

INTERMEDIATE EXAMINATION - 2025

इन्टरमीडिएट परीक्षा - 2025

(ANNUAL / वार्षिक)

प्रश्न पुस्तिका सेट कोड
Question Booklet
Set Code

CHEMISTRY (ELECTIVE)

रसायन शास्त्र (ऐच्छिक)

I. Sc. (Theory/सैद्धांतिक)

कुल प्रश्न : 70 + 20 + 6 = 96

Total Questions : 70 + 20 + 6 = 96

(समय : 3 घंटे 15 मिनट)

[Time : 3 Hours 15 Minutes]

कुल मुद्रित पृष्ठ : 40

Total Printed Pages : 40

(पूर्णांक : 70)

[Full Marks : 70]

परीक्षार्थियों के लिये निर्देश :

Instructions for the candidates :

- परीक्षार्थी OMR उत्तर-पत्रक पर अपना प्रश्न पुस्तिका क्रमांक (10 अंकों का) अवश्य लिखें।
Candidate must enter his / her Question Booklet Serial No. (10 Digits) in the OMR Answer Sheet.
- परीक्षार्थी यथासंभव अपने शब्दों में ही उत्तर दें।
Candidates are required to give their answers in their own words as far as practicable.
- दाहिनी ओर हाथय पर दिये हुए अंक पूर्णांक निर्दिष्ट करते हैं।
Figures in the right hand margin indicate full marks.
- प्रश्नों को ध्यानपूर्वक पढ़ने के लिए परीक्षार्थियों को 15 मिनट का अतिरिक्त समय दिया गया है।
15 minutes of extra time have been allotted for the candidates to read the questions carefully.

खण्ड - अ / SECTION - A

वस्तुनिष्ठ प्रश्न / Objective Type Questions

प्रश्न संख्या 1 से 70 तक के प्रत्येक प्रश्न के साथ चार विकल्प दिए गए हैं, जिनमें से एक सही है। अपने द्वारा चुने गए सही विकल्प को OMR शीट पर चिह्नित करें। किन्हीं 35 प्रश्नों का उत्तर दें।

$$35 \times 1 = 35$$

Question Nos. 1 to 70 have four options, out of which only one is correct.

You have to mark your selected option, on the OMR Sheet. Answer any

35 questions.

$$35 \times 1 = 35$$

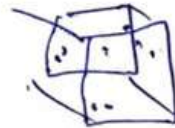
1. पिंड-केंद्रित घनाकार इकाई सेल में परमाणुओं की संख्या होती है

(A) 2

(B) 3

(C) 4

(D) 12



The number of atoms present in body-centred cubic unit cell is

(A) 2

(B) 3

(C) 4

(D) 12

2. निम्नलिखित में कौन खादर ठोस नहीं है ?

(A) KCl

(B) CsCl

(C) ग्लास

(D) रॉम्बिक सल्फर

Which of the following is not a crystalline solid ?

(A) KCl

(B) CsCl

(C) Glass

(D) Rhombic sulphur

3. एक क्रिस्टल में कितने प्रकार के ब्रेवस जालक संभव हैं ?

(A) 23

(B) 7

(C) 30

(D) 14

How many kinds of Bravais lattice are possible in a crystal ?

(A) 23

(B) 7

(C) 30

(D) 14

4. पिण्ड-केन्द्रित घनाकार इकाई सेल में प्रतिशत रिक्तियाँ हैं

(A) 32

(B) 34

(C) 28

(D) 20

The percentage of free space in a body-centred cubic unit cell is

- (A) 32 (B) 34
(C) 28 (D) 20

5. विद्युत-अपघटन में आक्सीकरण होता है

- (A) एनोड पर (B) कैथोड पर
(C) एनोड एवं कैथोड दोनों पर (D) प्रयुक्त विद्युत अपघट्य पर निर्भर करता है

In electrolysis, oxidation takes place at

- (A) Anode
(B) Cathode
(C) Both anode and cathode
(D) Depends upon electrolyte used

6. 32 g ऑक्सीजन को मुक्त करने के लिए विद्युत की कितनी मात्रा की आवश्यकता होती है ?

- (A) 1 फैराडे (B) 2 फैराडे
(C) 3 फैराडे (D) 4 फैराडे

The quantity of electricity required to liberate 32 g of oxygen is

- (A) 1 faraday (B) 2 faraday
(C) 3 faraday (D) 4 faraday

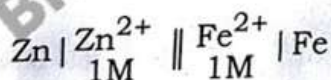
7. जंग है

- (A) चूर्ण लोहा (B) फेरस ऑक्साइड
(C) फेरिक ऑक्साइड (D) जलयोजित फेरिक ऑक्साइड

Rust is

- (A) Powdered iron (B) Ferrous oxide
(C) Ferric oxide (D) Hydrated ferric oxide

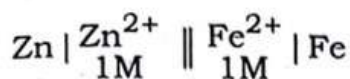
8. निम्न सेल का विद्युत् वाहक बल का मान होता है



$$E^\circ \text{Zn}^{2+} | \text{Zn} = -0.76 \text{ V}, E^\circ \text{Fe}^{2+} | \text{Fe} = -0.44 \text{ V}$$

