

Total number of printed pages-15

3 (Sem-1/CBCS) CHE HG/RC

2022

CHEMISTRY

(Honours Generic/Regular Elective)

Paper : CHE-HG/RC-1016

(Atomic Structure, Bonding, General Organic Chemistry and Aliphatic Hydrocarbons)

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. Answer **any seven** from the following questions : $1 \times 7 = 7$

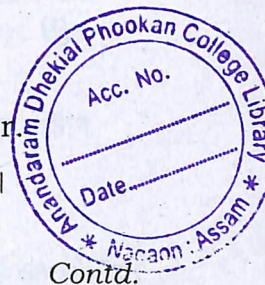
তলত দিয়া প্ৰশ্নবোৰৰ যিকোনো সাতোটাৰ উত্তৰ কৰা :

- (a) What is meant by orthogonal wave function ?

অৰ্থগনেল তৰংগ ফলন মানে কি বুজা ?

- (b) Express 1D in coulomb meter

1D ক কুলম্ব মিটাৰ এককত প্ৰকাশ কৰা।



Contd.

- (c) Using VSEPR rule predict the shape of SF_4 .

VSEPR তত্ত্ব প্ৰয়োগ কৰি SF_4 যৌগটোৰ আকৃতি নিৰ্ণয় কৰা।

- (d) Arrange the following compounds in increasing polarity :

তলত দিয়া যৌগসমূহক প্ৰাৰ্থীয়তাৰ উৰ্দ্ধক্ৰমত সজোৱা—

(i) 1,2-dichlorobenzene

1,2-ডাইক্ল'ৰ'ব'বেনজিন

(ii) 1,3-dichlorobenzene

1,3-ডাইক্ল'ৰ'ব'বেনজিন

(iii) 1,4-dichlorobenzene

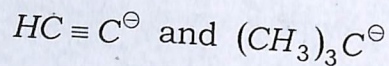
1,4-ডাইক্ল'ৰ'ব'বেনজিন

- (e) How many spectral lines will be produced in the spectrum of H-atom when an electron jumps from 5th energy level ?

হাইড্ৰ'জেন পৰমাণুৰ ইলেকট্ৰনটো পঞ্চম শক্তিকক্ষৰ পৰা ভূমিস্তৰ অৱস্থালৈ সংক্ৰমিত হ'লে কিমান সংখ্যক বৰ্ণালী ৰেখা পোৱা যায় ?

- (f) Out of the following anions, which is more stable and why ?

তলত দিয়া আয়নবোৰৰ কোনটো বেছি সুস্থিৰ আৰু কিয় ?



- (g) Why is $AlCl_3$ covalent, while AlF_3 is ionic ?

$AlCl_3$ যৌগটো সহযোজী, কিন্তু AlF_3 যৌগটো আয়নীয়। ব্যাখ্যা কৰা।

- (h) Out of NH_3 and NF_3 which molecule has higher dipole moment ?

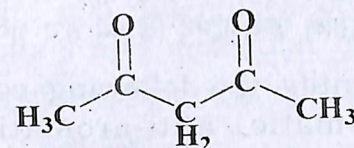
NH_3 আৰু NF_3 অনুদুটাৰ ভিতৰত কোনটো অনুৰ দ্বিমেরু ভ্ৰামক বেছি হ'ব ?

Define Madelung constant.

মেডেলাং ধ্ৰুবকৰ সংজ্ঞা দিয়া।

Write down the tautomeric form of the following compound :

তলত দিয়া যৌগটোৰ ট'ট'মেৰিক ৰূপটো লিখা :



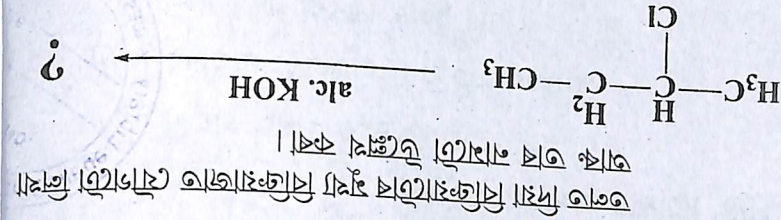
- (k) Write down the energy expression of an electron in the 3rd shell of an H-atom ?

