

This Question Paper consists of 43 questions and 15 printed pages.  
इस प्रश्न-पत्र में 43 प्रश्न तथा 15 मुद्रित पृष्ठ हैं।

Roll No. 

--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--

  
अनुक्रमांक

Code No.  
कोड नं.

**68/ESS/1**

SET/सेट **B**

**CHEMISTRY**  
**रसायनविज्ञान**  
**(313)**

Day and Date of Examination :  
( परीक्षा का दिन व दिनांक )

Signature of Invigilators :  
( निरीक्षकों के हस्ताक्षर )

1. \_\_\_\_\_
2. \_\_\_\_\_

**General Instructions :**

- Candidate must write his/her Roll Number on the first page of the Question Paper.
- Please check the Question Paper to verify that the total pages and total number of questions contained in the Question Paper are the same as those printed on the top of the first page. Also check to see that the questions are in sequential order.
- Making any identification mark in the Answer-Book or writing Roll Number anywhere other than the specified places will lead to disqualification of the candidate.
- Write your Question Paper code No. **68/ESS/1-B** on the Answer-Book.
- (a) The Question Paper is in English/Hindi medium only. However, if you wish, you can answer in any one of the languages listed below :  
English, Hindi, Urdu, Punjabi, Bengali, Tamil, Malayalam, Kannada, Telugu, Marathi, Oriya, Gujarati, Konkani, Manipuri, Assamese, Nepali, Kashmiri, Sanskrit and Sindhi.  
You are required to indicate the language you have chosen to answer in the box provided in the Answer-Book.  
(b) If you choose to write the answer in the language other than Hindi and English, the responsibility for any errors/mistakes in understanding the question will be yours only.
- In case of any doubt or confusion in the question paper, the **English** Version will prevail.

**सामान्य अनुदेश :**

- परीक्षार्थी प्रश्न-पत्र के पहले पृष्ठ पर अपना अनुक्रमांक अवश्य लिखें।
- कृपया प्रश्न-पत्र को जाँच लें कि प्रश्न-पत्र के कुल पृष्ठों तथा प्रश्नों की उतनी ही संख्या है जितनी प्रथम पृष्ठ के सबसे ऊपर छपी है। इस बात की जाँच भी कर लें कि प्रश्न क्रमिक रूप में हैं।
- उत्तर-पुस्तिका में पहचान-चिह्न बनाने अथवा निर्दिष्ट स्थानों के अतिरिक्त कहीं भी अनुक्रमांक लिखने पर परीक्षार्थी को अयोग्य ठहराया जायेगा।
- अपनी उत्तर-पुस्तिका पर प्रश्न-पत्र की कोड संख्या **68/ESS/1-B** लिखें।
- (क) प्रश्न-पत्र केवल हिंदी/अंग्रेजी माध्यम में है। फिर भी, यदि आप चाहें तो नीचे दी गई किसी एक भाषा में उत्तर दे सकते हैं :  
अंग्रेजी, हिंदी, उर्दू, पंजाबी, बाँगला, तमिल, मलयालम, कन्नड़, तेलुगु, मराठी, उड़िया, गुजराती, कोंकणी, मणिपुरी, असमिया, नेपाली, कश्मीरी, संस्कृत और सिंधी।  
कृपया उत्तर-पुस्तिका में दिए गए बॉक्स में लिखें कि आप किस भाषा में उत्तर लिख रहे हैं।  
(ख) यदि आप हिंदी एवं अंग्रेजी के अतिरिक्त किसी अन्य भाषा में उत्तर लिखते हैं तो प्रश्न को समझने में होने वाली त्रुटियों/गलतियों की जिम्मेदारी केवल आपकी होगी।
- प्रश्नपत्र में किसी भी प्रकार के संदेह अथवा दुविधा की स्थिति में **अंग्रेजी** अनुवाद ही मान्य होगा।



# CHEMISTRY

## रसायनविज्ञान

### (313)

Time : 3 Hours ]  
समय : 3 घण्टे ]

[ Maximum Marks : 80  
[ पूर्णांक : 80

- Note :**
- (i) This question paper consists of **43** questions in all.
  - (ii) **All** questions are **compulsory**.
  - (iii) Marks are given against each question.
  - (iv) Use log tables if necessary.
  - (v) **Section A consists of**
    - (a) **Q. No. 1 to 16** - Multiple choice type questions (MCQs) carrying **1** marks each. Select and write the most appropriate option out of the four options given in each of these questions.
    - (b) **Q. No. 17 to 28** - Objective type questions. **Q. No. 17 to 28** carry **2** mark each (with **2** sub-parts of **1** mark each). Attempt these questions as per the instructions given for each of the questions **17 to 28**.
  - (vi) **Section B consists of**
    - (a) **Q. No. 29 to 37** - Very short answer type questions carrying **2** marks each to be answered in the range of **30 to 50** words.
    - (b) **Q. No. 38 to 41** - Short answer type questions carrying **3** marks each to be answered in the range of **50 to 80** words.
    - (c) **Q. No. 42 and 43** - Long answer type questions carrying **5** marks each to be answered in the range of **80 to 120** words.

