



यहाँ से हर साल की भांति **TOPPER** बने
BECOME A TOPPER LIKE
EVERY YEAR FROM HERE.

PANKAJ STUDY CENTRE

CRASH COURSE (CHEMISTRY रसायन विज्ञान)

- जब किसी अभिक्रिया के समय किसी पदार्थ में ऑक्सीजन की वृद्धि होती है तो निम्नलिखित में से क्या कहा जाता है ?
 - उपचयन
 - अपचयन
 - संक्षारण
 - इनमें से कोई नहीं
- $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$ उपरोक्त अभिक्रिया किस प्रकार की है ?
 - विस्थापन
 - संयोजन
 - अपघटन
 - द्विविस्थापन

3. अमोनिया के अणु में नाइट्रोजन एवं हाइड्रोजन का अनुपात है

- (a) 3 : 1
- (b) 2 : 1
- (c) 1 : 2
- (d) 1 : 3

4. शाक – सब्जियों का विघटित होकर कम्पोस्ट बनाना किस प्रकार की अभिक्रिया है ?

- (a) अवक्षेपण
- (b) ऊष्माक्षेपी
- (c) ऊष्माशोषी
- (d) संयोजन

5. संगमरम का रासायनिक सूत्र है :

- (a) Ca(OH)_2
- (b) CaO
- (c) CaCO_3
- (d) Ca

6. निम्न में कौन अवकारक है ?

- (a) H_2
- (b) CO
- (c) H_2S
- (d) O_2

7. रासायनिक अभिक्रिया के दौरान किसी पदार्थ में ऑक्सीजन का योग कहलाता है ?

- (a) अपचयन
- (b) उपचयन
- (c) संक्षारण
- (d) इनमें से कोई नहीं

8. निम्नलिखित में कौन ऑक्सीकारक है ?

- (a) H_2
- (b) CO
- (c) H_2S
- (d) O_2

9. निम्न में कौन ऑक्सीजन नहीं है ?

- (a) दहन
- (b) श्वसन
- (c) भोजन का पचना
- (d) अवक्षेपण

10. समीकरण $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$ है एक

- (a) संयोजन अभिक्रिया
- (b) वियोजन अभिक्रिया
- (c) अवक्षेपण अभिक्रिया
- (d) उदासीनीकरण अभिक्रिया

11. भोजन का पाचन तथा पकाना किस प्रकार की अभिक्रिया है ?
- (a) अपचयन अभिक्रिया
 - (b) ऊष्माक्षेपी अभिक्रिया
 - (c) उपचयन अभिक्रिया है
 - (d) विघटन अभिक्रिया है
12. सिरका में कौन सा अम्ल पाया जाता है ?
- (a) लैक्टिक अम्ल
 - (b) मेथनोइक अम्ल
 - (c) साइट्रिक अम्ल
 - (d) एसिटिक अम्ल
13. कौन सा पदार्थ लाल लिटमस को नीला कर देता है ?
- (a) अम्ल
 - (b) क्षार
 - (c) लवण
 - (d) इनमें से कोई नहीं
14. निम्न में कौन भस्म नहीं है ?
- (a) Cao
 - (b) NaOH
 - (c) Nacl
 - (d) Na_2CO_3

15. इनमें से कौन उदासीन पदार्थ है ?
- (a) चीनी
 - (b) टूथ पेस्ट
 - (c) सिरका
 - (d) टमाटर का रस
16. धात्विक ऑक्साइड को किस प्रकार का ऑक्साइड कहा जाता है ?
- (a) अम्लीय ऑक्साइड
 - (b) उभयधर्मी ऑक्साइड
 - (c) पेरॉक्साइड
 - (d) क्षारकिय ऑक्साइड
17. धोने का सोडा का आण्विक सूत्र है ?
- (a) Na_2CO_3
 - (b) $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
 - (c) $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$
 - (d) $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$
18. मधुमक्खी का डंक एक अम्ल छोड़ता है जिसके कारण दर्द एवं जलन का अनुभव होता यह अम्ल है
- (a) मेथेनोइक अम्ल
 - (b) इथेनाइक अम्ल
 - (c) सिट्रीक अम्ल
 - (d) आकजेलिक अम्ल