- (A) 1.2 V (B) 0.32 V
(C) -1.2 V (D) -0.32 V

The electromotive force of the following cell is



$$E^\circ \text{Zn}^{2+} | \text{Zn} = -0.76 \text{ V}, E^\circ \text{Fe}^{2+} | \text{Fe} = -0.44 \text{ V}$$

- (A) 1.2 V (B) 0.32 V
(C) -1.2 V (D) -0.32 V

9. विशिष्ट चालकत्व की इकाई होती है

- (A) ohm cm⁻¹ (B) ohm cm⁻²
(C) ohm⁻¹ cm⁻¹ (D) ohm⁻¹ cm⁻²

The unit of specific conductance is

- (A) ohm cm⁻¹ (B) ohm cm⁻²
(C) ohm⁻¹ cm⁻¹ (D) ohm⁻¹ cm⁻²

10. निम्नलिखित में किसके जलीय विलयन का क्वथनांक सबसे उच्चतम होगा ?

- (A) 1% ग्लूकोज (B) 1% सुक्रोज
(C) 1% NaCl (D) 1% CaCl₂

A

Which among the following aqueous solutions has the highest boiling point ?

- (A) 1% glucose (B) 1% sucrose
(C) 1% NaCl (D) 1% CaCl_2

11. निम्नलिखित में कौन अणुसंख्य गुणधर्म नहीं है ?

- (A) वाष्प दाब (B) हिमांक का अवनमन
(C) परासरणी दाब (D) क्वथनांक का उन्नयन

Which of the following is not a colligative property ?

- (A) Vapour pressure (B) Depression of freezing point
(C) Osmotic pressure (D) Elevation of boiling point

12. निम्नलिखित में किस यौगिक के जलीय घोल का परासरणी दाब असामान्य होता है ?

- (A) यूरिया (B) साधारण लवण
(C) ग्लूकोज (D) सुक्रोज

An aqueous solution of which of the following compounds shows abnormal osmotic pressure ?

- (A) Urea (B) Common salt
(C) Glucose (D) Sucrose

13. वह विलयन जो रॉउल्ट के नियम से धनात्मक या ऋणात्मक विचलन दर्शाता है, उसे कहा जाता है

- (A) आदर्श विलयन (B) वास्तविक विलयन
(C) अनादर्श विलयन (D) कोलॉइडी विलयन

The solution which shows positive or negative deviation from Raoult's law is called

- (A) Ideal solution (B) True solution
(C) Non-ideal solution (D) Colloidal solution

14. समपरासरी विलयन का बराबर होता है

- (A) परासरणी दाब
(B) वाष्प दाब
(C) वाष्प दाब का सापेक्षिक अवनमन
(D) क्वथनांक का उन्नयन

आम का

Isotonic solutions have equal

- (A) osmotic pressure
- (B) vapour pressure
- (C) relative lowering of vapour pressure
- (D) elevation of boiling point

15. किसी प्रथम कोटि की अभिक्रिया का विशिष्ट वेग स्थिरांक निर्भर करता है

- (A) अभिकारकों के सांद्रण पर
- (B) उत्पादों के सांद्रण पर
- (C) समय पर
- (D) तापक्रम पर

The specific rate constant of a first order reaction depends upon

- (A) concentration of reactants
- (B) concentration of products
- (C) time
- (D) temperature

16. तनु NaOH की उपस्थिति में एथिल ऐसीटेट का जल अपघटन किस कोटी की अभिक्रिया है ?

(A) 1 (B) 2

(C) 3 (D) 0

The hydrolysis of ethyl acetate in the presence of dil. NaOH is a reaction of which order ?

(A) 1 (B) 2

(C) 3 (D) 0

17. अधिकांश अभिक्रियाओं के लिए ताप-गुणक का मान निम्न में किसके बीच होता है ?

(A) 1 तथा 3 (B) 2 तथा 3

(C) 1 तथा 4 (D) 2 तथा 4

The temperature coefficient of most of the reactions lies between

(A) 1 and 3 (B) 2 and 3

(C) 1 and 4 (D) 2 and 4

18. किसी रासायनिक अभिक्रिया के वेग का व्यंजक है, वेग $= k[A][B]^n$; अभिक्रिया की कोटि है

(A) 1 (B) n

(C) $n + 1$ (D) इनमें से कोई नहीं

The expression of rate for a chemical reaction is, $\text{rate} = k[A][B]^n$;
the order of reaction is

- (A) 1 (B) n
(C) $n + 1$ (D) none of these

19. फेरिक हाइड्रोक्साइड कोलॉइडी विलयन के स्कन्दन में निम्नलिखित में कौन विद्युत अपघट्य सबसे कम प्रभावी है ?

