

Total number of pages : 8

19E CHEM
(BENGALI)

2019

CHEMISTRY
(Theory)

Full Marks : 70

Pass Marks : 21

Time : Three hours

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

General Instructions :

- | | |
|--|--------------------|
| (i) Question No. 1 is compulsory. | $1 \times 8 = 8$ |
| (ii) From Question No. 2, answer any ten. | $2 \times 10 = 20$ |
| (iii) From Question No. 3, answer any nine. | $3 \times 9 = 27$ |
| (iv) From Question No. 4, answer any three. | $5 \times 3 = 15$ |
| (v) Answer should be specific and to the point. | Total = 70 |

Contd.

1. Answer the following questions :

1×8=8

নিচের প্রশ্নগুলোর উত্তর লেখো :

- (a) Atomic number of Mg is 12 and its mass number is 24. How many protons and electrons does a Mg^{2+} ion have ? 1

Mg র পারমাণবিক সংখ্যা 12 এবং ভর সংখ্যা 24. Mg^{2+} আয়নের প্রোটন ও ইলেক্ট্রনের সংখ্যা কত ?

- (b) Calculate the number of moles in 10 g of CH_4 . 1

10 g CH_4 এ মোল-এর সংখ্যা গণনা করো।

- (c) Give two examples of state function. 1

অবস্থা ফলনের দুটো উদাহরণ দাও।

- (d) Write down the formula of Baking Soda. 1

বেকিং সোডার সংকেত লেখো।

- (e) Why liquid drops are spherical ? 1

তরল ফোঁটা গোলাকার কেন ?

- (f) Arrange the following in ascending order of their stabilities : 1



নিম্নলিখিতগুলিকে সুস্থিরতা অনুযায়ী উর্ধক্রমে সাজাও :



- (g) What is the Oxidation number of Mn in $KMnO_4$? 1

$KMnO_4$ এ Mn এর জারণ সংখ্যা কত ?

- (h) Mention the shape of PCl_5 molecule. 1

PCl_5 অণুর আকৃতি উল্লেখ করো।

1×8=8

2. Answer **any ten** questions :

যে কোনো দশটা প্রশ্নের উত্তর দাও :

- (a) A piece of metal is 3 in (in=inch) in length. Express the length in cm unit. 2

একটি ধাতব টুকরো 3 in (in=ইঞ্চি) লম্বা হলে cm এককে এর দৈর্ঘ্য কত ?

- (b) Find out the mass of photon with wavelength 3.6\AA . 2

3.6\AA তরঙ্গদৈর্ঘ্য বিশিষ্ট ফোটনের ভর গণনা করো।

- (c) State and explain first law of thermodynamics. 2

তাপ গতিবিজ্ঞানের প্রথম সূত্রটি লেখো এবং ব্যাখ্যা করো।

- (d) Why the boiling point of *o*-nitrophenol is lower than that of *p*-nitrophenol ? 2

o-নাইট্রফিনলের উত্তলাক্ষ *p*-নাইট্রফিনলের উত্তলাক্ষের তুলনায় কম হওয়ার কারণ কী ?

- (e) Discuss the relationships between entropy and disorderness in a system. 2

কোনো একটি তন্ত্রে এন্ট্রপি ও বিশৃঙ্খলতার মধ্যে সম্পর্ক আলোচনা করো।

- (f) Explain the variation of first ionization enthalpy in F , O , N and C . 2

F , O , N এবং C র প্রথম আয়নীকরণ এন্থালপির পরিবর্তন ব্যাখ্যা করো।

- (g) How will you convert ethanoic acid to benzene ? 2

ইথানয়িক এসিডকে কীভাবে বেনজিনে রূপান্তরিত করবে ?