- निर्देश :**
- (i) इस प्रश्न पत्र में कुल **43** प्रश्न हैं।
  - (ii) **सभी** प्रश्न **अनिवार्य** हैं।
  - (iii) प्रत्येक प्रश्न के सामने अंक दिये गये हैं।
  - (iv) आवश्यक होने पर लघुगणक तालिका का प्रयोग करें।
  - (v) **खण्ड A में**
    - (a) **प्रश्न संख्या 1 से 16** - बहुविकल्पीय प्रकार के प्रश्न हैं, जो प्रत्येक **1** अंक का है। इन प्रश्नों में प्रत्येक में दिये गये चार विकल्पों में से सबसे उपयुक्त विकल्प चुनिये और लिखिए।
    - (b) **प्रश्न संख्या 17 से 28** - वस्तुनिष्ठ प्रश्न हैं, **प्रश्न संख्या 17 से 28** तक प्रत्येक प्रश्न **2** अंकों का है (दो उपभाग के साथ प्रत्येक का **1** अंक)। प्रश्न संख्या **17 से 28** में प्रत्येक प्रश्न में दी गई सूचना अनुसार प्रश्नों के उत्तर दीजिए।
  - (vi) **खण्ड B में**
    - (a) **प्रश्न संख्या 29 से 37** - अतिलघु उत्तरीय प्रकार के प्रश्न हैं, प्रत्येक के **2** अंक हैं और उत्तर की सीमा **30 से 50** शब्द है।
    - (b) **प्रश्न संख्या 38 से 41** - लघु उत्तरीय प्रकार के प्रश्न हैं, प्रत्येक के **3** अंक हैं और उत्तर की सीमा **50 से 80** शब्द है।
    - (c) **प्रश्न संख्या 42 और 43** - दीर्घ उत्तरीय प्रकार के प्रश्न हैं, प्रत्येक के **5** अंक हैं और उत्तर की सीमा **80 से 120** शब्द है।



**NOTE / निर्देश :**

- (1) Answers of **all** questions are to be given in the Answer-Book given to you.  
सभी प्रश्नों के उत्तर आपको दी गई उत्तर-पुस्तिका में ही लिखें।
- (2) 15 minutes time has been allotted to read this Question Paper. The Question Paper will be distributed at 2 : 15 p.m. From 2 : 15 p.m. to 2 : 30 p.m., the students will read the Question Paper only and will not write any answer on the Answer-Book during his period.  
इस प्रश्न-पत्र को पढ़ने के लिए 15 मिनट का समय दिया गया है। प्रश्न-पत्र का वितरण दोपहर में 2 : 15 बजे किया जाएगा। 2 : 15 बजे से 2 : 30 बजे तक छात्र केवल प्रश्न-पत्र को पढ़ेंगे और इस अवधि के दौरान वे उत्तर-पुस्तिका पर कोई उत्तर नहीं लिखेंगे।

---

**SECTION - A/खण्ड - A**

**MCQ Questions/बहुविकल्पीय प्रश्न**

**Note :** Q.No. 1 to 16 are multiple choice questions of 1 mark each.

**नोट :** प्रश्न संख्या 1 से 16 बहुविकल्पीय प्रकार के प्रश्न हैं जो प्रत्येक 1 अंक का है।

1. Which of the following is equal to 1 mole  $O_2$  ? 1  
(A)  $6.022 \times 10^{23}$  molecules of Oxygen  
(B)  $6.022 \times 10^{23}$  atoms of Oxygen  
(C)  $60.22 \times 10^{23}$  molecules of Oxygen  
(D)  $60.22 \times 10^{23}$  atoms of Oxygen  
निम्नलिखित में से कौन एक मोल  $O_2$  के बराबर है ?  
(A)  $6.022 \times 10^{23}$  ऑक्सीजन के अणु  
(B)  $6.022 \times 10^{23}$  ऑक्सीजन के परमाणु  
(C)  $60.22 \times 10^{23}$  ऑक्सीजन के अणु  
(D)  $60.22 \times 10^{23}$  ऑक्सीजन के परमाणु
2. The factors affecting conductivity of an electrolyte are : 1  
(A) nature of the electrolyte and temperature  
(B) nature of the electrolyte and concentration  
(C) temperature and concentration  
(D) nature of the electrolyte, temperature and concentration  
किसी विद्युत अपघट्य की चालकता को प्रभावित करने वाले कारक हैं :  
(A) विद्युत अपघट्य की प्रकृति और तापमान  
(B) विद्युत अपघट्य की प्रकृति और सांद्रता  
(C) तापमान और सांद्रता  
(D) विद्युत अपघट्य की प्रकृति, तापमान और सांद्रता