- (A) KBr (B) K_2SO_4
(C) K_2CrO_4 (D) $K_3[Fe(CN)_6]$

Which of the following electrolytes is the least effective in causing coagulation of colloidal solution of ferric hydroxide ?

- (A) KBr (B) K_2SO_4
(C) K_2CrO_4 (D) $K_3[Fe(CN)_6]$

20. निम्नलिखित में कौन पायसीकारक है ?

- (A) साबुन (B) तेल
(C) NaCl (D) जल

Which of the following is an emulsifier ?

- (A) Soap (B) Oil
(C) NaCl (D) Water

21. हेबर विधि से अमोनिया के उत्पादन में निम्नलिखित में कौन उत्प्रेरक प्रयुक्त होता है ?

- (A) Al_2O_3 (B) Fe + Mo
(C) CuO (D) Pt

Which of the following catalysts is used in Haber's process for the manufacture of ammonia ?

- (A) Al_2O_3 (B) Fe + Mo
(C) CuO (D) Pt

22. निम्नलिखित में कौन अधिशोषण बहुआण्विक स्तर बनाता है ?

- (A) भौतिक अधिशोषण (B) रासायनिक अधिशोषण
(C) (A) और (B) दोनों (D) इनमें से कोई नहीं

Which of the following adsorptions forms multimolecular layer ?

- (A) Physical adsorption (B) Chemical adsorption
(C) Both (A) and (B) (D) None of these

23. अयस्कों में उपस्थित अशुद्धियों को कहा जाता है

(A) फ्लक्स

(B) गैंग

(C) मिश्रधातु

(D) धातुमल

Impurities present in an ore are called

(A) Flux

(B) Gangue

(C) Alloy

(D) Slag

24. प्रगलन विधि में धातु के ऑक्साइड के अपचयन में प्रयुक्त होता है

(A) Al

(B) C

(C) Mg

(D) S

The process of smelting involves reduction of metal oxide with

(A) Al

(B) C

(C) Mg

(D) S

25. ल्यूथेशियम (Lu) है

(A) एक संक्रमण तत्व

(B) एक लैंथेनाइड

(C) एक ऐक्टिनाइड

(D) एक p -ब्लॉक का तत्व

Lutetium (Lu) is

- (A) a transition element (B) a lanthanide
(C) an actinide (D) a *p*-block element

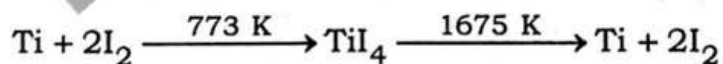
26. 3d संक्रमण श्रेणी में किस परमाणु संख्या वाले तत्व होते हैं ?

- (A) 22 से 30 (B) 21 से 30
(C) 21 से 31 (D) 21 से 29

Elements of which atomic numbers belong to 3d transition series ?

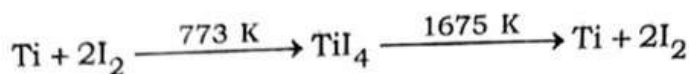
- (A) 22 to 30 (B) 21 to 30
(C) 21 to 31 (D) 21 to 29

27. निम्नलिखित समीकरण द्वारा व्यक्त धातु के शुद्धिकरण की विधि को कहा जाता है



- (A) क्यूपलेशन (B) पोलिंग
(C) वैन आर्केल (D) प्रक्षेत्र शोधन

The process of purification of metal represented by the following equation is called



(A) Cupellation

(B) Poling

(C) Van Arkel

(D) Zone refining

28. निम्नलिखित में कौन धातु विद्युत-अपघटन से प्राप्त नहीं होता है ?

(A) Na

(B) Mg

(C) Al

(D) Fe

Which of the following metals is not obtained by electrolysis ?

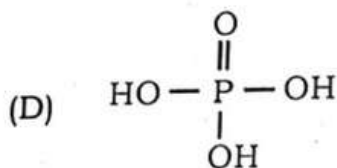
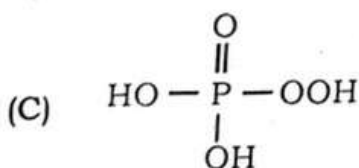
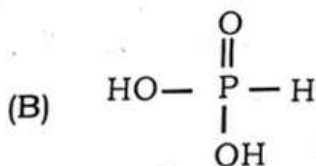
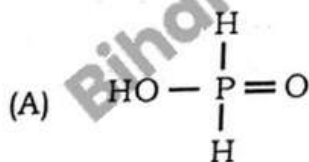
(A) Na

(B) Mg

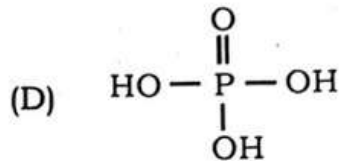
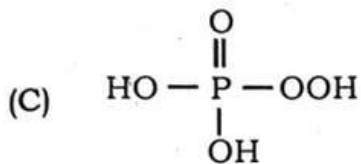
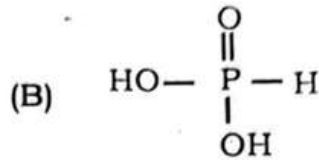
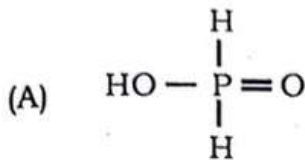
(C) Al

(D) Fe

29. हाइपोफास्फोरस अम्ल का संरचना सूत्र निम्नलिखित में कौन है ?