হাইড্ৰ'জেন মৌলৰ তৃতীয় কক্ষত থকা ইলেকট্ৰনটোৰ শক্তিৰ প্ৰকাশ ৰাশিটো লিখা।

(i) Draw the chair and boat conformations of cyclohexane.

2: Answer the following: (any four) $2 \times 4 = 8$

(a) Write down the major product of the following reaction:

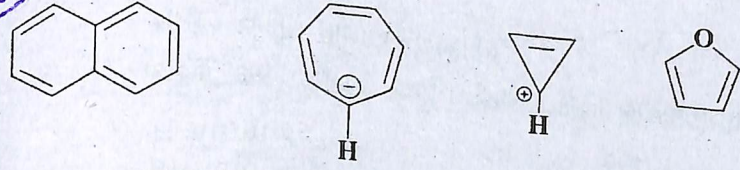


(b) Calculate de Broglie wavelength of an electron accelerated through a potential difference of 106 V.

106 V বিভব প্ৰদৰ্শিত গতি কৰি থকা ইলেক্ট্ৰন এটাৰ দৈৰ্ঘ্যলি তৰংগদৈৰ্ঘ্য কিমান হ'ব গণনা কৰা।

(c) Identify the following compounds as aromatic, anti-aromatic and non-aromatic.

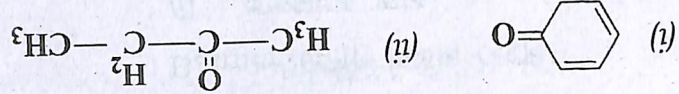
তলত দিয়া যৌগবোৰক এৰ'মটিক, এন্টি-এৰ'মটিক আৰু ন'ন-এৰ'মটিক চিহ্নিত কৰা:



(d) A particle having a wavelength $4 \times 10^{-4} \text{ cm}$ is moving with a velocity of 100 cm/sec . Calculate the mass of the particle.

এটা পদাৰ্থৰ তৰংগদৈৰ্ঘ্য $4 \times 10^{-4} \text{ cm}$ আৰু গতিবেগ 100 cm/sec হ'লে, তাৰ ভৰ নিৰ্ণয় কৰা।

(e) Write the enolic forms of the following:



(f) What is specific rotation? Give the mathematical equation for calculating specific rotation.

নিৰ্দিষ্ট ঘূৰ্ণন যাক কি বুলি? নিৰ্দিষ্ট ঘূৰ্ণন নিৰ্ণয় কৰাৰ বাবে গাণিতিক সূত্ৰটো লিখা।

(g) Write two differences between atomic orbitals and molecular orbitals.

পৰমাণৱিক অৱৰ্টিটেল আৰু অণৱিক অৱৰ্টিটেলৰ মাজত দুটা পাৰ্থক্য লিখা।

(h) Though B-F bond is polar, BF_3 is non polar. Explain.

যদিও B-F বান্ধনি ধ্ৰুৱীয় হয়, BF_3 অণুৰ অধ্ৰুৱীয়। ব্যাখ্যা কৰা।

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

$$5 \times 3 = 15$$

তলত দিয়াবোৰৰ যিকোনো তিনিটাৰ উত্তৰ কৰা :

(a) Find the

(i) frequency, and

(ii) wavenumber of the 2nd line in the Balmer series in CGS unit.

$$2.5 + 2.5 = 5$$

Balmer শ্ৰেণীৰ দ্বিতীয় ৰেখাৰ

(i) কম্পনাংক, আৰু

(ii) তৰংগসংখ্যা CGS এককত নিৰূপণ কৰা।

(b) Distinguish between bond moments and dipole moment of a molecule. The dipole moment of HF molecule is $1.91D$ and the bond distance is $0.92\text{\AA}$. Calculate the percentage ionic character of HF.