3. Bronsted - Lowry concept of an acid and a base is based on : 1  
 (A) donation of  $H^+$  ion and  $OH^-$  ion respectively  
 (B) formation of  $H_3O^+$  ion and  $OH^-$  ion  
 (C) donation of proton and acceptance of proton respectively  
 (D) acceptance of proton and donation of proton respectively  
 अम्ल और क्षार के संदर्भ में ब्रॉस्टेड - लॉरी की धारणा क्रमशः आधारित है :  
 (A)  $H^+$  आयन और  $OH^-$  आयन देने की प्रवृत्ति पर  
 (B)  $H_3O^+$  आयन और  $OH^-$  आयन के बनने पर  
 (C) प्रोटॉन को देने और प्रोटॉन को ग्रहण करने की प्रवृत्ति पर  
 (D) प्रोटॉन को ग्रहण करने और प्रोटॉन को देने की प्रवृत्ति पर
4. The extent of ionisation of weak acids or bases and the strength of weak acids or a bases are : 1  
 (A) directly related to each other (B) inversely related to each other  
 (C) exponentially related to each other (D) not related to each other  
 दुर्बल अम्लों अथवा क्षारों की आयनन की सीमा और दुर्बल अम्लों या क्षारों की प्रबलता :  
 (A) एक दूसरे से सीधे संबंधित हैं (B) एक दूसरे से प्रतिलोमित रूप से संबंधित हैं  
 (C) एक दूसरे से घातीय रूप से संबंधित हैं (D) एक दूसरे से संबंधित नहीं हैं
5. Choose the most electronegative element from the following : 1  
 (A) Nitrogen (B) Oxygen (C) Sulphur (D) Fluorine  
 निम्नलिखित में से सर्वाधिक विद्युत ऋणात्मक तत्व छाँटिए :  
 (A) नाइट्रोजन (B) ऑक्सीजन (C) सल्फर (D) फ्लुओरीन
6. The 3d series of transition metals/elements is from : 1  
 (A) Yttrium to Lanthanum (B) Scandium to Copper  
 (C) Scandium to Zinc (D) Actinium to Lawrencium  
 संक्रमण धातुओं/तत्वों की 3d संक्रमण श्रेणी :  
 (A) इट्रियम से लैंथेनम तक है (B) स्कैंडियम से ताँबे तक है  
 (C) स्कैंडियम से यशद तक है (D) एक्टिनियम से लोरेंसियम तक है
7. In every chemical reaction, total mass of all the reactants is equal to the total mass of all the products. This statement is according to : 1  
 (A) Law of constant proportions (B) Law of multiple proportions  
 (C) Law of conservation of mass (D) Postulates of Dalton's atomic theory  
 प्रत्येक रासायनिक अभिक्रिया में सभी अभिकर्मकों का सम्पूर्ण द्रव्यमान सभी उत्पादों के सम्पूर्ण द्रव्यमान के बराबर होता है। यह कथन निम्न में से किसके अनुसार है ?  
 (A) स्थिर अनुपात का नियम (B) गुणित अनुपात का नियम  
 (C) द्रव्यमान-संरक्षण का नियम (D) डाल्टन परमाणु सिद्धांत की अवधारणा



8. In the species  $^{199}_{80}\text{Hg}$ , the number of protons, neutrons and electrons respectively are : 1
- (A) 80, 119, 80 (B) 80, 199, 80 (C) 119, 80, 119 (D) 199, 80, 199

स्पीशीज  $^{199}_{80}\text{Hg}$  में, प्रोटॉनों, न्यूट्रॉनों एवं इलेक्ट्रॉनों की संख्या क्रमशः हैं :

- (A) 80, 119, 80 (B) 80, 199, 80 (C) 119, 80, 119 (D) 199, 80, 199

9. The standard enthalpy of atomisation of a substance is the change in enthalpy when : 1

- (A) One mole of a substance is converted into its atoms in gaseous state at  $25^{\circ}\text{C}$  and 1 bar pressure.  
(B) One molecule of a substance is converted into its atoms in gaseous state at  $25^{\circ}\text{C}$  and 1 bar pressure.  
(C) One mole of a substance is converted into its atoms in gaseous state at a given temperature and 1 bar pressure.  
(D) One molecule of a substance is converted into its atom in gaseous state at a given temperature and 1 bar pressure.

किसी पदार्थ की परमाणु कणन की मानक एन्थैल्पी वह एन्थैल्पी परिवर्तन है जब :

- (A) गैसीय अवस्था में  $25^{\circ}\text{C}$  और एक बार दाब पर पदार्थ का एक मोल उसके कणों में परिवर्तित हो जाता है।  
(B) गैसीय अवस्था में  $25^{\circ}\text{C}$  और एक बार दाब पर पदार्थ का एक अणु उसके कणों में परिवर्तित हो जाता है।  
(C) गैसीय अवस्था में किसी दिए गए तापमान और एक बार दाब पर पदार्थ का एक मोल उसके कणों में परिवर्तित हो जाता है।  
(D) गैसीय अवस्था में किसी दिए गए तापमान और एक बार दाब पर पदार्थ का एक अणु उसके कणों में परिवर्तित हो जाता है।

10. Adiabatic processes proceeds with : 1

- (A) a change in temperature  
(B) no change in temperature  
(C) a change in pressure  
(D) an exchange of heat between the system and the surroundings

रूद्धोष्म प्रक्रम होता है :

- (A) ताप में परिवर्तन के साथ  
(B) ताप में परिवर्तन किए बिना  
(C) दाब में परिवर्तन के साथ  
(D) निकाय तथा परिवेश में ऊष्मा-विनिमय के साथ

11. The ratio of the number of moles of one component to the total number of moles in the solution is known as : 1

- (A) Molarity (B) Molality (C) Normality (D) Mole fraction

विलयन में किसी एक घटक के मोलों की संख्या का मोलों की कुल संख्या के साथ अनुपात को कहते हैं :