- (h) $[SiF_6]^{2-}$ exists but $[SiCl_6]^{2-}$ does not. Explain. 2

$[SiF_6]^{2-}$ - এর অস্তিত্ব আছে ; অন্যদিকে $[SiCl_6]^{2-}$ এর অস্তিত্ব নেই। ব্যাখ্যা করো।

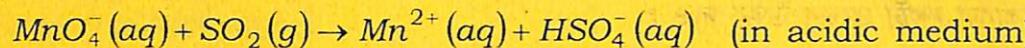
- (i) Give two examples of biodegradable and non-biodegradable pollutants. 2

জীবক্রিয়যুক্ত ও জীবক্রিয়হীন প্রদূষকের দুটো করে উদাহরণ দাও।

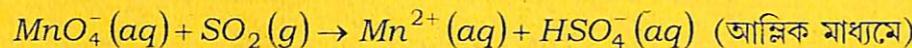
- (j) Write short notes on setting of cement. 2

সিমেন্টের স্থিরীকরণের বিষয়ে সংক্ষিপ্ত টীকা লেখো।

(k) Balance the following redox reaction by ion-electron method : 2



নিচের রেডক্স বিক্রিয়াটি আয়ন-ইলেক্ট্রন পদ্ধতিতে ব্যালান্স করো।



(l) Calculate the pH of a $0.10M$ ammonia solution. 2

একটি $0.10M$ এমোনিয়া দ্রবণে pH এর মান গণনা করো।

3. Answer **any nine** questions : $3 \times 9 = 27$

যে কোনো নয়টি প্রশ্নের উত্তর দাও :

(a) Draw the molecular energy level diagram for O_2^+ molecule and find out the bond order of the species. 3

O_2^+ অণুর আণবিক শক্তিস্তরের চিত্র অঙ্কন করো ও তার বন্ধনিক্রম নির্ণয় করো।

(b) 250cm^3 of nitrogen at 720mm pressure is mixed with 380cm^3 of oxygen at 650mm pressure in 1dm^3 vessel at constant temperature. What will be the total pressure of the gas mixture ? 3

720mm চাপযুক্ত 250cm^3 নাইট্রজেনকে 650mm চাপযুক্ত 380cm^3 অক্সিজেনের সাথে 1dm^3 র একটি পাত্রে নির্দিষ্ট উষ্ণতাতে মেশানো হলো। মিশ্রণটির মোট চাপ কত হবে?

(c) Write short notes on : $2 \times 1\frac{1}{2} = 3$

(i) Photoelectric effect

(ii) Black-body radiation.

সংক্ষিপ্ত টীকা লেখো :

(i) আলোকবিদ্যৃৎ প্রভাব

(ii) কৃষ্ণকায় বিকিরণ।

(d) State and explain Hess's law of constant heat formation. 3

হেস-এর স্থির সংকলনের সূত্রটি লিখে ব্যাখ্যা করো।

(e) What are hydrides? Give *one* example of each of the following : 1+2=3

(i) Covalent hydride

(ii) Metallic hydride.

হাইড্রাইডগুলো কী কী? নিচের প্রত্যেকটির একটি করে উদাহরণ দাও :

(i) সমযোজী হাইড্রাইড

(ii) ধাতবীয় হাইড্রাইড।

(f) Write a short note on silicones and silicates. 3

সিলিকন ও সিলিকেটের ওপর সংক্ষিপ্ত টীকা লেখো।

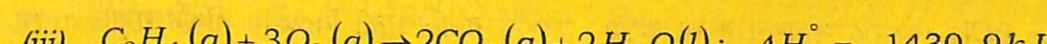
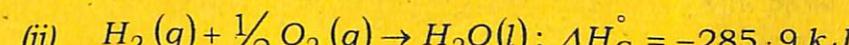
(g) Write short notes on global warming. Name *one* greenhouse gas. $2+1=3$

গোলকীয় উভাপ বৃদ্ধি সম্পর্কে সংক্ষিপ্ত টীকা লেখো। একটি গ্রিনহাউস গ্যাসের নাম লেখো।

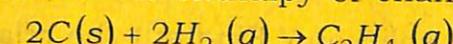
(h) Explain the variation of first ionization energy in F , O , N and C . 3

F , O , N এবং C র প্রথম আয়নীকরণ শক্তির কীভাবে পরিবর্তন হয় ব্যাখ্যা করো।

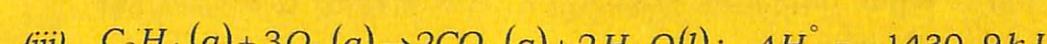
(i) The enthalpy of combustion of C , H_2 and C_2H_4 are given below : 3



