্নু হুন্ত ?

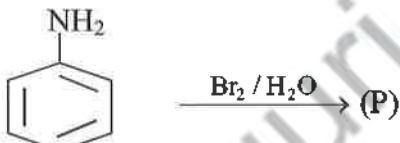
**SECTION-B****ORGANIC CHEMISTRY / জৈব রসায়ন****Marks-18****GROUP-A / বিভাগ-ক / খণ্ড-ক**4. Answer any *three* questions from the following:

1×3 = 3

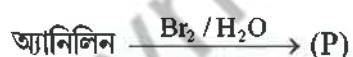
নিম্নলিখিত যে-কোন তিনটি প্রশ্নের উত্তর দাওঃ

নিম্নলিখিত কৃনৈ তীন প্রশ্নকো উত্তর লেখনোস্থ :

(a)

(i) *o*-Bromoaniline(ii) *m*-Bromoaniline(iii) *p*-Bromoaniline

(iv) 2,4,6-Tribromoaniline

(i) *o*-ব্রামোঅ্যানিলিন(ii) *m*-ব্রামোঅ্যানিলিন(iii) *p*-ব্রামোঅ্যানিলিন

(iv) 2,4,6-ট্রাইব্রামোঅ্যানিলিন

(b) Reformatsky reaction is used to synthesis

(i)  $\beta$ -Hydroxy esters(ii)  $\alpha$ -Hydroxy esters(iii)  $\alpha$ -Halo carboxylic acid(iv)  $\alpha$ -Hydroxy carboxylic acid

Reformatsky (রিফর্মাটস্কি) বিক্রিয়া ব্যবহৃত হয়

(i)  $\beta$ -হাইড্রক্সি এস্টার(ii)  $\alpha$ -হাইড্রক্সি এস্টার(iii)  $\alpha$ -হালো কাৰ্বোক্লেলিক অ্যাসিড(iv)  $\alpha$ -হাইড্রক্সি কাৰ্বোক্লেলিক অ্যাসিড

Reformatsky प्रतिक्रिया के को संश्लेषणको लागि प्रयोग गरिन्छ

(i)  $\beta$ -Hydroxy esters

(ii)  $\alpha$ -Hydroxy esters

(iii)  $\alpha$ -Halo carboxylic acid

(iv)  $\alpha$ -Hydroxy carboxylic acid

(c) Which of the following amino acid is optically inactive?

(i) Glycine

(ii) Phenyl alanine

(iii) Valine

(iv) Aspartic Acid

निम्नवर्णित कोन अ्यामाइनो अ्यासिड optically inactive?

(i) ग्लाइसिन

(ii) फिनलाइल अ्यालानिन

(iii) ब्यालिन

(iv) अ्यासपाराटिक अ्यासिड

तलका मध्ये कुन एमिनो एसिड optically inactive हुन्छ

(i) Glycine

(ii) Phenyl alanine

(iii) Valine

(iv) Aspartic Acid

(d) Which one of the following is the strongest acid?

(i)  $\text{CH}_3\text{COOH}$

(ii)  $\text{BrCH}_2\text{COOH}$

(iii)  $\text{ClCH}_2\text{COOH}$

(iv)  $\text{Cl}_2\text{CHCOOH}$

निम्नवर्णित कोन अ्यासिड बेशी शक्तिशाली ?

(i) अ्यासिटिक अ्यासिड

(ii) ब्रामोअ्यासिटिक अ्यासिड

(iii) ब्रॉरोअ्यासिटिक अ्यासिड

(iv) डाइ ब्रॉरोअ्यासिटिक अ्यासिड

दिएका मध्ये कुन तीव्र एसिड हुन्—

(i)  $\text{CH}_3\text{COOH}$

(ii)  $\text{BrCH}_2\text{COOH}$

(iii)  $\text{ClCH}_2\text{COOH}$

(iv)  $\text{Cl}_2\text{CHCOOH}$

### GROUP-B / विभाग-ख / खण्ड-ख

5. Answer any *one* question from the following:

निम्नलिखित ये-कोन एकटि प्रश्नेर उत्तर दाओः

निम्नलिखित कुनै दुइटा प्रश्नको उत्तर लेख्नुहोस् :

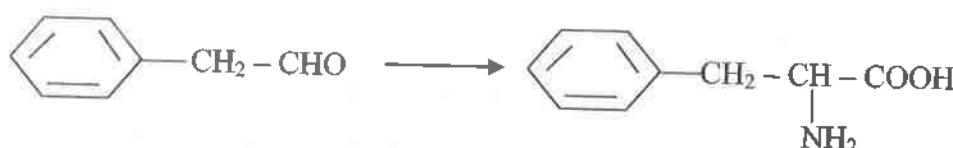
(a) (i) Between Sucrose and Maltose which one reduces Tollen's Reagent and why?

सुक्रोज (Sucrose) एवं मल्टोज (Maltose) एर मध्ये के Tollen's Reagent (टोलेन विकारक) विजारित करे एवं केन ?

सुक्रोज र माल्टोज बीच कसले टोलेनको अभिकर्मक घटाउँच अनि किन ?

(ii) Show a method for synthesis

उत्पादित योगाटिर पद्धति प्रक्रिया बर्णना कर  
संश्लेषण गर्नुहोस्।



- (b) (i) How would you separate methyl amine and dimethyl amine using Hinsberg's method? 3

हिन्सबार्ग पद्धतिते मिथाइल आमिन एवं डाइमिथाइल आमिनेवर प्रथकीकरण किभाबे हय? Hinsberg को विधि प्रयोग गरेर methyl amine अनि dimethyl amine कसरी अलग गर्न सकिन्छ?