Which of the following is the structural formula of hypophosphorous acid ?



30. अमोनिया को सूखाया जा सकता है

(A) CaO द्वारा

(B) P_4O_{10} द्वारा

(C) सान्द्र H_2SO_4 द्वारा

(D) अनाद्र CaCl_2 द्वारा

Ammonia can be dried by

(A) CaO

(B) P_4O_{10}

(C) Conc. H_2SO_4

(D) Anhydrous CaCl_2

31. निम्नलिखित में कौन सबसे सबल क्षार है ?

(A) AsH_3

(B) SbH_3

(C) PH_3

(D) NH_3

Which among the following is the strongest base ?

- (A) AsH_3 (B) SbH_3
(C) PH_3 (D) NH_3

32. SO_3 में S का संकरण होता है

- (A) ~~sp^2~~ (B) ~~sp^3~~
(C) sp^3d (D) sp^3d^2

The hybridization of S in SO_3 is

- (A) sp^2 (B) sp^3
(C) sp^3d (D) sp^3d^2

33. नाइट्रोजन की उच्चतम सहसंयोजकता है

- (A) 2 (B) 3
(C) 4 (D) 5

The maximum covalency of nitrogen is

- (A) 2 (B) 3
(C) 4 (D) 5

34. द्रव ऑक्सीजन के एक अणु में अयुग्मित इलेक्ट्रॉन की संख्या होती है

(A) 0

(B) 2

(C) 3

(D) 4

The number of unpaired electrons in one molecule of liquid oxygen is

(A) 0

(B) 2

(C) 3

(D) 4

35. वायुमंडल में सबसे प्रचुर मात्रा में पाया जानेवाला उत्कृष्ट गैस है

(A) He

(B) Ar

(C) Xe

(D) Rn

The most abundant noble gas in atmosphere is

(A) He

(B) Ar

(C) Xe

(D) Rn

36. निम्नलिखित में कौन ऑक्साइड अनुचुंबकीय है ?

(A) CO_2

(B) ClO_2

(C) SO_2

(D) SiO_2

Which of the following oxides is paramagnetic ?

- (A) CO_2 (B) ClO_2
(C) SO_2 (D) SiO_2

37. निम्नलिखित में कौन आयन प्रतिचुंबकीय है ?

- (A) Cr^{2+} (B) V^{2+}
(C) Sc^{3+} (D) Ti^{3+}

Which of the following ions is diamagnetic ?

- (A) Cr^{2+} (B) V^{2+}
(C) Sc^{3+} (D) Ti^{3+}

38. कॉपर ($Z = 29$) का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास है

- (A) $[\text{Ar}] 3d^9 4s^2$ (B) $[\text{Ar}] 3d^{10} 4s^1$
(C) $[\text{Ar}] 3d^8 4s^2$ (D) $[\text{Ar}] 3d^{10} 4s^2$

The electronic configuration of copper ($Z = 29$) is

- (A) $[\text{Ar}] 3d^9 4s^2$ (B) $[\text{Ar}] 3d^{10} 4s^1$
(C) $[\text{Ar}] 3d^8 4s^2$ (D) $[\text{Ar}] 3d^{10} 4s^2$

A

39. लैन्थेनॉयड तत्वों का सामान्य इलेक्ट्रॉनिक विन्यास होता है

(A) $(n-2)f^{1-14}(n-1)s^2p^6d^{0,1}ns^2$

(B) $(n-2)f^{0-14}(n-1)d^{10}ns^2$

(C) $(n-2)f^{0-14}(n-1)d^{0,1}ns^2$

(D) $(n-2)d^{0,1}(n-1)f^{0-14}ns^1$

Which of the following is the electronic configuration of Lanthanide elements ?

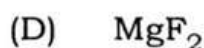
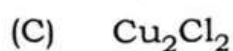
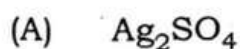
(A) $(n-2)f^{1-14}(n-1)s^2p^6d^{0,1}ns^2$

(B) $(n-2)f^{0-14}(n-1)d^{10}ns^2$

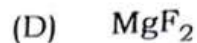
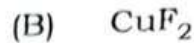
(C) $(n-2)f^{0-14}(n-1)d^{0,1}ns^2$

(D) $(n-2)d^{0,1}(n-1)f^{0-14}ns^1$

40. निम्नलिखित में कौन यौगिक रंगीन हो सकता है ?



Which of the following compounds can be coloured ?



