

(a) NaOH + HCl \longrightarrow NaCl + H ₂ O	
(b) NH ₄ CNO \longrightarrow H ₂ NCONH ₂	
(c) 2KClO ₃ \longrightarrow 2KCl + 3O ₂	
(d) H ₂ + I ₂ \longrightarrow 2HI	
11.5. निम्नांकित में से कौन लवण है-	
(a) HCl	(b) NaOH
(c) K ₂ SO ₄	(d) NH ₄ OH
11.6. किस लाल तद्र आयरन पर जलवाष्प प्रवाहित करने पर कौन-सा यौगिक प्राप्त है ?	
(a) FeO	(b) Fe ₂ O ₃
(c) Fe ₂ O ₄	(d) FeS
11.7. हमारे शरीर में pH कितने परास के बीच कार्य करता है?	
(a) 6.0 से 6.8	(b) 7.0 से 7.8
(c) 2.1 से 3.8	(d) 5.1 से 5.8
11.8. शुद्ध सोना को व्याकत किया जाता है —	
(a) 22 कैरेट	(b) 24 कैरेट
(c) 20 कैरेट	(d) 12 कैरेट
11.9. कौन-सा अधातु कमरे के ताप पर द्रव होता है ?	
(a) ब्रोमीन	(b) पारा
(c) तौबा	(d) एल्युमिनियम
12.0. सीसा और टीन की मिश्रधातु को कहते हैं ?	
(a) सोल्डर	(b) स्टेल
(c) गन मेटल	(d) उषाधातु
12.1. इथाइल अल्कोहल का अणुसूत्र होता है —	
(a) CH ₃ OH	(b) C ₂ H ₅ OH
(c) C ₂ H ₆ OH	(d) C ₂ H ₂ OH
12.2. निम्नलिखित में से कौन-सा ऐरोमैटिक हाइड्रोकार्बन है ?	
(a) CH ₄	(b) C ₂ H ₄
(c) C ₆ H ₆	(d) C ₃ H ₈
12.3. निम्न में से किस हाइड्रोकार्बन के तीन आवाबध होते हैं ?	
(a) CH ₄	(b) C ₂ H ₆
(c) C ₃ H ₄	(d) C ₃ H ₈
12.4. आवर्त सारणी के उदरा स्तम्भों को क्या कहा जाता है ?	
(a) वर्ग	(b) आवर्त
(c) अपरुच्छ	(d) कोई नहीं
12.5. आवर्त सारणी के प्रथम वर्ग के सदस्य हैं —	
(a) अम्लीय	(b) क्षारीय धातु
(c) अक्रिय गैस	(d) मिश्रधातु धातु
12.6. आवर्त सारणी में शुभ्य समूह का तत्त्व है —	
(a) H	(b) He
(c) CO ₂	(d) Cl ₂

खण्ड-ब

लघु उत्तरीय प्रश्न

प्रश्न संख्या 1 से 32 तक लघु उत्तरीय हैं। इनमें से किन्हीं 10 प्रश्नों का उत्तर दें। प्रत्येक प्रश्न के लिए 2 अंक निर्धारित हैं।

$$10 \times 2 = 20$$

- उपग्रधर्मी पदार्थ किसे कहते हैं ? सोदाहरण व्याख्या करें।
- निम्नांकित अभिक्रियाओं के लिए संतुलित रासायनिक समीकरण लिखें।
(a) जिंक (s) + सल्फ्यूरिक अम्ल (aq) \longrightarrow जिंक सल्फेट (aq) + हाइड्रोजन (g)
(b) बैरियम क्लोराइड (aq) + सल्फ्यूरिक अम्ल (aq) \longrightarrow बैरियम सल्फेट (s) + हाइड्रक्लोरिक अम्ल (aq)।
- जिके को आयरन सल्फेट विलयन में डालने से क्या होता है ? अभिक्रिया का रासायनिक समीकरण लिखें।
- संक्षारण क्या है ? सोदाहरण समझाएँ।
- शराब पीने से शरीर पर क्या प्रभाव पड़ता है।
- अपमार्जन को न साबुन का स्थान क्यों ले लिया है ?
- आयनिक यौगिक के गलनांक एवं वक्रथनांक उच्च होते हैं। क्यों ?
- हीरा विद्युत का कुचालक होता है किन्तु ग्रेफाइट सुचालक। क्यों ?
- वन संपदाओं पर आधारित किन्हीं दो उद्योगों का नाम बताएँ।
- निम्नांकित के इलेक्ट्रॉन-विद्यु संरचना बनाएँ।