- (ii) How do you identify N-Terminal amino acid residue? 2

N-टर्मिनल आमाइनो आसिड रेसिड्यु किभाबे शनाउ करा हय?

N-टर्मिनल एमिनो एसिड अवशेष कसरी पहिचान गर्नुहुन्छ?

### GROUP-C / विभाग-ग / खण्ड-ग

6. Answer any *one* question from the following: 10×1 = 10

निम्नलिखित ये-कोन एकटि प्रश्नेर उत्तर दाओँ?

निम्नलिखित कुनै एउटा प्रश्नको उत्तर लेजुहोस्:

- (a) (i) Show the open chain structure of D-glucose. What are the products of reaction of D-glucopyranose with  $(\text{CH}_3)_2\text{SO}_4/\text{NaOH}$  followed by  $\text{HNO}_3$  treatment? 1+2

D-फ्रॉकोजेर (D-glucose) मुक्त शृङ्खल युक्त गठन देखाओ (open chain structure). D-फ्रॉकोज पाइरानोज (D-glucopyranose)-एर सहित डाइ मिथाइल सालफेट / सोडियाम हाइड्रोऑक्साइड एवं नाइट्रिक आसिडेर विक्रियाय कि योग उৎपादित हय?

D-ग्लुकोज (D-glucose) को खुला चेन संरचना देखाउनुहोस्। D-glucopyranose को साथ  $(\text{CH}_3)_2\text{SO}_4/\text{NaOH}$  प्रतिक्रिया गरेपछि  $\text{HNO}_3$  सित उपचार गरे के उत्पादनहरू तयार हुन्छ?

- (ii) How many pKa values do you expect for the Maleic acid and Fumaric acid? In which manner these pKa values differ. Justify the variation. 1+1+2

म्यालेयिक (Maleic) आसिड एवं फिउम्यारिक (Fumaric) आसिडेर कत प्रकार pKa value आशा करा याय? कि प्रकारे pKa value विभिन्न हय? सठिक ब्याख्या दाओ।

Maleic acid अनि Fumaric acid हरूको लागि कलिवटा pKa मानहरू अपेक्षा गर्नुहुन्छ? कुन तरीकामा त्यी pKa मानहरू फरक हुन्छ? भिन्नताहरू औचित्य गर्नुहोस्।

- (iii) What do you understand by "denaturation of proteins"? What factors are responsible for the same? 2

प्रोटीनेर डिन्याचुरेशन बलते कि बोबा? एर जन्य कारणगुलो कि?

'प्रोटीनको विकृतिकरण' (denaturation of proteins) भन्नाले के बुझिन्छ? यसका लागि कस्ता कारकहरू जिम्मेवार हुन्छ?

- (iv) What is isoelectric point? 1

आइसोइलेक्ट्रिक प्योट काके बले?

आइसोइलेक्ट्रिक बिन्दु (isoelectric point) भनेको के हो?

- (b) (i) Why tertiary amines are not synthesized by Gabriel Phthalimide method? 2

केन Gabriel Phthalimide पद्धतिते टारशेयारी आमिनके (Synthesis) तैरी करा हय ना?

Gabriel Phthalimide विधि द्वारा tertiary amine हरू किन संश्लेषित गरिन्दैन?

- (ii) Why acetic acid in vapour phase shows molecular weight of 120 instead of 60 in aqueous phase / medium.

কেন অ্যাসিটিক অ্যাসিড বাষ্পীয় অবস্থায় আনবিক ওজন দেখায় 120 কিলোগ্রামে / মিডিয়ামে দেখায় 60 ?

কিন এসিটিক এসিডলৈ বাষ্প চরণমা আণবিক ঵জন 120 দেখাউচ্ছ জব কি জলীয় চরণমা 60 দেখাউচ্ছ ?

- (iii) Briefly discuss the primary, secondary structure of proteins / peptides.

সংক্ষেপে প্রাইমারি, সেকেন্ডারী প্রোটিনের / লিপিদ (structure) বর্ণনা কর।

প্রোটিন / প্যাপ্টাইডসহরুকো প্রাথমিক র মাধ্যমিক সংরচনাহৰুবাবে ছোটকোরীমা চৰ্চা গৰ্নুহোস্ত।

- (iv) Between 4-Nitrobenzoic acid and 4-amino benzoic acid which one is more stronger and why?

4-নাইট্রোবেঞ্জোয়িক অ্যাসিড এবং 4-অ্যামিনো বেঞ্জোয়িক অ্যাসিডের মধ্যে কে বেশী শক্তিশালী এবং কেন ?

4-Nitrobenzoic acid র 4-amino benzoic acid মধ্যে কুন তীব্র হুন্ত অনি কিন ?

- (v) Why alkylation of amines are not preferred for preparation of alkyl amines? How can this problem be solved?

অ্যালকিন অ্যামিন প্ৰস্তুতিতে কেন অ্যামিনের অ্যালকাইলেশন পছন্দ কৰা হয় না ? কিভাবে এই সমস্যার সমাধান সম্ভব ?

কিন alkyl amine হৰু তয়াৰ গৰ্ন amines কো alkylation লাঈ প্রাথমিকতা দিইবৈন ? ত্যস সমস্যালাঈ কসৰী সমাধান গৰ্ন সকিন্ত ?