41. $\text{K}_4 [\text{Fe}(\text{CN})_6]$ में लोहा की ऑक्सीकरण अवस्था है

(A) +2

(B) +3

(C) 0

(D) +4

The oxidation state of Fe in $\text{K}_4 [\text{Fe}(\text{CN})_6]$ is

(A) +2

(B) +3

(C) 0

(D) +4

42. जटिल आयन $[\text{Co}(\text{en})_2\text{Cl}_2]^+$ में Co की प्रभावी परमाणु संख्या है

(A) 27

(B) 36

(C) 33

(D) 35

The effective atomic number (E.A.N.) of cobalt in complex ion $[\text{Co}(\text{en})_2\text{Cl}_2]^+$ is

(A) 27

(B) 36

(C) 33

(D) 35

43. जटिल आयन $[\text{Ni}(\text{CN})_4]^{2-}$ की आकृति होती है

- (A) रैखिक (B) चतुष्फलकीय
(C) वर्ग तलीय (D) अष्टफलकीय

The structure of complex ion $[\text{Ni}(\text{CN})_4]^{2-}$ is

- (A) Linear (B) Tetrahedral
(C) Square planar (D) Octahedral

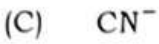
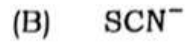
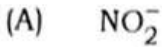
44. जटिल यौगिक $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]\text{Cl}_3$ का IUPAC नाम है

- (A) हेक्साऐमीन कोबाल्ट (III) क्लोराइड
(B) हेक्साऐमीन कोबाल्ट (II) क्लोराइड
(C) हेक्साऐमीन ट्राईक्लोराइडोकोबाल्ट (III)
(D) इनमें से कोई नहीं

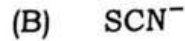
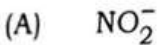
The IUPAC name of complex compound $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]\text{Cl}_3$ is

- (A) Hexa-ammine cobalt (III) chloride
(B) Hexa-ammine cobalt (II) chloride
(C) Hexa-ammine trichloridocobalt (III)
(D) None of these

45. निम्नलिखित में कौन लिंकेज समावयवता प्रदर्शित नहीं कर सकता है ?



Which of the following cannot show linkage isomerism ?



46. प्राइमरी ऐमीन के साथ ऐल्कोहॉलिक KOH की उपस्थिति में क्लोरोफॉर्म की अभिक्रिया को कहते हैं

(A) जल अपघटन

(B) अपचयन

(C) वुर्ज अभिक्रिया

(D) कार्बिलऐमीन अभिक्रिया

Reaction of primary amine with chloroform in the presence of alcoholic KOH is called

(A) Hydrolysis

(B) Reduction

(C) Wurtz reaction

(D) Carbylamine reaction

A

47.

निम्नलिखित में कौन क्लोरल है ?

- (A) $\text{CCl}_3\cdot\text{CHO}$ (B) $\text{CCl}_3\cdot\text{COCH}_3$
 (C) $\text{CCl}_3\text{COCCl}_3$ (D) $\text{CCl}_3\text{CH}_2\text{OH}$

Which of the following is chloral ?

- (A) $\text{CCl}_3\cdot\text{CHO}$ (B) $\text{CCl}_3\cdot\text{COCH}_3$
 (C) $\text{CCl}_3\text{COCCl}_3$ (D) $\text{CCl}_3\text{CH}_2\text{OH}$

48.

निम्नलिखित में किसका शून्य द्विध्रुव आघूर्ण है ?

- (A) CH_3Cl (B) CCl_4
 (C) CH_2Cl_2 (D) CHCl_3

Which of the following has zero dipole moment ?

- (A) CH_3Cl (B) CCl_4
 (C) CH_2Cl_2 (D) CHCl_3

49.

$\text{CH}_3 - \overset{\text{CH}_3}{\underset{|}{\text{CH}}} - \overset{\text{Cl}}{\underset{|}{\text{CH}}} - \text{CH}_3$ का IUPAC नाम है

- (A) 3-क्लोरो-2-मेथिल ब्यूटेन (B) 2-क्लोरो-3-मेथिल ब्यूटेन
 (C) आइसोब्यूटिल क्लोराइड (D) सेकेण्डरी ब्यूटिल क्लोराइड

A

[112

The IUPAC name of $\text{CH}_3 - \underset{\text{CH}_3}{\underset{|}{\text{CH}}} - \underset{\text{Cl}}{\underset{|}{\text{CH}}} - \text{CH}_3$ is

- (A) 3-chloro-2-methyl butane
(B) 2-chloro-3-methyl butane
(C) Isobutyl chloride
(D) Secondary butyl chloride
50. क्लोरोफार्म है एक
- (A) प्राइमरी हैलाइड (B) टर्शियरी हैलाइड
(C) ट्राइहैलोजन व्युत्पन्न (D) टेट्राहैलोजन व्युत्पन्न

Chloroform is

- (A) Primary halide (B) Tertiary halide
(C) Trihalogen derivative (D) Tetrahalogen derivative
51. एल्कोहॉलों का सामान्य समूह है
- (A) $\geq \text{C} - \text{OH}$ (B) $> \text{CH} - \text{OH}$
(C) $-\text{CH}_2\text{OH}$ (D) इनमें से सभी

General group(s) for alcohols is/are

- (A) $\geq C - OH$ (B) $> CH - OH$
 (C) $-CH_2OH$ (D) all of these

52. अणुसूत्र $C_4H_{10}O$ के कितने समावयवी ऐल्कोहॉल हैं ?

