



WEST BENGAL STATE UNIVERSITY
B.Sc. Honours/Programme 2nd Semester Examination, 2022

CEMHGEC02T/CEMGCOR02T-CHEMISTRY (GE2/DSC2)

Time Allotted: 2 Hours

Full Marks: 40

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

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

SECTION-A / শ্রেণী-ক

Answer four questions taking one from each unit

প্রত্যেক ইউনিট থেকে একটি করে নিয়ে মোট চারটি প্রশ্নের উত্তর দাও

Unit-I / একক-১

1. (a) From $PV = 1/3 mnc^2$, deduce average kinetic energy per mole of a gas molecule at a definite temperature. 2
 $PV = 1/3 mnc^2$ হইতে নির্দিষ্ট উষ্ণতায় 1 মোল গ্যাসের গড় গতিশক্তির সমীকরণ নির্ণয় করো।
- (b) Write down Maxwell's expression for the distribution of molecular velocities in a gas. 2
কোন গ্যাসের আণবিক বেগবন্টন সংক্রান্ত ম্যাক্সওয়েলের সমীকরণটি লেখো।
- (c) Draw Maxwell's velocity distribution curve at three different temperature T_1 , T_2 and T_3 ($T_3 > T_2 > T_1$). 2
 T_1 , T_2 ও T_3 ($T_3 > T_2 > T_1$)-তাপমাত্রায় ম্যাক্সওয়েলের আণবিক বেগবন্টনের লেখচিত্র অঙ্কন করো।
2. (a) Write down Van der Waal's equation in case of n - mole of a real gas. Write down the units of 'a' and 'b' in this equation. 1+2
 n -মোল বাস্তব গ্যাসের জন্য ভ্যান-ডার-ওয়ালের সমীকরণটি লেখো। এই সমীকরণে ব্যবহৃত 'a' ও 'b'-এর এককগুলি লেখো।
- (b) Calculate the pressure of 3 moles of a Van der Waals gas in a container of 20 litre at 27°C. (Given: $a = 6.5 \text{ atm.lit}^2.\text{mole}^{-2}$; $b = 0.056 \text{ lit.mole}^{-1}$). 3
3 মোল কোনো ভ্যান-ডার-ওয়াল গ্যাসের 27°C উষ্ণতায় আয়তন 20 লিটার হইলে উহার চাপ কত হইবে? (প্রদত্ত: $a = 6.5 \text{ atm.lit}^2.\text{mole}^{-2}$; $b = 0.056 \text{ lit.mole}^{-1}$)।



Unit-II / একক-২

3. (a) Define surface tension of a liquid. Write its SI unit. What is the effect on surface tension of water when soap is added in it? 1
 তরলের পৃষ্ঠটানের সংজ্ঞা লেখো। উহার SI একক কী? জলে সাবান মেশালে জলের পৃষ্ঠটানের ওপর কী প্রভাব হয়?
- (b) Which method and instrument are used for measuring surface tension of a liquid? 1
 কোন্ পদ্ধতি ও যন্ত্র ব্যবহার করে তরলের পৃষ্ঠটান মাপা হয়?
4. (a) Why is viscosity termed a 'dragging force'? How does the viscosity coefficient of a liquid vary with temperature? 1+2
 সান্দ্রতা কে 'প্রতিরোধী বল' বলা হয় কেন? উষ্ণতার পরিবর্তনের সঙ্গে তরলের সান্দ্রতাক্ষের কিরূপ পরিবর্তন হয়?
- (b) Explain why the viscosity of ethyl alcohol is greater than that of dimethyl ether. 1
 ডাইমিথাইল ইথার-এর তুলনায় ইথাইল অ্যালকোহল-এর সান্দ্রতা বেশি কেন ব্যাখ্যা করো।

Unit-III / একক-৩

5. (a) What do you mean by the unit cell of a crystal? What is plane of symmetry of a crystal? 1+1
 একটি কেলাসের একক কোষ বলতে কী বোঝায়? একটি কেলাসের সাম্যতল বলতে কী বোঝায়?
- (b) What is liquid crystal? State an application of it. 1+1
 তরল কেলাস কী? এর একটি ব্যবহার উল্লেখ করো।
6. (a) Calculate the number of atoms in a unit cell of a face-centred and body-centred cubic lattice. 1+1
 একটি পৃষ্ঠ-কেন্দ্রিক ও একটি দেহ-কেন্দ্রিক ঘনকাকার স্ফটিক জালকের প্রতি একক কোষে পরমাণুর সংখ্যা গণনা করো।
- (b) What is meant by Miller indices of a crystal? The Weiss indices of a plane of a cubic crystal are found to be $1 : \infty : \infty$ (1: infinity : infinity), find the Miller indices of the plane. 1+1
 একটি কেলাসের মিলার সূচক বলতে কী বোঝায়? একটি ঘনকাকার কেলাসের একটি তলের ওয়েইস সূচক হল $1 : \infty : \infty$ (1: infinity : infinity), এর মিলার সূচকগুলি নির্ণয় করো।

Unit-IV / একক-৪

7. (a) Write down the expression of temperature dependent Arrhenius equation on reaction rate explaining the terms involved. 2
 ব্যবহৃত প্রতীকগুলির ব্যাখ্যাসহ বিক্রিয়া হারের উষ্ণতার উপর নির্ভরশীলতার আরহেনিয়াসের সমীকরণটি লেখো।
- (b) What is meant by 'Zero order' reaction? Give one example. 2
 'শূন্য ক্রম' বিক্রিয়া বলতে কি বোঝায়? একটি উদাহরণ দাও।



- (c) Deduce an expression of rate constant for a first order reaction assuming the initial concentration of the reaction as 'a'. Also, deduce an expression of half life period ($t_{1/2}$) from it.