19. चीटों के डंक में कौन सा अम्ल पाया जाता है
- (a) इथेनाइक अम्ल
 - (b) सिट्रिक अम्ल
 - (c) मेथेनोइक अम्ल
 - (d) आक्जेलिक अम्ल
20. लवण Na_2CO_3 का जलीय विलयन का PH है –
- (a) 7
 - (b) 7 से अधिक
 - (c) 7 से कम
 - (d) इनमें से कोई नहीं
21. शुद्ध जल का PH मान है
- (a) 6
 - (b) 7
 - (c) 8
 - (d) 9
22. हमारा शरीर किस PH परास के बीच कार्य करता है ?
- (a) 4.0 से 4.8
 - (b) 5.0 से 5.8
 - (c) 6.0 से 6.8
 - (d) 7.0 से 7.8

23. सोडियम कार्बोनेट के जलीय घोल मेथायल ऑरेंज का घोल मिलाने पर घोल का रंग परिवर्तित होकर कैसा हो जाता है?
- (a) पीला
 - (b) लाल
 - (c) हरा
 - (d) नीला
24. दांतों को साफ करने के लिए दंत – मंजन प्रायः होता है –
- (a) क्षारीय
 - (b) अम्लीय
 - (c) लवणयुक्त
 - (d) इनमें से कोई नहीं
25. अम्लीय वर्षा के लिए PH मान क्या है
- (a) 5.6 से काम
 - (b) 12 से काम
 - (c) 14 से काम
 - (d) 11.5 से काम
26. निम्नलिखित में किसके कारण अम्लीय वर्षा होती है ?
- (a) CO_2
 - (b) SO_2
 - (c) CO
 - (d) Cl_2

27. लिटमस विलयन बैगनी रंग का रंगजक होता है जो निकाला जाता है :
- (a) गुलाब के पौधे से
 - (b) लाइकेन के पौधे से
 - (c) मेंहदी के पौधे से
 - (d) घास के पौधे से
28. नीबू के रस का PH मान लगभग –
- (a) 10 है
 - (b) 2.4 है
 - (c) 12 है
 - (d) 14 है
29. टारटैरिक अम्ल निम्नलिखित में से किसमें पाया जाता है ?
- (a) टमाटर
 - (b) संतरा
 - (c) सिरका
 - (d) इमली
30. बेकिंग पाउडर एक मीश्रण है
- (a) Na_2CO_3 एवं CaO
 - (b) Na_2HCO_3 और एसिटिक अम्ल का
 - (c) $\text{CO}(\text{OH})_2$ एवं Na_2O
 - (d) NaHCO_3 और टार्टरिक अम्ल की

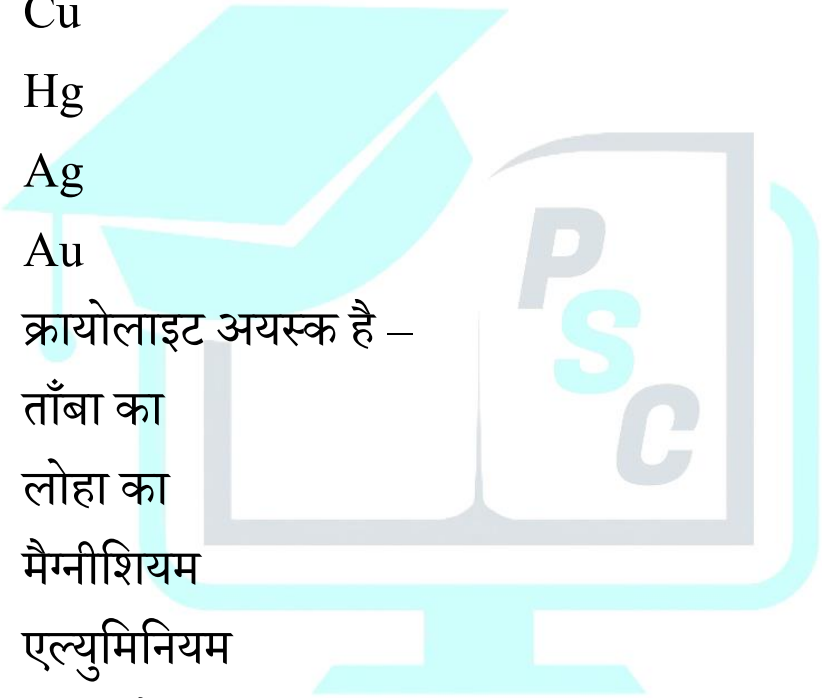
31. नीला थोथा (तुतिया) का रासायनिक सूत्र क्या है ?
- (a) $\text{CuSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$
 - (b) $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$
 - (c) $\text{CuSO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$
 - (d) $\text{CuSO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$
32. टूथ पेस्ट कैसा होता है ?
- (a) अम्लीय
 - (b) क्षारीय
 - (c) उदासीन
 - (d) इनमें से सभी
33. अम्ल और भस्म आपस में अभिक्रिया कर बनाते है –
- (a) क्षार
 - (b) लवण
 - (c) प्रबल क्षार
 - (d) प्रबल अम्ल
34. निम्नलिखित में कौन सही है ?
- (a) $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$
 - (b) $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$
 - (c) $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$
 - (d) $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
35. निम्न में से कौन उपधातु है ?
- (a) Zn
 - (b) Ca
 - (c) Ge