- (A) 2 (B) 4
 (C) 7 (D) 8

The number of isomeric alcohols of molecular formula $C_4H_{10}O$ is

- (A) 2 (B) 4
 (C) 7 (D) 8

53. अम्लीय $K_2Cr_2O_7$ के द्वारा ऑक्सीकरण से मेथिल ऐल्कोहॉल देता है

- (A) CH_3COCH_3 (B) CH_3CHO
 (C) $HCOOH$ (D) CH_3COOH

Methyl alcohol on oxidation with acidified $K_2Cr_2O_7$ gives

- (A) CH_3COCH_3 (B) CH_3CHO
 (C) $HCOOH$ (D) CH_3COOH

A

54. डाईएथिल ईथर का दवा के रूप में उपयोग होता है

- (A) दर्द निवारक के रूप में (B) निद्रा की दवा में
(C) पूतिरोधी के रूप में (D) निश्चेतक के रूप में

Diethyl ether finds its use in medicine as

- (A) pain killer (B) hypnotic
(C) antiseptic (D) anaesthetic

55. कार्बोनिल यौगिकों का सामान्य सूत्र है

- (A) $C_nH_{2n}O$ (B) $C_nH_{2n+2}O$
(C) $C_nH_{2n+1}O$ (D) इनमें से कोई नहीं

The general formula of carbonyl compound is

- (A) $C_nH_{2n}O$ (B) $C_nH_{2n+2}O$
(C) $C_nH_{2n+1}O$ (D) none of these

56. कमरे के तापक्रम पर फार्मल्लिडहाईड है

- (A) गैस (B) द्रव
(C) ठोस (D) इनमें से कोई नहीं

At room temperature, formaldehyde is

- (A) gas (B) liquid
(C) solid (D) none of these

57. निम्नलिखित में कौन एल्डोल संघनन अभिक्रिया देगा ?

- (A) CCl_3CHO (B) $\text{CH}_3 - \overset{\text{CH}_3}{\underset{\text{CH}_3}{\text{C}}} - \text{CHO}$
(C) CH_3CHO (D) HCHO

Which of the following would give Aldol condensation reaction ?

- (A) CCl_3CHO (B) $\text{CH}_3 - \overset{\text{CH}_3}{\underset{\text{CH}_3}{\text{C}}} - \text{CHO}$
(C) CH_3CHO (D) HCHO

58. विनेगर में उपस्थित रहता है

- (A) 10-20% ऐसीटिक अम्ल (B) 10% ऐसीटिक अम्ल
(C) 6-10% ऐसीटिक अम्ल (D) 100% ऐसीटिक अम्ल

Vinegar contains

- (A) 10-20% acetic acid (B) 10% acetic acid
(C) 6-10% acetic acid (D) 100% acetic acid

59. $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$ का IUPAC नाम है

- (A) मेथिल प्रोपानोएट (B) एथिल एथानोएट
(C) ऐसीटोएथेन (D) एथाॅक्सीएथेन

The IUPAC name of $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$ is

- (A) Methyl propanoate (B) Ethyl ethanoate
(C) Acetoethane (D) Ethoxyethane

60

एक ऐमीन का सामान्य सूत्र होता है

- (A) $\text{C}_n\text{H}_{2n+1}\text{N}$ (B) $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}\text{N}$
(C) $\text{C}_n\text{H}_{2n+3}\text{N}$ (D) $\text{C}_n\text{H}_{2n}\text{N}$

The general formula of an amine is

- (A) $\text{C}_n\text{H}_{2n+1}\text{N}$ (B) $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}\text{N}$
(C) $\text{C}_n\text{H}_{2n+3}\text{N}$ (D) $\text{C}_n\text{H}_{2n}\text{N}$

निम्नलिखित में कौन हिंसबर्ग अभिकर्मक है ?

- (A) बेंजीन सल्फोनाइल क्लोराइड (B) बेंजीन सल्फोनिक अम्ल
(C) एथिल ऑक्जलेट (D) ऐसीटिल क्लोराइड

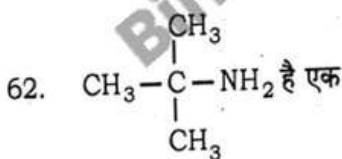
Which of the following is Hinsberg reagent ?

- (A) Benzene sulphonyl chloride
(B) Benzene sulphonic acid
(C) Ethyl oxalate
(D) Acetyl chloride

बिहार बोर्ड के नए और पुराने ऑफिशियल
क्वेश्चन पेपर, मॉडल पेपर, आंसर-की,
पाठ्यक्रम, नोट्स, मॉक टेस्ट, सेंट-अप और
प्राैक्टिकल परीक्षा प्रश्न पत्र आदि के लिए...