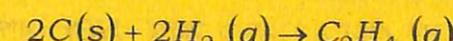
Calculate the enthalpy of change of the following reaction



C , H_2 ও C_2H_4 এর দহন এন্থালপি নিম্নলিখিত ধরনের :



নিচের বিক্রিয়াটির এন্থালপি পরিবর্তন নির্ণয় করো :



- (j) What happens when
 (i) Borax is heated strongly?
 (ii) Aluminium is treated with dilute $NaOH$?
 (iii) CO is heated with ZnO ?
 কি ঘটে যখন
 (i) বোরাককে বেশি করে উত্পন্ন করা হয়?
 (ii) লঘু সোডিয়ামে হাইড্রোক্লোরাইডের সাথে এলুমিনিয়ামের বিক্রিয়া ঘটে?
 (iii) ZnO র সাথে CO উত্পন্ন করা হয়?

4. Answer **any three** questions :

যে কোনো তিনটি প্রশ্নের উত্তর দাও :

(A) State and explain :

- (i) Pauli's Exclusion Principle
 (ii) Aufbau Principle.

Describe the hybridization in case of PCl_5 . Why are the axial bonds longer as compared to equatorial bonds ?

$3 \times 5 = 15$

$2 \times 1\frac{1}{2} = 3$

$1+1=2$

সংজ্ঞাসহ ব্যাখ্যা করো :

- (i) পাউলির নিয়েধ নীতি
 (ii) আউফবাও নীতি।

PCl_5 অণুতে সংকরণ বর্ণনা করো। অক্ষীয় বাঁধনিগুলো নিরক্ষীয় বাঁধনিগুলোর চেয়ে দীর্ঘতর হয় কেন?

(B) What do you mean by pH of a solution? Find out the relation between K_c and K_p . What will be the Brønsted base of HF and H_2SO_4 ?
 $1+3+1=5$

একটি দ্রব্যের pH বলতে কী বোঝা? K_c ও K_p র মধ্যের সম্বন্ধ নিরূপণ করো। HF ও H_2SO_4 এর ব্রন্স্টেড ধারক কী হবে?

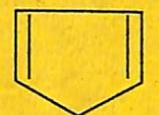
(C) (i) What happens when —
 কী ঘটে যখন —

- (a) HBr is added to $CH_3CH=CH_2$ in presence of peroxide?
 পারোক্সাইডের উপস্থিতিতে $CH_3CH=CH_2$ র সাথে HBr যোগ করা হয়?

$1 \times 3 = 3$

$1 \times 3 = 3$

- (b) Benzene is treated with chloromethane in presence of anhydrous $AlCl_3$?
 অনার্ড $AlCl_3$ র উপস্থিতিতে বেনজিন ক্লোরিমিথেনের সাথে ক্রিয়া করে?
 (c) Ethyne is passed through red-hot iron tube?
 লোহিত তপ্ত লোহ নলিকার মধ্য দিয়ে ইথাইল চালনা করা হয়?
 (ii) Whether the following compounds are aromatic or not :
 নিচের যৌগগুলো aromatic কী না?

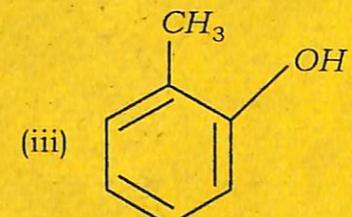
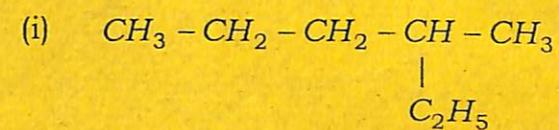


2

$1 \times 2 = 2$

(D) (i) Write the IUPAC names of the following : (any two)

নিম্নলিখিতগুলোর IUPAC নামকরণ করো : (যে কোনো দুটো)



3

(ii) Discuss a method of estimation of phosphorus in an organic compound.

জৈব যৌগে থাকা ফসফরাস নির্ণয় পদ্ধতিটি আলোচনা করো।