- (A) मोलरता (B) मोललता (C) नॉर्मलता (D) मोल अंश



12. Which of the following is **not** a function of salt bridge ? 1  
 (A) It completes the inner circuit.  
 (B) It completes the outer circuit.  
 (C) It maintains electrical neutrality.  
 (D) It prevents accumulation of charges in the two half cells.  
 निम्नलिखित में से कौन सा प्रकार्य, साल्ट ब्रिज (लवण सेतु) का प्रकार्य **नहीं** है ?  
 (A) यह आंतरिक सर्किट को पूरा करता है।  
 (B) यह बाहरी सर्किट को पूरा करता है।  
 (C) यह वैद्युत निरपेक्षता को बनाए रखता है।  
 (D) यह दोनों अर्धसेलों के विलयनों में आवेश के एकत्रण को रोकता है।
13. The consequence of lanthanide contraction is : 1  
 (A) radii of elements of second and third transition series becomes similar.  
 (B) radii of elements of third transition series is smaller than elements of second transition series.  
 (C) radii of elements of first transition series decreases.  
 (D) radii of elements of second transition series increases.  
 लैंथेनोइड संकुचन का परिणाम है :  
 (A) द्वितीय एवं तृतीय श्रेणी के संक्रमण धातुओं की त्रिज्या एकसमान हो जाती है।  
 (B) तृतीय संक्रमण श्रेणी के तत्वों की त्रिज्या द्वितीय संक्रमण श्रेणी के तत्वों की त्रिज्या से छोटी होती है।  
 (C) प्रथम संक्रमण श्रेणी के तत्वों की त्रिज्या घट जाती है।  
 (D) द्वितीय संक्रमण श्रेणी के तत्वों की त्रिज्या बढ़ जाती है।
14. Low density polythene : 1  
 (A) has linear chain of molecules  
 (B) has branching in polymer chains  
 (C) is packed in a compact fashion  
 (D) is harder and stronger than polypropylene  
 कम घनत्व वाले पॉलीएथीन में :  
 (A) अणुओं की रेखीय शृंखलाएँ होती हैं।  
 (B) बहुलक शृंखलाएँ शाखित होती हैं।  
 (C) अणुओं की शृंखलाएँ घनरूप से संकलित होती हैं।  
 (D) पॉलीप्रोपिलीन की अपेक्षा कठोर एवं दृढ़ होती हैं।
15. Geometrical isomerism is shown by isomers in which first coordination sphere is same but geometrical arrangement of ligands varies. This isomerism is only possible for coordination number : 1  
 (A) greater than or equal to four (B) less than or equal to four  
 (C) greater than or equal to two (D) equal to two  
 ज्यामितीय समावयवता उन समावयवों द्वारा दर्शाई जाती है जिनमें प्रथम उपसहसंयोजकता का संघटक एक समान होता है, लेकिन लिगेण्ड की ज्यामितीय व्यवस्था भिन्न होती है। यह समावयवता संभव होती है जिनकी उपसहसंयोजकता संख्या होती है केवल :  
 (A) चार से अधिक या चार के बराबर (B) चार से निम्न या चार  
 (C) दो से अधिक या दो के बराबर (D) दो के बराबर



16. Vulcanization of rubber produces :

1

- (A) an elastomer (B) a thermoplastic polymer  
(C) a thermosetting polymer (D) a plasticizer

रबर का वल्कनीकरण उत्पन्न करता है :

- (A) एक प्रत्यास्थालक (B) एक थर्मोप्लास्टिक बहुलक  
(C) एक थर्मोसेटिंग बहुलक (D) एक प्लास्टिसाइजर

**Note :** Question No. 17 to 28 are the objective type questions of 2 marks each.

**नोट :** प्रश्न संख्या 17 से 28 वस्तुनिष्ठ प्रश्न हैं। प्रत्येक प्रश्न दो अंकों का है।

17. Complete the following by given options below :

2

(NH, NH<sub>3</sub>, 72.41%, 24.1%)

(1) The empirical formula of ammonia is \_\_\_\_\_.

(2) The percentage of iron in Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> is \_\_\_\_\_.

(Atomic mass of Fe = 56.0 amu)

निम्नलिखित रिक्त स्थानों को दिए गए विकल्पों में से चयन करके पूर्ण कीजिये :

(NH, NH<sub>3</sub>, 72.41%, 24.1%)

(1) अमोनिया का मूलानुपाती सूत्र \_\_\_\_\_ है।

(2) Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> में आयरन का प्रतिशत \_\_\_\_\_ है।

(Fe का परमाण्विक द्रव्यमान = 56.0 amu है)

18. Read the passage given below and answer the following questions :

1x2=2

Oxidation number is the state of oxidation of an element in a compound which is calculated by a set of rules. It is based on the concept that electrons in a covalent bond belong to the more electronegative element.

(1) What is the oxidation number of atoms in their elemental form ?

(2) State the oxidation number of N and Cl in NCl<sub>3</sub>.

नीचे दिया गया परिच्छेद पढ़िये और निम्नलिखित प्रश्नों के उत्तर दीजिये :

किसी यौगिक में किसी तत्व की ऑक्सीकरण संख्या ऑक्सीकरण की वह अवस्था होती है जो एक निश्चित नियमों के द्वारा परिकलित की जाती है। यह इस धारणा पर आधारित है कि सहसंयोजी आबंधों में इलेक्ट्रॉन अधिक विद्युतऋणी तत्व से अधिक संबंधित होते हैं।

(1) परमाणुओं की ऑक्सीकरण संख्या उनके तात्विक रूप में क्या होती है ?