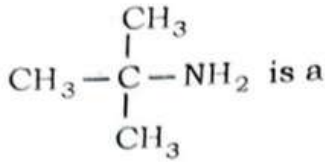
BiharboardQuestionpaper.com

अभी विजिट करें ..



- (A) प्राइमरी ऐमीन (B) सेकेण्डरी ऐमीन
(C) टर्शियरी ऐमीन (D) अमोनियम लवण

A



- (A) Primary amine (B) Secondary amine
(C) Tertiary amine (D) Ammonium salt

63. वसा एवं तेल का स्रोत है

- (A) दूध (B) मक्खन
(C) ~~पनीर~~ (D) ~~इनमें से सभी~~

The source of fats and oils is

- (A) milk (B) butter
(C) cheese (D) all of these

64. जल में विलेय विटामिन है

- (A) विटामिन E (B) ~~विटामिन D~~
(C) विटामिन K (D) विटामिन B

Water soluble vitamin is

- (A) Vitamin E (B) Vitamin D
(C) Vitamin K (D) Vitamin B

65. वह प्यूरीन क्षार जो RNA में उपस्थित रहता है, है

- (A) गुएनीन (B) थाइमीन
(C) साइटोसीन (D) यूरासिल

The purine base present in RNA is

- (A) Guanine (B) Thymine
(C) Cytosine (D) Uracil

66. योगशील बहुलकीकरण का उत्पाद है

- (A) पी०बी०सी० (B) नाईलॉन
(C) टेरिलीन (D) पॉलिएमाइड

The product of addition polymerisation is

- (A) PVC (B) Nylon
(C) Terylene (D) Polyamide

A

67. निम्नलिखित में कौन थर्मोसेटिंग प्लास्टिक है ?

- (A) पॉलीविनाइल क्लोराइड (PVC)
- (B) पॉलीविनाइल ऐसीटेट (PVA)
- (C) बेकेलाइट
- (D) इनमें से कोई नहीं

Which one of the following is a thermosetting plastic ?

- (A) Polyvinyl chloride (PVC)
- (B) Polyvinyl acetate (PVA)
- (C) Bakelite
- (D) None of these

68. वह दवा जो बुखार कम करती है, कहलाती है

- (A) ऐनालजेसिक
- (B) एंटीबायोटिक
- (C) एंटीपायरेटिक
- (D) इनमें से कोई नहीं

The medicines which lower fever are called

- (A) Analgesic (B) Antibiotic
(C) Antipyretic (D) None of these

69. निम्नलिखित में कौन डाईसैकराइड है ?

- (A) सुक्रोज (B) ग्लूकोज
(C) फ्रक्टोस (D) स्टार्च

Which of the following is a disaccharide ?

- (A) Sucrose (B) Glucose
(C) Fructose (D) Starch

70. पामिटिक अम्ल के क्षारीय लवण को कहा जाता है

- (A) एक ऐल्कोक्साइड (B) एक एस्टर
(C) एक साबुन (D) एक इपोकसाइड

Alkali salt of palmitic acid is known as

- (A) an alkoxide (B) an ester
(C) a soap (D) an epoxide

A

खण्ड - ब / SECTION - B

लघु उत्तरीय प्रश्न / Short Answer Type Questions

प्रश्न संख्या 1 से 20 लघु उत्तरीय हैं। किन्हीं 10 प्रश्नों के उत्तर दें। प्रत्येक के लिए

$$10 \times 2 = 20$$

2 अंक निर्धारित है :

Question Nos. 1 to 20 are Short Answer Type. Answer any 10 questions.

$$10 \times 2 = 20$$

Each question carries 2 marks :

1. एल्कोहॉल एवं फीनॉल में अन्तर स्पष्ट करें।

Distinguish between Alcohol and Phenol.

2. नाइट्रोजन के अणु कम क्रियाशील क्यों होता है ?

Why is nitrogen molecule less reactive ?

3. आवश्यक ऐमीनो अम्ल क्या हैं ?

What are essential amino acids ?

4. "O₃ एक प्रबल ऑक्सीकारक के तरह व्यवहार करता है।" समझाइए।

"O₃ behaves as a strong oxidising agent." Explain.

5. क्वथनांक के उन्नयन से आप क्या समझते हैं ?

What do you understand by elevation of boiling point ?

6. क्या होता है जब n -ब्यूटिल क्लोराइड, ऐल्कोहॉलिक KOH के साथ अभिक्रिया करता है ?

What happens when n -butyl chloride reacts with alcoholic KOH ?

7. एथिल ऐल्कोहॉल को निर्जल CaCl_2 द्वारा शुष्क क्यों नहीं किया जाता है ?

Why is ethyl alcohol not dried by anhydrous CaCl_2 ?

8. आर्हेनियस समीकरण को लिखें।

Write Arrhenius equation.

9. मध्यावयवता किसे कहते हैं ?