- (a) H₂S
- (b) F₂
- निम्नांकित अभिक्रियाओं में उपचरित तथा अपचरित होनेवाले पदार्थों की पहचान कीजिए।
(a) 4Na(s) + O₂ \longrightarrow 2Na₂O(s)
(b) CuO(s) + H₂(g) \longrightarrow Cu(s) + H₂O(aq)
- अवक्षेपण अभिक्रिया से आप क्या समझते हैं ? सोदाहरण समझाएँ।
- एकल विस्थापन अभिक्रिया क्या है ?
- किस को शैली में कौन-सी गैस भरी होती है और क्यों ?
- विजेजक चर्च क्या है ? इसका रासायनिक नाम, सूत्र एवं उपयोग लिखें।

- निस्त्पापन और जात्रण में क्या आंतर है ?
- संतुलित रासायनिक समीकरण क्या है? इसका एक उदाहरण दें।
- सूचक क्या है ? एक सूचक का नाम लिखें।
- आक्सीकारक क्या है?
- संक्षारण क्या है? सोदाहरण समझाएँ।
- निम्नांकित समीकरणों को संतुलित करें।
(a) BaCl₂ + H₂SO₄ \longrightarrow BaSO₄ + HCl
(b) MnO₂ + HCl \longrightarrow MnCl₂ + Cl₂ + H₂O
- सहसंयोजन बंधन क्या है? दो उदाहरण दें।
- अम्ल और भस्म में दो अंतर लिखें।
- सजातीय श्रेणी क्या है? एक उदारण दें।
- अम्ल एवं क्षारक के बीच होने वाली अभिक्रिया का एक रासायनिक समीकरण लिखें।
- ऊष्माक्षेपी अभिक्रिया से आप क्या समझते हैं ? एक उदाहरण दीजिए।
- pH स्केल क्या है? एक उदासीन विलयन का pH मान लिखें।
- उभयधर्मी ऑक्साइड क्या होते हैं? दो उभय-धर्मी ऑक्साइडों का उदाहरण दीजिए।
- आयनिक यौगिकों का गलनांक उच्च क्यों होता है ?
- कार्बन डाइऑक्साइड CO₂ की इलेक्ट्रॉन विद्यु संरचना दिखाइये।
- P(15) और Ar(18) का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास लिखें।
- लोहे की वस्तुओं को पेंट क्यों किया जाता है?

दीर्घ उत्तरीय प्रश्न

प्रश्न संख्या 33 और 40 दीर्घ उत्तरीय है इनमें से किन्हीं 4 का उत्तर दें। प्रत्येक प्रश्न के लिए 5 अंक निर्धारित हैं।

$$4 \times 5 = 20$$

- निम्नांकित यौगिकों का संरचना सूत्र लिखें
(a) ब्रोमीप्रोपेन,
(c) बेजीन,
(d) प्रोपीन।
- मिश्रधातु किसे कहते हैं? इसके दो उदाहरण दें। मिश्रधातु के तीन उपयोगों का वर्णन करें।
- जस्ता के मुख्य अपरक का नाम लिखें। जस्ता का उसके अयस्क से निष्कर्षण के सिद्धांत का वर्णन करें।
- हाइड्रोजनीकरण अभिक्रिया क्या है ? इस अभिक्रिया का एक व्यापारिक उपयोग बताएँ।
- भजन एवं निस्त्पापन क्या है ? इससे धातुएँ कैसे निस्त्पापित की जाती हैं।
- प्राकृतिक संसाधनों के संरक्षण एवं प्रबंधन से आप क्या समझते हैं ?
- धातुओं के भौतिक एवं रासयनिक गुण धर्मों का उल्लेख करें।
- आधुनिक आवर्त सारणी में तत्वों की संयोजकता, परमाणु आकार और धात्विक एवं अधात्विक गुण धर्मों की प्रवृत्ति को समझाएँ।