(2) NCl<sub>3</sub> में N और Cl की ऑक्सीकरण संख्या व्यक्त कीजिये।

19. Complete the following by given options below :

1x2=2

(open, isolated, closed, state, path)

(1) A system which can exchange energy but not matter with the surroundings is called \_\_\_\_\_ system.

(2) Enthalpy is a \_\_\_\_\_ function.

निम्नलिखित रिक्त स्थानों को दिए गए विकल्पों में से चयन करके पूर्ण कीजिए :

(विवृत, वियुक्त, संवृत, अवस्था, पथ)

(1) वह निकाय जो परिवेश के साथ ऊर्जा का विनिमय तो कर सकता है किन्तु द्रव्य का विनिमय नहीं कर सकता, \_\_\_\_\_ कहलाता है।

(2) एन्थैल्पी एक \_\_\_\_\_ फलन है।



20. Read the passage and answer the following questions :

2

Louis de-Broglie proposed that if light can show particle as well as wave nature, why should particles of matter not possess wave like characteristics ? On this wave-particle duality of matter and radiation, Heisenberg stated that more accurately you measure a particle's position, the less accurately you are able to measure its momentum and vice-versa.

(1) Give the mathematical expression of de-Broglie equation.

(2) State Heisenberg's uncertainty principle.

नीचे दिया गया परिच्छेद पढ़िये और निम्नलिखित प्रश्नों के उत्तर दीजिये :

लुई-दी-ब्रॉग्ली ने प्रतिपादित किया कि यदि प्रकाश, तरंग और कण प्रकृति दर्शा सकता है, तब द्रव्य के कणों में तरंग जैसे गुणधर्म क्यों नहीं हो सकते ? प्रकाश और विकिरण के इस तरंग-कण वाले द्वैत स्वभाव पर हाइजेनबर्ग ने व्यक्त किया कि अगर आप कण की परिशुद्ध स्थिति ज्ञात करते हैं तो उसका आघूर्ण कम परिशुद्ध ज्ञात होगा और विलोमतः ।

(1) दी-ब्रॉग्लि समीकरण का गणितीय व्यंजक दीजिये ।

(2) हाइजेनबर्ग अनिश्चितता का नियम व्यक्त कीजिये ।

21. Write True (T) for correct statement and False (F) for incorrect statement.

1x2=2

(1) Raoult's law is applicable only if the liquids are volatile and miscible.

(2) Boiling point of a liquid is the temperature at which the vapour pressure of the liquid becomes zero.

सही कथन के लिए सत्य (T) और गलत कथन के लिए असत्य (F) लिखें ।

(1) राउल्ट नियम केवल मिश्रणीय एवं वाष्पशील द्रवों के लिए अनुप्रयुक्त होता है ।

(2) किसी द्रव का क्वथनांक वह ताप है जिस पर उस द्रव का वाष्प दाब शून्य हो जाता है ।

22. Complete the following by given options below :

1x2=2

(+ 20 kJ, + 80 kJ, - 1574 kJ mol<sup>-1</sup>, + 1574 kJ mol<sup>-1</sup>)

(1) When a certain change is accompanied by absorption of 50 kJ of heat and expenditure of 30 kJ of work, then the change in internal energy is \_\_\_\_\_.

(2) If the bond enthalpy of C - H and C - Cl bonds are 415 kJ mol<sup>-1</sup> and 339 kJ mol<sup>-1</sup> respectively, then the energy released in the formation of one mole of CH<sub>3</sub>Cl molecules is \_\_\_\_\_.

निम्नलिखित रिक्त स्थानों को दिए गए विकल्पों में से चयन करके पूर्ण कीजिए :

(+ 20 kJ, + 80 kJ, - 1574 kJ mol<sup>-1</sup>, + 1574 kJ mol<sup>-1</sup>)

(1) यदि किसी परिवर्तन में 50 kJ ऊष्मा अवशोषित होती है और 30 kJ कार्य करने में व्यय होता है, तब आंतरिक ऊर्जा में \_\_\_\_\_ परिवर्तन होगा ।

(2) यदि C - H और C - Cl आबंधों की आबंध एन्थैल्पी क्रमशः 415 kJ mol<sup>-1</sup> और 339 kJ mol<sup>-1</sup> हैं, तब एक मोल CH<sub>3</sub>Cl अणुओं के निर्माण में मुक्त ऊर्जा \_\_\_\_\_ होगी ।





23. Read the passage given below and answer the following questions :

2

The oxide of hydrogen is essential to all life. It occurs as water in lakes, rivers etc. Water is made up of two hydrogen atoms and one oxygen atom. An ice cube floats on water.

(1) Which type of a compound water is ?

(2) Why an ice cube floats on water ?

नीचे दिया गया परिच्छेद पढ़िये और निम्नलिखित प्रश्नों के उत्तर दीजिये :

हाइड्रोजन का ऑक्साइड सबके जीवन के लिए आवश्यक है। यह झीलों, नदियों इत्यादि में जल के रूप में पाया जाता है। पानी दो हाइड्रोजन परमाणुओं और एक ऑक्सीजन परमाणु से मिल कर बना है। बर्फ के टुकड़े पानी के ऊपर तैरते हैं।

(1) जल यौगिक किस प्रकार का यौगिक है ?

(2) बर्फ का एक टुकड़ा पानी पर क्यों तैरता है ?