What is metamerism ?

10. काइरल तथा अकाइरल यौगिक क्या हैं ?

What are chiral and achiral compounds ?

11. फैराडे के विद्युत-अपघटन संबंधी द्वितीय नियम को लिखें।

Write Faraday's 2nd law of Electrolysis.

12. जटिल यौगिक $\text{K}_3[\text{Cr}(\text{C}_2\text{O}_4)_3]$ का IUPAC नाम लिखें।

Write the IUPAC name of complex compound $\text{K}_3[\text{Cr}(\text{C}_2\text{O}_4)_3]$.

13. PCl_5 एक ज्ञात यौगिक है, परंतु NCl_3 नहीं। क्यों ?

Why is PCl_5 a known compound, but NCl_3 is not ?

14. बराबर अणुभार वाले ऐल्केन की तुलना में ऐल्कोहॉल जल में अधिक विलेय होता है। क्यों ?

Why are alcohols more soluble in water than alkanes of same molecular weight ?

15. सम्पर्क विधि और ऑस्टवाल्ड विधि में प्रयुक्त उत्प्रेरकों के नाम लिखें।

Write the names of the catalysts used in contact process and Ostwald process.

16. टेट्राऐमीनोऐक्वाक्लोरोडिकोबाल्ट (III) क्लोराइड का सूत्र लिखें।

Write the formula of Tetra-aminoaquachlorido-cobalt (III) chloride.

17. मेथिल आयोडाइड से इथेन आप कैसे बनायेंगे ?

How would you prepare ethane from methyl iodide ?

18. ऐसिटिलीन से आयोडोफॉर्म आप कैसे बनायेंगे ?

How would you prepare iodoform from acetylene ?

19. धातुमल क्या है ?

What is slag ?

20. बृहदणु क्या होते हैं ?

What are Macromolecules ?

दीर्घ उत्तरीय प्रश्न / Long Answer Type Questions

प्रश्न संख्या 21 से 26 दीर्घ उत्तरीय प्रश्न हैं। किन्हीं 3 प्रश्नों के उत्तर दें। प्रत्येक के लिए 5 अंक निर्धारित हैं :

$$3 \times 5 = 15$$

Question Nos. 21 to 26 are Long Answer Type Questions. Answer any 3 questions. Each question carries 5 marks :

$$3 \times 5 = 15$$

21. सॉल्ट के नियम की व्याख्या करें। इस नियम के आलोक में आप आदर्श एवं अनादर्श विलयनों में किस प्रकार विभेद करेंगे ?

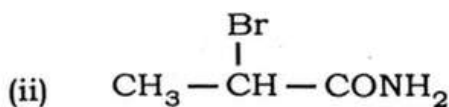
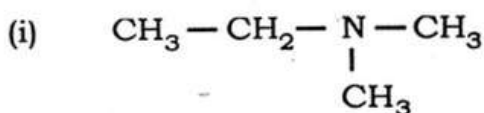
Explain Raoult's law. How would you distinguish between ideal and non-ideal solutions on its basis ?

22. अयस्क के सांद्रण से आप क्या समझते हैं ? अयस्क के सांद्रण की विभिन्न विधियों की चर्चा करें।

What do you understand by concentration of an ore ? Discuss the different methods of concentration of ores.

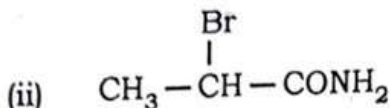
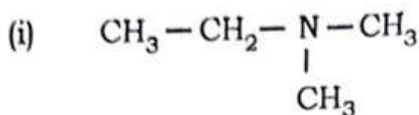
23. (a) मेथेनोइक अम्ल एवं इथेनोइक अम्ल के बीच अन्तर लिखें। 3

- (b) निम्नलिखित यौगिकों के IUPAC नाम लिखें : 2



(a) Differentiate between Methanoic acid and Ethanoic acid.

(b) Write IUPAC names of the following compounds :



24. कार्बोहाइड्रेट क्या है ? इनका वर्गीकरण कैसे किया जाता है ?

2 + 3

What are carbohydrates ? How are they classified ?

25. (a) DNA एवं RNA में अन्तर बताइए।

3

(b) न्यूक्लिक अम्ल क्या हैं ?

2

(a) Differentiate between DNA and RNA.

(b) What are nucleic acids ?

26. विद्युत रासायनिक सेल और विद्युत अपघटनी सेल में अन्तर लिखें। किसी विद्युत रासायनिक सेल में लवण-सेतु का क्या महत्व है ?

3 + 2

Differentiate between Electrochemical cell and Electrolytic cell.

What are the importances of salt bridge in an electrochemical cell ?

बिहार बोर्ड के नए और पुराने ऑफिशियल
क्वेश्चन पेपर, मॉडल पेपर, आंसर-की,
पाठ्यक्रम, नोट्स, मॉक टेस्ट, सेंट-अप और
प्रेक्टिकल परीक्षा प्रश्न पत्र आदि के लिए...