- (d) C
36. लोहे की परमाणु संख्या है –
- (a) 23
 - (b) 26
 - (c) 25
 - (d) 24
37. निम्नलिखित में किस धातु को चाकू से आसानी से काटा जा सकता है ?
- (a) Al
 - (b) Na
 - (c) Mg
 - (d) Cu
38. निम्नलिखित में कौन विद्युत का सुचालक है ?
- (a) सल्फर
 - (b) क्लोरिन
 - (c) ग्रेफाइट
 - (d) आयोडीन
39. इनमें से कौन – सी धातु चमकीला है ?
- (a) सल्फर
 - (b) कार्बन
 - (c) आयोडीन
 - (d) ब्रोमिन

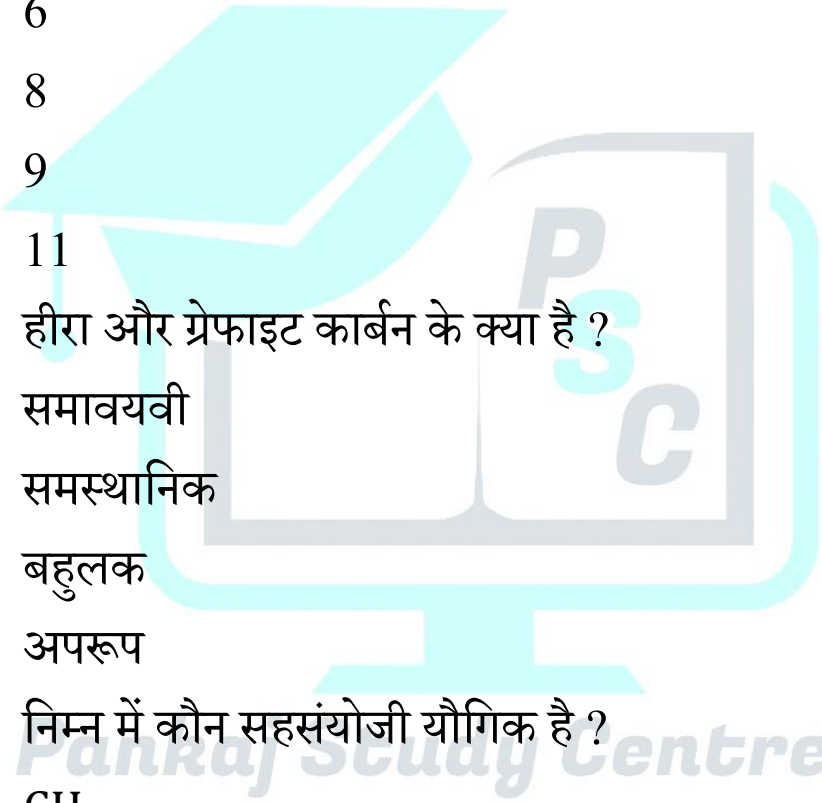
40. निम्नलिखित में से किसे चाकू से काटा जा सकता है ?
- (a) लिथियम
 - (b) कैल्सियम
 - (c) कॉपर
 - (d) आयरन
41. सिलिका क्या है ?
- (a) धातु
 - (b) आधातु
 - (c) उपधातु
 - (d) इनमें से कोई नहीं +
42. जस्ता और तनु हाइड्रोक्लोरिक अम्ल की अभिक्रिया के फलस्वरूप निम्नांकित में कौन – सा गैस बनता है ?
- (a) CO_2
 - (b) N_2
 - (c) H_2
 - (d) SO_2
43. निम्नांकित में कौन सबसे अधिक अभिक्रियाशील है ?
- (a) Cu
 - (b) Hg
 - (c) Ag
 - (d) Au