$$1 + 4 = 5$$

এটা অণুৰ বান্ধনি ভ্ৰামক আৰু দিমেক ভ্ৰামকৰ মাজত পাৰ্থক্য লিখা। HF অণুৰ দিমেক ভ্ৰামক $1.91D$ আৰু বান্ধনি দৈৰ্ঘ্য $0.92\text{\AA}$. HF অণুৰ শতকৰা আয়নীয় গুণ নিৰ্ণয় কৰা।

(c) Draw the Born-Haber cycle for NaCl using the following data and calculate

$$\Delta H_f^\circ(\text{NaCl}) :$$

$$3 + 2 = 5$$

$$U_0 = -75 \text{ kJmol}^{-1},$$

$$\Delta H_{1E}(\text{Na}) = 496 \text{ kJmol}^{-1},$$

$$\Delta H_{EA}^\circ(\text{Cl}) = -349 \text{ kJmol}^{-1}$$

$$\Delta H_A^\circ(\text{Cl}) = 242 \text{ kJmol}^{-1},$$

$$\Delta H_A^\circ(\text{Na}) = 108 \text{ kJmol}^{-1}$$

NaCl অণুৰ বাবে ব'ৰ্ণ-হেৰাৰ চক্ৰটো অংকন কৰা আৰু তলত দিয়া মানবিলাকৰ পৰা $\Delta H_f^\circ(\text{NaCl})$ নিৰ্ণয় কৰা :

$$U_0 = -75 \text{ kJmol}^{-1},$$

$$\Delta H_{1E}(\text{Na}) = 496 \text{ kJmol}^{-1},$$

$$\Delta H_{EA}^\circ(\text{Cl}) = -349 \text{ kJmol}^{-1}$$

$$\Delta H_A^\circ(\text{Cl}) = 242 \text{ kJmol}^{-1},$$

$$\Delta H_A^\circ(\text{Na}) = 108 \text{ kJmol}^{-1}$$



- (d) (i) How many radial nodes are present in the following wave function?
 $1+1=2$

তলত দিয়া তৰংগফলন বিলাকৰ ৰেডিয়েল নোডছ কিমানটো থাকিব ?

(a) $n=4, l=2$

(b) $n=3, l=1$

- (ii) Sketch the orbitals for $n=3, l=2$.
 3

$n=3, l=2$ হ'লে অববিটেল বিলাক অংকন কৰা।

- (e) Draw Newman projection formula of conformers of n -butane. Arrange them in increasing order of energy. $4+1=5$

বিউটেনৰ অনুৰূপীবোৰৰ বাবে নিউমেন অভিক্ষেপন অংকন কৰা আৰু সিহঁতক শক্তিৰ উৰ্বৰক্ৰমত সজোৱা।

- (f) What is oxymercuration-demercuration reaction? Draw the mechanism of the reaction by considering a suitable example. $1+4=5$

অক্সিমাৰকিউৰেচন-ডিমাৰকিউৰেচন বিক্ৰিয়া কি হয় ? এটা উদাহৰণ উল্লেখ কৰি উক্ত বিক্ৰিয়াটোৰ ক্ৰিয়াবিধি বৰ্ণনা কৰা।

- (g) Write notes on: $2.5+2.5=5$
 টোকা লিখা :

- (i) Saytzeff's rule

চেইটজেফ নীতি

- (ii) Huckel rule of aromaticity

এৰ'মেটিছিটিৰ হুকেলৰ নীতি

- (h) Show the product of ozonolysis reaction by considering pent-2-yne as an example. Mention the steps involved in the process. $2+3=5$

pent-2-yne ৰ অ'জ'নলাইছিছ বিক্ৰিয়াটোৰ বিক্ৰিয়াজাত যৌগটো লিখা। উক্ত বিক্ৰিয়াটোৰ ক্ৰিয়াবিধি উল্লেখ কৰা।

4. Answer the following: (any three)

$10 \times 3 = 30$

- (a) Give the detailed account of Fajan's theory to explain the partial covalent character in ionic compounds. Using Fajan's rule explains the trend in solubility of silver halides. Also explain the trends in bond lengths of the following silver halides:

AgCl (277 pm), AgBr (289 pm) and AgI (281 pm)
 $5+2.5+2.5=10$

আয়নিক বান্ধনিৰ আংশিক সহযোজী ধৰ্ম কেনেকৈ ফাজানছ নীতিসমূহে বাখ্যা কৰে, উল্লেখ কৰা। ফাজানছ নীতিসমূহ প্ৰয়োগ কৰি ছিলভাৰ হেলাইডৰ দ্ৰৱনীয়তা ব্যাখ্যা কৰা। তলত দিয়া ছিলভাৰ হেলাইড বিলাকৰ বান্ধনি দৈৰ্ঘ্য ব্যাখ্যা কৰা।

AgCl (277pm), AgBr (289pm) and AgI (281pm)

- (b) Using LCAO show how two 1s atomic orbitals may be combined to obtain different molecular orbitals. Draw the probability function for the bonding and antibonding molecular orbitals. Mention the differences between bonding molecular orbitals and antibonding molecular orbitals.

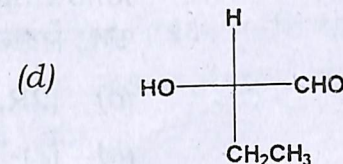
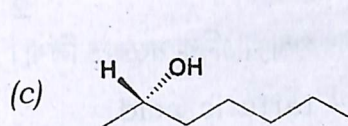
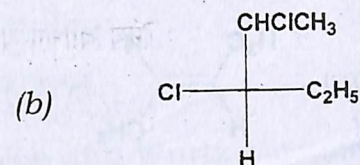
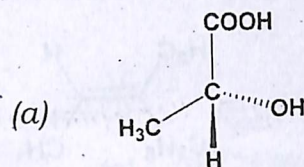
2+3+5=10

পাৰমাণৱিক অৰবিটেলৰ বৈখিক মিলন নীতি প্ৰয়োগ কৰি কেনেকৈ দুটা 1s পাৰমাণৱিক অৰবিটেল লগ হৈ বিভিন্ন আণৱিক অৰবিটেল গঠন হয়, বুজাই লিখা। বন্ধন আৰু প্ৰতিবন্ধন আণৱিক অৰবিটেলৰ সম্ভাৱনা ফলন অংকন কৰা। বন্ধন আৰু প্ৰতিবন্ধন আণৱিক অৰবিটেলৰ পাৰ্থক্যবোৰ লিখা।



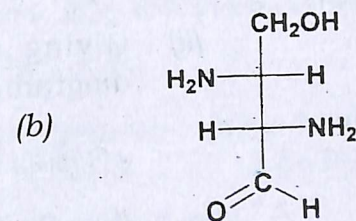
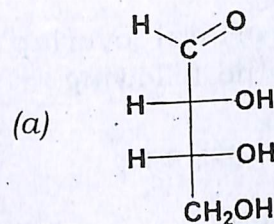
- (c) (i) Assign R/S designation of the following compounds: 4

তলত দিয়া যৌগবোৰৰ R/S চিহ্ন নিৰূপণ কৰা।



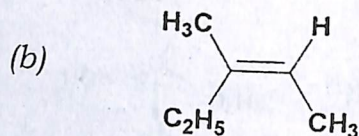
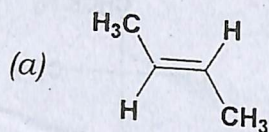
- (ii) Assign D, L designation for the following compounds: 2

তলত দিয়া যৌগবোৰৰ D, L চিহ্ন নিৰূপণ কৰা :



- (iii) Assign *cis-trans* and E/Z notation for the following: 2

তলত দিয়াবোৰৰ *cis-trans* E/Z চিহ্ন নিৰূপণ কৰা :