जयपुरदेव नाम प्रभु का आधुनिक विद्या निकेतन ट्यूशन सेंटर

रसायन शास्त्र - X

पूर्णांक : 100

खण्ड-अ (वस्तुनिष्ठ प्रश्न)

प्रश्न संख्या 1 से 126 तक वस्तुनिष्ठ प्रश्न हैं। इन्हें से किन्हीं 60 प्रश्नों का उत्तर देना है। 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।

$$60 \times 1 = 60$$

- 2Zn + O₂ \longrightarrow 2ZnO किस प्रकार की अभिक्रिया है ?
(a) अपघटन (b) विस्थापन (c) अवक्षेपण (d) उष्पचयन
- खाने वाला सोडा का रासायनिक सूत्र क्या है ?
(a) NaHCO₃ (b) NH₄Cl
- (c) Na₂CO₃ (d) इनमें से कोई नहीं
- कमरे के ताप पर द्रव अवस्था में रहनेवाली धातु है —
(a) तौबा (b) पारा (c) सोडियम (d) लोहा
- आवर्त सारणी के शुभ्य समूह का तत्व कौन है ?
(a) H (b) He (c) O (d) Cl
- सोडियम कार्बोनेट के जलीय विलयन में मेथिल ऑरेंज का विलयन मिलाने पर विलयन का रंग परिवर्तित होकर निम्नलिखित में कैसा हो जाता है ?
(a) पीला (b) लाल (c) गुलाबी (d) हरा
- ल्यूब्रिक वॉर्मिंग के लिए उत्तरदायी गैस निम्नलिखित में कौन है ?
(a) NH₃ (b) CO₂ (c) O₂ (d) N₂
- गंधक की परमाणु संख्या क्या है ?
(a) 2 (b) 4 (c) 8 (d) 16
- अम्ल का जलीय विलयन विद्युत का संचालन करता है क्योंकि अम्ल जल में —
(a) आयनित होता है (b) अविलेय होता है
(c) विलेय होता है (d) इनमें से कोई नहीं
- अधिकतर धातुओं के ऑक्साइड होते हैं —
(a) क्षारीय (b) अम्लीय
(c) उदासीन (d) इनमें से कोई नहीं
- सोने में निम्नलिखित में कौन-सी धातु मिलानकर मिश्रधातु तैयार की जाती है ?
(a) Cu (b) Zn (c) K (d) Fe
- NaCl + AgNO₃ \longrightarrow AgCl↓ + NaNO₃ निम्नलिखित में किस प्रकार की अभिक्रिया है ?
(a) विस्थापन (b) संयोजन
(c) द्विविस्थापन (d) विघटन
- सिलिकन है —
(a) एक अधातु (b) एक धातु
(c) एक उपधातु (d) इनमें से कोई नहीं
- वे तत्व जिन्के बाहरी शेल पूर्ण भरे होते हैं, कहलाते हैं —
(a) संक्रमण तत्व (b) हैलोजेन्स
(c) क्षारीय मृदा धातु (d) उत्कृष्ट गैसें
- खड्डिया का रासायनिक सूत्र है —
(a) Ca(HCO₃)₂ (b) CaOCl
(c) CaCl₂ (d) CaCO₃
- निम्नांकित में कौन सबसे अधिक अम्लीय ऑक्साइड है ?
(a) SO₂ (b) CaO (c) Na₂O (d) MgO
- निम्नलिखित में कौन एल्काइन है ?
(a) CH₄ (b) C₂H₄ (c) C₂H₂ (d) C₂H₆
- CH₃—O—C₂H₅ का IUPAC नाम है—
(a) मेथॉक्सि एथन (b) ऐथिल मेथिल ईथर