44. सोना का परमाणु संख्या है
- (a) 29
 - (b) 89
 - (c) 79
 - (d) 39
45. इनमें से कौन – सी धातु द्रव अवस्था में पायी जाती है ?
- (a) सिलिकॉन
 - (b) चाँदी
 - (c) लोहा
 - (d) मरकरी
46. विद्युत अपघटन में एलेक्ट्रॉन मुक्त होता है –
- (a) एनोड
 - (b) कैथोड पर
 - (c) दोनों
 - (d) इनमें से कोई नहीं
47. ऐसे तत्त्व जो एलेक्ट्रॉन को त्याग कर धनात्मक आयन बनाते हैं कहे जाते हैं –
- (a) अधातु
 - (b) उपधातु
 - (c) धातु
 - (d) मिश्रधातु

48. निम्नांकित में से कौन उपधातु है ?
- (a) Fe
 - (b) Cu
 - (c) Ni
 - (d) Sb
49. अधातु के ऑक्साइड जल में घुलकर बनता है –
- (a) अम्ल
 - (b) क्षार
 - (c) लवण
 - (d) कोई नहीं
50. निम्न में से किस धातु का गलनांक सबसे कम है ?
- (a) Al
 - (b) Na
 - (c) Cu
 - (d) Fe
51. बॉक्साइड निम्नलिखित में किस धातु का अयस्क है ?
- (a) मैग्नीशियम
 - (b) सोडियम
 - (c) एल्युमिनियम
 - (d) ब्रेरियम

52. सक्रियता श्रेणी में सबसे क्रियाशील धातु है –
- (a) Au
 - (b) Na
 - (c) Hg
 - (d) Cu
53. निम्नलिखित में कौन अधिक क्रियाशील है ?
- (a) Cu
 - (b) Hg
 - (c) Ag
 - (d) Au
54. क्रायोलाइट अयस्क है –
- (a) ताँबा का
 - (b) लोहा का
 - (c) मैग्नीशियम
 - (d) एल्युमिनियम
55. पीतल है –
- (a) धातु
 - (b) अधातु
 - (c) मिश्र धातु
 - (d) अपधातु
- 
- Pankaj Study Centre

56. आभूषण बनने वाला सोना होता है ?
- (a) 22 कैरेट का
 - (b) 24 कैरेट का
 - (c) 16 कैरेट का
 - (d) 15 कैरेट का
57. लोहे को संक्षारित होने से बचाने के लिए उसकी सतह पर किसका लेप चढ़ाना लाभकारी है ?
- (a) क्रोमियम लेपन
 - (b) एनोडीकरण
 - (c) पेंट करके
 - (d) यशदलेपन
58. ताम्र एवं टीन के मिश्रधातु को क्या कहते हैं ?
- (a) पीतल
 - (b) कांसा
 - (c) सोलडर
 - (d) ड्युरालुमिन
59. सीसा और टीन की मिश्रधातु को कहते हैं
- (a) सोल्डर
 - (b) स्टील
 - (c) गन मेटल
 - (d) उपधातु