- (iv) Draw the structures of the following: 2

তলত দিয়া নাম দুটাৰ পৰা গাঠনিক সংকেত লিখা।

(a) (2R,3S) – tartaric acid

(b) (Z)-Pent-2-ene

- (d) (i) Using the idea of hybridization draw the shapes of BeF_2 and BCl_3 . 5

সংকৰণ নীতি প্ৰয়োগ কৰি BeF_2 আৰু BCl_3 অণুৰ আকাৰ অংকন কৰা।

- (ii) Giving suitable orbital overlap diagram, explain the following: 5

অভিলেপন চিত্ৰৰ সহায়ত বৰ্ণনা কৰা :

(a) Positive overlap

ধনাত্মক অভিলেপন

(b) Negative overlap

ঋণাত্মক অভিলেপন

(c) Zero overlap

শূন্য অভিলেপন

- (e) (i) Explain Kolbe and Wurtz reaction for the synthesis of alkanes taking suitable example. $2.5+2.5=5$

উদাহৰণসহ কল্বে-ৱুৰ্জৰ বিদ্যুত-বিপ্লোষণ পদ্ধতি আৰু উটছ বিক্ৰিয়াৰ দ্বাৰা কেনেকৈ এলকেন প্ৰস্তুত কৰা হয়, বুজাই লিখা।

- (ii) Discuss the Markownikoff's and anti-Markownikoff's addition of HBr to propene. Justify the observed behaviour. 5

প্ৰ'পিনৰ লগত HBr অণুৰ যোজন বিক্ৰিয়াটো মাৰ্ক'নিকভ আৰু প্ৰতি-মাৰ্ক'নিকভ যোজন বিক্ৰিয়াৰ দ্বাৰা বুজাই লিখা।

- (f) (i) Write short notes on : (*any two*) $2.5 \times 2 = 5$

চমু টোকা লিখা : (যিকোনো দুটা)

(a) Mesomeric effect

মেছ'মেৰিক প্ৰভাব

(b) Inductive effect

আবেশী প্ৰভাৱ

(c) Hyperconjugative effect

অতিসংযুগ্মতা প্ৰভাৱ

(ii) Write the limitation of Bohr's atomic theory. What is the difference between radial wave function and angular wave function? $3+2=5$

বৰ'ৰ পৰমাণু আৰ্হিৰ আসোৱাহসমূহ লিখা।
ব্যাসাৰ্থিক তৰংগ ফলন আৰু কোণিক তৰংগ
ফলনৰ মাজৰ পাৰ্থক্য লিখা।

(g) (i) The ionization energy of rubidium and silver are respectively 4.18 eV and 7.57 eV. Calculate the ionisation energies of an H-atom with its electron in the same orbitals as in these two atoms and account for the difference in values. 5

ৰ'বিডিয়াম আৰু ছিলভাৰ মৌল দুটাৰ আয়নীকৰণ
এনথালপি ক্ৰমে 4.18 eV আৰু 7.57 eV।
উপৰোক্ত মৌল দুটাৰ দৰে একে অৰবিটেলত
যদি হাইড্ৰ'জেন মৌলৰ এটা ইলেকট্ৰন থাকে,
তেতিয়া হ'লে হাইড্ৰ'জেন মৌলটোৰ আয়নীকৰণ
এনথালপি উলিওৱা আৰু মান দুটাৰ পাৰ্থক্য
নিৰূপণ কৰা।

(ii) State and explain Hund's rule of maximum multiplicity. 3

হুণ্ডৰ সৰ্বোচ্চ গুণিতক নীতিটো উল্লেখ কৰা আৰু
ব্যাখ্যা কৰা।

(iii) Calculate the velocity of a moving electron in the 2nd orbit of He^+ ion. 2

He^+ আধানৰ দ্বিতীয় অৰবিটত থকা ইলেক্ট্ৰন
এটাৰ গতিবেগ নিৰ্ণয় কৰা।

(h) (i) Write the differences between diastereomers and enantiomers. 4

ডাইঅ'ষ্টেৰিঅ'মাৰ আৰু ইনানছিঅ'মাৰৰ পাৰ্থক্য
লিখা।

(ii) Write short notes on: $3+3=6$
চমু টোকা লিখা:

(a) Meso compound
মেছ' যৌগ

(b) Chirality in alkenes
এলকিনৰ কিৰেলিটি