- एथॉक्सि मेथेन (d) प्रोपेनोन
- निम्न में से कौन यौगिक ईंधन के रूप में इस्तेमाल किया जा सकता है ?
(a) प्रोपेनॉल (b) ऐथेनोइक अम्ल
(c) एथेनॉल (d) इनमें से सभी
- सोडियम हाइड्रॉक्साइड जिंक से अभिक्रिया करके निम्नांकित में कौन-सा उत्पाद बनाता है ?
(a) Na₂ZnO₂ + H₂ (b) Na₂ZnO₂ + H₂
(c) Na₂ZnO₂ + H₂ (d) Na₂ZnO + H₂
- धीबिया सोडा का रासायनिक सूत्र क्या है ?
(a) Na₂CO₃·10H₂O (b) NaHCO₃
(c) CaCO₃ (d) Ca(OH)₂

- अम्लराज में सांद्र HNO₃ और सांद्र HCl का अनुपात होता है —
(a) 1:3 (b) 3:1 (c) 2:2 (d) 2:3
- किसी अभिक्रिया में भाग लेने वाले पदार्थ कहलाते हैं—
(a) उत्प्राद (b) अभिकारक
(c) आक्सीकारक (d) अवकारक

- निम्नलिखित में कौन अम्लीय ऑक्साइड है ?
(a) CuO (b) MgO (c) CaO (d) SO₂
- निम्नलिखित में कौन सा पदार्थ का जलीय घोल लाल लिटमस पर को नीला कर देता है ?
(a) अम्ल (b) क्षार
(c) अम्ल एवं क्षार दोनों (d) इनमें से कोई नहीं

- स्वस्थ शरीर का सामान्य pH मान कितना है ?
(a) 5-7 (b) 2-3 (c) 7.0-7.8 (d) 9.0-9.5
- निम्नांकित यौगिकों में कौन जल में विलेय है ?
(a) कार्बन डाइसल्फाइड (b) बेजीन
(c) मेथेन (d) ग्लूकोज

- निम्नांकित में कौन अमलागम है ?
(a) Cu-Sn (b) Na-Hg (c) Cu-Zn (d) Pb-Sn
- निम्नांकित में कौन-सी धातु जिंक सल्फेट के विलयन से जिंक को विस्थापित कर सकती है ?
(a) टाइटेनियम (b) लौहिनम
(c) कॉपर (d) अल्युमिनियम

- ग्लूकोज का रासायनिक सूत्र है—
(a) C₁₂H₂₂O₁₁ (b) C₆H₁₂O₆
(c) CH₃COOH (d) CH₃CHO
- जस्ता की परमाणु संख्या है —
(a) 24 (b) 28 (c) 29 (d) 30

- धीबिया सोडा का रासायनिक सूत्र क्या है ?
(a) Na₂CO₃·10H₂O (b) Na₂CO₃·7H₂O
(c) Na₂CO₃·5H₂O (d) Na₂CO₃·H₂O

- निम्नांकित में कौन प्रबल क्षारक है ?
(a) Mg(OH)₂ (b) NH₄OH
(c) NaOH (d) Cu(OH)₂
- हैमाटोइट निम्नांकित में किस धातु का अयस्क है ?
(a) Zn (b) Fe (c) Cu (d) Au
- सल्फाईड अयस्क का सांद्रण निम्नांकित में किस विधि द्वारा होता है ?
(a) द्रवण विधि (b) हाथ से चुनकर
(c) निस्त्पापन (d) फेन उत्खानन विधि
- अभिक्रिया 2Zn + O₂ \longrightarrow 2ZnO किस प्रकार की अभिक्रिया है ?

है?