24. Read the passage given below and answer the following questions :

1x2=2

Hormones are chemical messengers which are secreted by the endocrine glands. Majority of the hormones in humans are steroids. One class is of sex hormones which control maturation, tissue growth and reproduction. The hormones which are polypeptide in nature are vasopressin and oxytocin.

(1) How are hormones transported to their place of action ?

(2) State the function of oxytocin.

नीचे दिया गया परिच्छेद पढ़िये और निम्नलिखित प्रश्नों के उत्तर दीजिये :

हार्मोन्स रासायनिक संप्रेषक होते हैं जो कि एन्डोक्राइन ग्रंथियों से स्रावित होते हैं। मनुष्यों में अधिकतर हार्मोन स्टीरायड होते हैं। इनका एक वर्ग लिंग हार्मोन्स का है जो परिपक्वता, उत्तक वृद्धि और प्रजनन को नियंत्रित करता है। वैसोप्रेसिन और ऑक्सीटोसिन जैसे हार्मोन प्रकृति से पॉलीपेप्टाइड हैं।

(1) हार्मोनों का उनके कार्यस्थल तक परिवहन कैसे होता है ?

(2) ऑक्सीटोसिन का प्रकार्य लिखिये।

25. Match the item in column - I with column - II.

$\frac{1}{2} \times 4 = 2$

**Column - I**

**Column - II**

(a) Tailing of mercury

(1) Conc. Sulphuric acid

(b) Blue  $\text{CuSO}_4 \rightarrow$  white  $\text{CuSO}_4$

(2) Rhombic sulphur

(c) Decomposed in a strong beam of light

(3) Ozone

(d) Yellow and transparent crystalline substance

(4) Sulphur dioxide

स्तंभ - I के एककों को स्तंभ - II से सुमेलित कीजिये :

**स्तंभ - I**

**स्तंभ - II**

(a) पारे की पूँछ

(1) सांद्र सल्फ्यूरिक अम्ल

(b) नीला  $\text{CuSO}_4 \rightarrow$  श्वेत  $\text{CuSO}_4$

(2) विषमतायाक्ष गंधक

(c) प्रकाश के एक प्रबल पुंज में अपघटन

(3) ओजोन

(d) पीला एवं पारदर्शी ठोस पदार्थ

(4) सल्फर डाइऑक्साइड



26. Write TRUE (T) for correct statement and FALSE (F) for incorrect statements. 1x2=2

- (1) Benzoic acid can be prepared by oxidation of toluene by alkaline  $\text{KMnO}_4$ .
- (2) In HVZ reaction, carboxylic acids undergo halogenation at  $\beta$ -Carbon atom.

सही कथन के लिये सत्य (T) और गलत कथन के लिये असत्य (F) लिखें।

- (1) क्षारीय  $\text{KMnO}_4$  के साथ टॉलूईन के उपचयन द्वारा बेन्जोइक अम्ल का विरचन किया जा सकता है।
- (2) हेल-वोलाई जेलिंस्की अभिक्रिया में कार्बोक्सिलिक अम्लों का हैलोजनीकरण  $\beta$  कार्बन परमाणु पर होता है।

27. Complete and balance the following chemical equations : 1x2=2

- (1)  $\text{XeF}_6 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow$
- (2)  $\text{NaCl} + \text{Conc. H}_2\text{SO}_4 \xrightarrow{423\text{K}}$

निम्नलिखित रासायनिक अभिक्रियाओं को पूर्ण एवं संतुलित कीजिये -

- (1)  $\text{XeF}_6 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow$
- (2)  $\text{NaCl} + \text{सांद्र H}_2\text{SO}_4 \xrightarrow{423\text{K}}$

28. Read the passage given below and answer the following questions : 1x2=2

The fission of a covalent bond involving unequal sharing of bonding electrons is known as heterolytic fission. It results in the formation of ions such as a carbocation or carbanion. These charged species can initiate chemical reactions and are classified as electrophiles or nucleophiles.

- (1) Which compound forms ethyl carbocation ?
- (2) Give two examples of nucleophiles.

नीचे दिया गया परिच्छेद पढ़िये और निम्नलिखित प्रश्नों के उत्तर दीजिये :

सहसंयोजी आबंध का वह विदलन जिसमें आबंधी इलेक्ट्रॉनों का असमान वितरण होता है, विषमांगी विदलन कहलाता है। इसका परिणाम उन आयनों का निर्माण है जैसे कार्बोधनायन या कार्बऋणायन। ये आवेशित स्पीशीज रासायनिक अभिक्रियाओं की शुरुआत कर सकती है और इलेक्ट्रॉनस्नेही या नाभिकस्नेही में वर्गीकृत की जाती हैं।

- (1) कौन सा यौगिक एथिल कार्बोधनायन बनाता है ?
- (2) नाभिकस्नेही के कोई दो उदाहरण दीजिये।



## SECTION - B/खण्ड - B

### Subjective Questions/व्यक्तिनिष्ठ प्रश्न

**Note :** Q.No. 29 to 43 are subjective type questions. An internal choice has been provided in some of these questions.