বিক্রিয়কের প্রারম্ভিক গাঢ়ত্ব 'a' ধরে প্রথম ক্রম বিক্রিয়ার হার ধ্রুবকের একটি সম্পর্ক উপপাদন করো। এর থেকে অর্ধ জীবনকাল গণনা করো।

8. (a) For a first order reaction, time for completion of 50% reaction is 30 min. Calculate the time taken for 87.5% decomposition. 2
একটি প্রথম ক্রম বিক্রিয়ার 50% সম্পন্ন হয় 30 মিনিটে। তাহলে 87.5% বিক্রিয়া সম্পন্ন হবে কতক্ষণে ?
- (b) Write one method for the determination of the order of a reaction. 3
বিক্রিয়ার ক্রম নির্ণয় করার একটি পদ্ধতি লেখো।
- (c) Give an example of a parallel reaction. 1
সমান্তরাল বিক্রিয়ার একটি উদাহরণ দাও।

SECTION-B / শ্রেণী-খ

Answer two questions taking one from each unit

প্রত্যেক ইউনিট থেকে একটি করে নিয়ে মোট দুটি প্রশ্নের উত্তর দাও

Unit-I / একক-১

9. (a) Write down the Born-Landé equation for calculation of lattice energy explaining the terms involved. 2
ব্যবহৃত প্রতীকগুলির ব্যাখ্যাসহ জালক শক্তি নির্ণয় করার জন্য Born-Landé সমীকরণটি লেখো।
- (b) Discuss the structures of the following compounds on the basis of VSEPR theory: 2×3 = 6
VSEPR-তত্ত্বের আলোকে নিম্নলিখিত যৌগগুলির গঠন আলোচনা করো।
(i) PCl_5 (ii) SF_6 (iii) BeF_2
- (c) Explain why the melting point of NaCl is higher than that of FeCl_3 . 2
 NaCl -এর গলনাঙ্ক FeCl_3 -এর তুলনায় বেশি কেন ব্যাখ্যা করো।
- (d) Comment on the dipole moment of CO_2 and SO_2 . 1
 CO_2 এবং SO_2 -এর দ্বিমেরু ভ্রামক সম্বন্ধে মতামত দাও।
- 10.(a) What is meant by hybridization? Explain the structures of CH_4 , C_2H_4 and C_2H_2 using this theory. 1+3
সংকরায়ন বলতে কী বোঝো ? এই তত্ত্বের সাহায্যে CH_4 , C_2H_4 এবং C_2H_2 -অণুর গঠন ব্যাখ্যা করো।
- (b) BF_3 planar but NF_3 pyramidal — Explain. 2
 BF_3 সমতলাকার কিন্তু NF_3 পিরামিডাকার — ব্যাখ্যা করো।
- (c) Draw the MO diagram of oxygen molecule and calculate its bond order. 2+1
অক্সিজেন অণুর MO চিত্র অঙ্কন করো এবং বন্ধনক্রম গণনা করো।
- (d) NaCl is soluble in water but not in benzene — Explain. 2
 NaCl জলে দ্রবণীয় কিন্তু বেনজিনে নয় — ব্যাখ্যা করো।



Unit-II / একক-২

- 11.(a) Give a comparative study of F, Cl, Br and I with respect to their (i) oxides (ii) hydracids. 2×2 = 4
 F, Cl, Br ও I মৌল সমূহের (i) অক্সাইড সমূহ (ii) হাইড্রাসিড সমূহ এর সাপেক্ষে তুলনামূলক আলোচনা করো।
- (b) What is electronegativity? Arrange the following elements with increasing order of electronegativity: 1+2
 O, N, F, C
 তড়িৎঋণাত্মকতা কি? নিম্নোক্ত মৌলগুলিকে ক্রমবর্ধমান তড়িৎঋণাত্মকতা অনুসারে সাজাও:
 O, N, F, C
- (c) In presence of glycerol boric acid behaves as a strong acid — Explain. 2
 গ্লিসারলের উপস্থিতিতে বোরিক অ্যাসিড তীব্র অ্যাসিড রূপে কাজ করে — ব্যাখ্যা করো।
- 12.(a) Discuss the hydrides of nitrogen and phosphorous in a comparative manner. 3
 নাইট্রোজেন ও ফসফরাসের হাইড্রাইডসমূহের মধ্যে তুলনামূলক আলোচনা করো।
- (b) Explain why: 2×2 = 4
 কেন ব্যাখ্যা করো।
 (i) At room temperature CO₂ is a gas while SiO₂ is high melting.
 সাধারণ উষ্ণতায় CO₂ একটি গ্যাসীয় পদার্থ কিন্তু SiO₂ উচ্চ গলনাঙ্কের কঠিন পদার্থ।
 (ii) SiCl₄ hydrolyses but CCl₄ not.
 SiCl₄ আর্দ্রবিল্লিষ্ট হয় কিন্তু CCl₄ হয় না।
- (c) Why SO₂ shows both oxidising and reducing properties? 2
 SO₂ জারণ ও বিজারণ উভয় ধর্মই প্রদর্শন করে কেন?

N.B. : Students have to complete submission of their Answer Scripts through E-mail / Whatsapp to their own respective colleges on the same day / date of examination within 1 hour after end of exam. University / College authorities will not be held responsible for wrong submission (at in proper address). Students are strongly advised not to submit multiple copies of the same answer script.

—x—