(a) उपचयन (b) विस्थापन (c) उदासीनीकरण (d) अपथअन

36. ग्लूकोस का आणविक सूत्र है —

(a) C_2H_5OH (b) $C_6H_{12}O_6$ (c) H_2SO_4 (d) $C_5H_{15}N_7$

37. अम्ल का जलीय विलयन विद्युत का संचालन करता है क्योंकि अम्ल जल में —

(a) विलेय होता है (b) अविलेय होता है (c) आयनित होता है (d) इनमें से कोई नहीं

38. लिथियम के बाह्यतम शेल में कितने इलेक्ट्रॉन विद्यमान है ?

(a) 1 (b) 2 (c) 3 (d) 4

39. आवर्त सारणी के शून्य समूह का तत्व है —

(a) Cl (b) H (c) He (d) Na

40. निम्नांकित में सर्वाधिक विद्युत ऋणात्मक तत्व कौन है ?

(a) F (b) K (c) I (d) Na

41. जल के वैद्युत अपघटन में कैथोड पर कौन-सी गैस मुक्त होती है ?

(a) ऑक्सीजन (b) ओजोन (c) हाइड्रोजन (d) इनमें से कोई नहीं

42. हमारे शरीर का pH मान क्या है?

(a) 5-7 (b) 2-3 (c) 7.0-7.8 (d) 9.0-9.5

43. निम्नांकित यौगिकों में कौन अम्ल है?

(a) Na_2O (b) CuO (c) $Ca(OH)_2$ (d) H_2SO_4

44. निम्नांकित में कौन संश्लेषित सूचक है ?

(a) हस्दी (b) लिटमस पत्र (c) मेथिल आरिज (d) लाल पत्तागोभी

45. कार्बन डाइऑक्साइड जल से अभिक्रिया करके बनाता है —

(a) सल्फ्यूरिक अम्ल (b) कार्बोसिलिक अम्ल (c) कार्बोनिक अम्ल (d) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल

46. कोपर पाइराइट्स का रासायनिक संघटक है —

(a) Cu_2FeS (b) $CuFeS_2$ (c) $CuFe_2S$ (d) Cu_2FeS_2

47. प्रकृति में मुक्त अवस्था में पाई जानेवाली धातु है —

(a) लौक (b) सोना (c) लोहा (d) तांबा

48. निम्नांकित में कौन-सी धातु सबसे अधिक अभिक्रियाशील है ?

(a) Zn (b) Ag (c) Au (d) Cu

49. किसी अथातु के बाह्यतम शेल में इलेक्ट्रॉनों की संख्या हो सकती है ?

(a) 3,4,5 या 6 (b) 4,5,6 या 7 (c) 1,2,3 या 4 (d) 2,3,4 या 5

50. पीतल निम्नांकित में किनकी मिश्रधातु है?

(a) Cu + Zn (b) Fe + Ni (c) Cu + Au (d) Cu + Sn

51. निम्नांकित में कौन समावयवी है?

(a) मेथिल ऐल्कोहॉल और डाइमेथिल ईथर (b) ऐसीटोन और ऐसिटिल्हाइड (c) एथिल पल्कोहल और डाइमेथिल ईथर (d) एथीन और एथाइन

52. $CH_3-O-C_2H_5$ का IUPAC प्रणाली के अनुसार नाम है —

(a) मेथॉक्सीएथेन (b) प्रोपॉक्सीमेथेन (c) एथॉक्सीमेथेन (d) एथिलमेथिल ईथर

53. लोहे की अभिक्रिया भाप से कराने पर लोहे का कौन-सा ऑक्साइड बनता है।

(a) Fe_3O_4 (b) Fe_2O_3 (c) FeO (d) Fe

54. एक तत्व की परमाणु संख्या 16 है, आवर्त सारणी में इस तत्व की वर्ग संख्या क्या है?

(a) 15 (b) 2 (c) 16 (d) 4

55. निम्नांकित में कौन सी धातु तनु सल्फ्यूरिक अम्ल के साथ अभिक्रिया नहीं करती है?