**नोट :** प्रश्न संख्या 29 से 43 व्यक्तिनिष्ठ प्रश्न हैं। इनमें से कुछ प्रश्नों में आंतरिक विकल्प दिये गये हैं।

29. (i) If 3d and 4p orbitals are to be filled in an atom by an electron then which orbital will be occupied first ? Explain it on the basis of Aufbau Principle. 1x2=2

OR

- (ii) Which observation of Rutherford's  $\alpha$ -ray scattering experiment led to the conclusion that all the positive charge of the atom was contained in the nucleus ?
- (i) यदि किसी परमाणु के 3d और 4p कक्षकों में इलेक्ट्रॉन भरा जाना है तब कौन से कक्षक में पहले इलेक्ट्रॉन भरा जाएगा ? ऑफबाऊ सिद्धांत के आधार पर इसे समझाइये।

अथवा

- (ii) रदरफोर्ड के  $\alpha$ -किरण प्रकीर्णन प्रयोग के कौन से अवलोकन से यह परिणाम निकला कि परमाणु का सारा/पूर्ण धनावेश नाभिक में होता है ?

30. Predict the shape of methane molecule on the basis of VSEPR theory. 2  
वी.एस.ई.पी.आर. सिद्धांत के आधार पर मीथेन अणु की आकृति का अनुमान लगाइये।

31. (i) How will you prove that a solution of acetic acid and sodium acetate is a buffer solution ? 2

OR

- (ii) What is the pH of a 0.001 M aqueous solution of HCl ?
- (i) आप कैसे सिद्ध करेंगे कि एसिटिक अम्ल और सोडियम एसिटेट का एक विलयन बफर विलयन है ?

अथवा

- (ii) 0.001 M HCl के जलीय विलयन की pH क्या होगी ?

32. (i) A solution containing 12.5 g of a non-electrolyte substance in 175 g of water gave boiling point elevation of 0.70 K. Calculate the molar mass of the substance. 2

OR

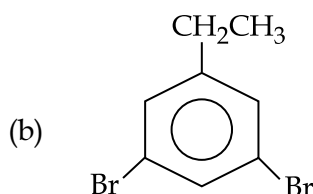
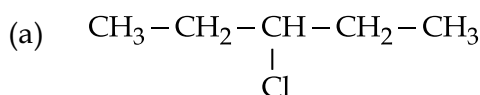
- (ii) What is the molar concentration of solute particles in human blood if the osmotic pressure is 7.2 atm at normal body temperature of 37°C ? ( $R=0.0821 \text{ L atm K}^{-1}\text{mol}^{-1}$ )
- (i) जल के 175 g में घुले 12.5 g एक वैद्युत अनअपघट्य पदार्थ का एक विलयन 0.70 K का क्वथनांक उन्नयन देता है। पदार्थ का मोलर द्रव्यमान परिकलित कीजिये।

अथवा

- (ii) मानव रुधिर में विलेय के कणों की मोलर सांद्रता क्या होगी यदि 37°C के सामान्य शारीरिक तापमान पर परासरण दाब का मान 7.2 atm है ? ( $R=0.0821 \text{ L atm K}^{-1}\text{mol}^{-1}$ )

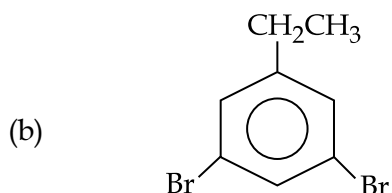
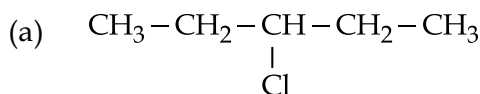


33. What are Ozonides ? Give chemical equation for their formation. 2  
 ओजोनीकृत क्या हैं ? उनके निर्माण का रासायनिक समीकरण दीजिये ।
34. What is the shape and magnetic behaviour of  $\text{Ni}(\text{Co})_4$  ? 2  
 $\text{Ni}(\text{Co})_4$  की आकृति और चुंबकीय व्यवहार क्या है ?
35. What is the active component of soap ? What is the polar part in (i) a soap molecule and (ii) a synthetic detergent molecule ? 2  
 साबुन का सक्रिय भाग क्या है ? (i) साबुन के अणु का और (ii) संश्लिष्ट अपमार्जक अणु का ध्रुवीय भाग क्या हैं ?
36. How can you obtain propanamine using Hofmann Bromomide reaction ? 2  
 आप हॉफमैन ब्रोमोमाइड अभिक्रिया को प्रयुक्त करके प्रोपेनेमीन कैसे प्राप्त करेंगे ?
37. (i) Write the IUPAC name of the following compounds : 2



OR

- (ii) (a) Distinguish between a haloalkane and a haloarene by a chemical test.  
 (b) Why is chloroform stored in dark coloured bottles ?  
 (i) निम्नलिखित यौगिकों के IUPAC नाम लिखिये :



अथवा

- (ii) (a) एक रासायनिक परीक्षण द्वारा हैलोएल्केन और हैलोएरीन में विभेदन कीजिये ।  
 (b) क्लोरोफॉर्म को गहरे रंग की बोतलों में क्यों रखा जाता है ?