60. कार्बन क्या है ?
- (a) धातु
 - (b) अधातु
 - (c) उपधातु
 - (d) इनमें से कोई नहीं
61. कार्बन की परमाणु संख्या है
- (a) 6
 - (b) 8
 - (c) 9
 - (d) 11
62. हीरा और ग्रेफाइट कार्बन के क्या है ?
- (a) समावयवी
 - (b) समस्थानिक
 - (c) बहुलक
 - (d) अपरूप
63. निम्न में कौन सहसंयोजी यौगिक है ?
- (a) CH_4
 - (b) NaCl
 - (c) CaCl_2
 - (d) Na_2O
- 

64. एक अणुसूत्र परंत विभिन्न संरचना सूत्र वाले यौगिक कहलाते हैं –
- (a) बहुलक
 - (b) अपरूप
 - (c) समावयवी
 - (d) इनमें से कोई नहीं
65. ऑक्सीजन के दो परमाणुओं के बीच कितने आबंध पाए जाते हैं ?
- (a) एक
 - (b) दो
 - (c) तीन
 - (d) कोई आबंध नहीं
66. नाइट्रोजन अणु में कितने सहसंयोजक बंधन होते हैं ?
- (a) 1
 - (b) 2
 - (c) 4
 - (d) 3
67. हाइड्रोजन के दो परमाणुओं के बीच किस प्रकार का बंध है ?
- (a) एकल बंध
 - (b) द्विआबंध
 - (c) त्रिआबंध
 - (d) चतुः आबंध

68. कार्बोनील ग्रुप प्रतिकारक कौन है ?
- (a) -CHO
 - (b) >CO
 - (c) -COOH
 - (d) -O-
69. प्रथम कार्बनिक यौगिक यूरिया का संश्लेषण किसने किया था ?
- (a) कोल्वे ने
 - (b) वोहलर ने
 - (c) वर्जिलीयस ने
 - (d) इनमें से कोई नहीं
70. कैल्सियम कार्बाइड जल के साथ अभिक्रिया कर देता है –
- (a) मिथेन
 - (b) एथेन
 - (c) एथीन
 - (d) एथाइन
71. एथिल एल्कोहल का IUPAC का नाम है
- (a) एथेनल
 - (b) एथेनॉल
 - (c) एथेनोन
 - (d) एथे नॉइक अम्ल

72. -CHO अभिक्रिया मूलक को कहते है –
- (a) एलीडहाइड
 - (b) एल्कोहल
 - (c) कीटोन
 - (d) इनमें से कोई नहीं
73. ग्लूकोज के एक अणु में ऑक्सीजन के कितने परमाणु होते है ?
- (a) 4
 - (b) 6
 - (c) 8
 - (d) 12
74. कार्बन और हाइड्रोजन से बने यौगिक को क्या कहते है ?
- (a) एलनार्ल
 - (b) कीटोन
 - (c) हाइड्रोकार्बन
 - (d) इनमें से कोई नहीं
75. निम्न में से कौन – सा असंतृप्त हाइड्रोकार्बन है ?
- (a) CH_4
 - (b) C_2H_6
 - (c) C_2H_4
 - (d) इनमें से सभी
76. हाइड्रोकार्बन कौन है ?
- (a) H_2O
 - (b) $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$

- (c) CO_2
(d) HNO_3
77. कार्बन और हाइड्रोजन से बने यौगिक को क्या कहते हैं ?
(a) एलनार्ल
(b) किटोन
(c) हाइड्रोकार्बन
(d) इनमें से कोई नहीं
78. निम्न में से कौन – सा असंतृप्त हाइड्रोकार्बन है ?
(a) CH_4
(b) C_2H_6
(c) C_2H_4
(d) इनमें से सभी
79. ब्यूटेन के कितने समावयवी संभव हैं ?
(a) 3
(b) 2
(c) 4
(d) 5
80. असंतृप्त हाइड्रोकार्बन जिनमें कार्बन -कार्बन परमाणु के बीच त्रि-
आबंध होते हैं वे कहलाते हैं
(a) एल्केन
(b) एल्काइन
(c) एल्कीन
(d) इनमें से कोई नहीं

81. कौन सा हाइड्रोकार्बन सबसे सरल यौगिक है ?

- (a) मिथेन
- (b) इथेन
- (c) प्रोपेन
- (d) ब्यूटेन

82. निम्नलिखित में कौन कर्बोकिस्ल समूह है ?