(a) Zn (b) Fe (c) Cu (d) Mg

56. एक मिश्रधातु में 90 प्रतिशत Cu और 10 प्रतिशत टिन है। इस मिश्रधातु का नाम है —

(a) सोल्डर (b) ब्रॉज (c) पीतल (d) जर्नल सिल्वर

57. जिंक सोडियम हाइड्रॉक्साइड के साथ अभिक्रिया कर बनाता है

(a) H_2 गैस (b) O_2 गैस (c) H_2 और O_2 गैस दोनों (d) ZnO

58. निम्नांकित में कौन सी धातु वायु में उच्च ताप पर गर्म किए जाने पर भी ऑक्सीजन से संयोजन नहीं करती है ?

(a) Al (b) Cu (c) Ag (d) Hg

59. अम्ल में उपस्थित अपद्रव्य कहलाते हैं —

(a) खनिज (b) धातुमूल (c) गैंग (d) इनमें से कोई नहीं

60. निम्नांकित में किस गुण के कारण धातुओं के तार बनाए जाते हैं ?

(a) आघातवर्धनीयता (b) उष्मीय चालकता (c) तन्यता (d) कठोरता

61. ग्लोबल वार्मिंग के लिए उत्तरदायी गैस कौन है ?

(a) O_2 (b) NH_3 (c) CO_2 (d) N_2

62. शरीर में भोजन का पचना किस प्रकार की अभिक्रिया है?

(a) उपचयन (b) संयोजन (c) विस्थापन (d) अपचयन

63. क्लोरी चूना पर जब जल डाला जाता है, तब अभिक्रिया होती है —

(a) उष्माक्षेपी (b) उष्माशोषी (c) हिस्फोटक (d) इनमें से कोई नहीं

64. निम्नांकित में कौन सबसे अधिक अभिक्रियाशील है ?

(a) Cu (b) Hg (c) Ag (d) Au

65. चूना जल का रासायनिक सूत्र है—

(a) CaO (b) $CaCl_2$ (c) $CaOCl_2$ (d) $Ca(OH)_2$

66. कोई विलयन लाल लिटमस वक्र नीला कर देता है, उसका pH मान होगा

(a) 11 (b) 10 (c) 5 (d) (a) और (b) दोनों

67. ऐल्काइन में कार्बन-कार्बन के बीच कितने सहसंयोजक बंधन होते हैं ?

(a) 1 (b) 2 (c) 3 (d) 4

68. ग्लूकोज का आप्विक सूत्र क्या है ?

(a) $C_6H_{12}O_6$ (b) CH_3COOH (c) CH_3CHO (d) $CHCl_3$

69. उच्च वसीय अम्लों के सोडियम लवण कहलाते हैं

(a) साबुन (b) अपमार्जक (c) प्लास्टिक (d) रबर

70. —CHO अभिक्रियाशील मूलक को कहते हैं

(a) ऐल्डिहाइड (b) ऐल्कोहॉल (c) कौयोन (d) इनमें से कोई नहीं

71. आवर्त सारणी के किसी आवर्त में बाएँ से दाएँ जाने पर तत्वों की परमाणु त्रिज्या —

(a) घटती है (b) पहले घटती है और पुनः बढ़ती है (c) अपरिवर्तित रहती है (d) बढ़ती है

72. निम्नांकित तत्वों को उनके अथातु गुण के अनुसार बढ़ते क्रम में सजाएँ Li,O,C,Be,F

(a) $F<O<Be<Li$ (b) $Li<Be<C<O<F$ (c) $F<O<C<Li<Be$ (d) $F<O<Be<C<Li$

73. सिलिकन क्या है ?

(a) धातु (b) अथातु (c) उपधातु (d) इनमें से कोई नहीं

74. निम्नांकित में कौन विद्युत धनात्मक तत्व है ?