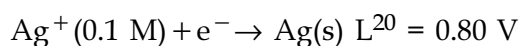
38. (i) (a) State Faraday's first law of electrolysis. 3  
 (b) What is the mass of silver deposited when 300 coulomb electricity is passed through a solution of  $\text{AgNO}_3$ ? (Atomic mass of Ag = 108 u)

**OR**

- (ii) Calculate the reduction potential of the following half-cell at 298 K.  
 $\text{Ag}^+ (0.1 \text{ M}) + e^- \rightarrow \text{Ag(s)} \quad E^\circ = 0.80 \text{ V}$   
 (i) (a) फेराडे का विद्युत अपघटन का प्रथम नियम लिखिये।  
 (b) जब 300 कूलॉम की विद्युत  $\text{AgNO}_3$  के विलयन में प्रवाहित की जाती है, तब सिल्वर का कितना द्रव्यमान जमा होगा? (Ag का परमाणु द्रव्यमान = 108 u)

**अथवा**

- (ii) 298 K पर निम्नलिखित अर्धसेल का अपचयन विभव परिकलित कीजिये।



39. Which liquid pairs show positive deviation from Raoult's law? Explain in context of ethanol and chloroform by drawing a graph for the solution. 3

कौन से द्रव युगल राउल्ट नियम से धनात्मक विचलन दर्शाते हैं? इसे इथेनोल एवं क्लोरोफॉर्म के संदर्भ में समझाते हुए, विलयन का ग्राफ खींचिये।

40. (i) Define bond enthalpy. Calculate the bond enthalpy of  $\text{CH}_4$  molecule if average bond enthalpy of C-H bond is  $414 \text{ kJ mol}^{-1}$ . 3

**OR**

- (ii) Define Hybridisation. What is meant by 'sp' hybridisation, explain with the help of formation of  $\text{BeCl}_2$  molecule?  
 (i) आबंध एन्थैल्पी परिभाषित कीजिये।  $\text{CH}_4$  अणु की आबंध एन्थैल्पी परिकलित कीजिये यदि C-H आबंध की औसत एन्थैल्पी  $414 \text{ kJ mol}^{-1}$  है।

**अथवा**

- (ii) संकरण परिभाषित कीजिये। 'sp' संकरण से क्या अभिप्राय है,  $\text{BeCl}_2$  अणु बनने की सहायता से व्याख्या कीजिए।

41. How will you carry out the following conversions? 3

- (a) Methanol to Propan-2-ol  
 (b) Methylbenzene to Benzoic acid  
 (c) Propanone to its Cyanohydrin

आप निम्नलिखित रूपान्तरण कैसे करेंगे?

- (a) मेथेनॉल को प्रोपेन-2-ओल में  
 (b) मेथिल बेंजीन को बेंजोइक अम्ल में  
 (c) प्रोपेनोन को उसके साइनोहाइड्रिन में



42. (i) Give reasons for the following :

5

- (a) Manganese shows the largest number of oxidation states among 3d elements.
- (b)  $\text{Sc}^{3+}$  ion does not show magnetic behaviour.
- (c) Copper sulphate solution is blue in colour.
- (d) Transition metals of first series form alloys.
- (e) Transition metals form interstitial compounds.

OR

(ii) Complete and balance the following reactions :

- (a)  $\text{KMnO}_4 + \text{KOH} \rightarrow$
- (b)  $\text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{S} \rightarrow$
- (c)  $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{KCl} \rightarrow$
- (d)  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
- (e)  $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + \text{H}^+ + \text{Fe}^{2+} \rightarrow$

(i) निम्नलिखित के कारण दीजिए :

- (a) 3d तत्वों में मैंगनीज़ ऑक्सीकरण अवस्था की अधिकतम संख्या दर्शाता है।
- (b)  $\text{Sc}^{3+}$  आयन चुंबकीय व्यवहार नहीं दर्शाता।
- (c) कॉपर सल्फेट विलयन का रंग नीला है।
- (d) प्रथम संक्रमण श्रेणी की संक्रमण धातुएँ मिश्रधातु बनाती हैं।
- (e) संक्रमण धातुएँ अंतराकाशी यौगिकों की रचना करती हैं।

अथवा

(ii) निम्नलिखित समीकरणों को पूर्ण एवं संतुलित कीजिये :

- (a)  $\text{KMnO}_4 + \text{KOH} \rightarrow$
- (b)  $\text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{S} \rightarrow$
- (c)  $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{KCl} \rightarrow$
- (d)  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
- (e)  $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + \text{H}^+ + \text{Fe}^{2+} \rightarrow$



43. (i) (I) Give reasons for the following :

5

(a) Phenols exhibit higher boiling points as compared to the hydrocarbons of similar molecular weight.

(b) Ethers have geometry similar to water and alcohols.

(II) Explain Lucas' test. What is its use, explain ?

OR

(ii) (a) How will you convert aniline to phenol ?

(b) Give chemical equations for the following :

I. Kolbe reaction

II. Coupling reaction

(i) (I) निम्नलिखित के कारण दीजिये :

(a) फीनोल समान आण्विक द्रव्यमान के हाइड्रोकार्बनों से तुलना करने पर उच्चतर क्वथनांक दर्शाते हैं।

(b) ईथर की ज्यामिति जल एवं एल्कोहलों जैसी ही होती है।

(II) ल्यूकैस परीक्षण की व्याख्या कीजिये। इसका क्या उपयोग है, व्याख्या कीजिए ?

अथवा

(ii) (a) आप एनीलिन का फीनोल में रूपान्तरण कैसे करेंगे ?

(b) निम्न की रासायनिक अभिक्रियाएँ लिखिये :

I. कोल्बे अभिक्रिया

II. युग्मन अभिक्रिया

- o O o -