(a) यूरेनियम (b) सोडियम (c) कार्बन (d) इनमें से सभी

96. क्लोरी चूना का रासायनिक अनुसूत्र क्या है?

(a) $Ca(OH)_2$ (b) CaO (c) $CaCO_3$ (d) $Ca(HCO_3)_2$

97. जल के वैद्युत अपघट में कैथोड पर कौन-सा गैस मुक्त होता है?

(a) ऑक्सीजन (b) हाइड्रोजन (c) ऑक्सीजन और हाइड्रोजन दोनों (d) ओजोन

98. बेकिंग सोडा का रासायनिक सूत्र है

(a) $NaHCO_3$ (b) $Na_2CO_3 \cdot 10H_2O$ (c) $Ca(OH)_2$ (d) $CaCO_3$

99. कौन-सा पदार्थ नीले लिटमस पत्र को लाल कर देता है?

(a) अम्ल (b) क्षार (c) लवण (d) इनमें से कोई नहीं

100. मिस्क ऑफ मैग्नीशिय का pH मान है—

(a) 7 (b) 8 (c) 9 (d) 10.5

101. निम्न में कौन-सा अथातु घनकीला है ?

(a) आयोडिन (b) सल्फर (c) ब्रोमीन (d) सेलेनियम

102. निम्न में से कौन-सा धातु अत्यधिक अभिक्रियाशील है ?

(a) Al (b) Na (c) Ca (d) Mg

103. ऑक्सीजन परमाणु के बाह्यतम कक्षा में इलेक्ट्रॉनों की संख्या होती है?

(a) 2 (b) 6 (c) 3 (d) 4

104. ब्यूटेनॉन एक कार्बनिक यौगिक है जिसका प्रकार्यात्मक समूह है—

(a) कार्बोसिलिक अम्ल (b) ऐल्डिहाइड (c) कीटोन (d) ऐल्कोहॉल

105. नाइट्रोएन के दो परमाणुओं के बीच कितने आबंध बनते हैं ?

(a) एक आबंध (b) द्वि आबंध (c) त्रि आबंध (d) इनमें से कोई नहीं

106. ऐल्कीन का सामान्य सूत्र है

(a) C_nH_{2n+2} (b) C_nH_{2n} (c) C_nH_{2n+1} (d) C_nH_{2n-2}

107. आधुनिक आवर्त सारणी में आवर्तों की संख्या है—

(a) 7 (b) 8 (c) 9 (d) 18

108. समूह में ऊपर से नीचे जाने पर परमाणु आकार में क्या परिवर्तन होता है ?

(a) परमाणु साइज बढ़ता है (b) परमाणु साइज घटता है (c) परमाणु साइज अपरिवर्तित(d) इनमें से कोई नहीं रहता है

109. नवीकरणीय ऊर्जा का स्रोत है —

(a) नाभिकीय ऊर्जा (b) सौर-ऊर्जा (c) कोयले से प्राप्त ऊर्जा (d) प्राकृतिक गैस से प्राप्त ऊर्जा

110. अनवीकरणीय ऊर्जा का स्रोत है-

(a) जीवाश्मी ईंधन (b) सौर-ऊर्जा (c) पवन ऊर्जा (d) विद्युत ऊर्जा

111. एक उत्तम ईंधन है —

(a) कोयला (b) लकड़ी (c) पेट्रोलियम (d) जैव गैस

112. जस्ता तथा तनु हाइड्रोक्लोरिक अम्ल की अभिक्रिया के फलस्वरूप निम्न में से कौन-सा गैस बनता है?

(a) CO_2 (b) N_2 (c) H_2 (d) SO_4

113. कोई तत्व ऑक्सीजन के साथ अभिक्रिया कर उच्च गलनांक वाला यौगिक निर्मित करती है । यह यौगिक जल में विलेय है । यह तत्व हो सकता है-

(a) Ca (b) C (c) Si (d) Fe

114. निम्नांकित अभिक्रियाओं में अपघटन की अभिक्रिया कौन है ?