- (a) -CHO
- (b) >CO
- (c) -COOH
- (d) -O-

83. निम्न में कौन कमरे के तापक्रम पर द्रव है ?

- (a) मेथेन
- (b) एथेन
- (c) एथाइन
- (d) एथेनॉल

84. एल्कोहल में कौन – सा तत्व उपस्थित नहीं है ? \

- (a) कार्बन
- (b) ऑक्सीजन
- (c) नाइट्रोजन
- (d) हाइड्रोजन

85. एथेनॉल के क्रियाशील मुलक का सूत्र है

- (a) -OH
- (b) -CHO

- (c) $-\text{COOH}$
- (d) $>\text{CO}$
86. उस हाइड्रोकार्बन का नाम बतावें जिससे एथनॉल बना है ?
- (a) इथेन
- (b) मिथेन
- (c) बेंजीन
- (d) ब्यूटेन
87. निम्न में से कौन सा यौगिक ईंधन के रूप में इस्तेमाल किया जा सकता है ?
- (a) एथेनॉल
- (b) प्रोपेनॉल
- (c) एथनॉइक अम्ल
- (d) इनमें से कोई नहीं
88. मेंडलीफ के तत्व वर्गीकरण का आधार क्या है ?
- (a) परमाणु द्रव्यमान
- (b) परमाणु संख्या
- (c) परमाणु त्रिज्या
- (d) परमाणु घनत्व
89. आवर्त सरणी के शून्य समूह का तत्व है –
- (a) H
- (b) He
- (c) CO_2
- (d) Cl_2

90. आवर्त सारणी में B, Si, Ge, As, Sb, Te तथा Po-
- (a) धातु
 - (b) आधातु है
 - (c) गैस है
 - (d) उपधातु है
91. हीलियम परमाणु के बाहरी कक्षा में कितने इलेक्ट्रॉन रहते हैं ?
- (a) 1
 - (b) 2
 - (c) 3
 - (d) 4
92. आधुनिक आवर्त सारणी में बाई से दाई ओर जाने पर परमाणु साइज (आकार)
- (a) बढ़ता है
 - (b) घटता है
 - (c) अपरिवर्तित रहता है
 - (d) इनमें से कोई नहीं
93. वर्ग 1 के तत्व कहलाता हैं –
- (a) संक्रमण तत्व
 - (b) क्षार धातुएँ
 - (c) क्षारीय मृदा धातुएँ
 - (d) लैथेनाइड्स

94. आधुनिक आवर्त सरणी में समूहों की संख्या है –
- (a) 7
 - (b) 8
 - (c) 9
 - (d) 18
95. अक्रिय तत्व कौन है ?
- (a) कार्बन
 - (b) हीलियम
 - (c) सोना
 - (d) हाइड्रोजन
96. क्लोरिन के परमाणु की बाह्यतम कक्षा में इलेक्ट्रॉनों की संख्या कितनी होती है
- (a) 5
 - (b) 6
 - (c) 7
 - (d) 8
97. आधुनिक आवर्त नियम के अनुसार तत्वों के गुणधर्म निम्नलिखित में किसके आवर्त फलन होते हैं ?
- (a) परमाणु द्रव्यमानों
 - (b) परमाणु संख्याओं
 - (c) परमाणु आकार के
 - (d) घनत्व के

98. आधुनिक आवर्त सारणी की कतारें निम्नलिखित में क्या कहलाती है ?
- (a) आवर्त
 - (b) समूह
 - (c) कोश
 - (d) इनमें से कोई नहीं
99. निम्नलिखित में से कौन सबसे कम क्षैतिज अभिक्रियाशील धातु है ?
- (a) Al
 - (b) Zn
 - (c) Fe
 - (d) Mg
100. सोडियम की परमाणु संख्या है
- (a) 11
 - (b) 14
 - (c) 17
 - (d) 20
101. आवर्त सारणी के प्रथम वर्ग के सदस्य होते हैं
- (a) अम्लीय धातु
 - (b) अक्रिय गैस
 - (c) क्षार धातु
 - (d) मिश्र धातु

102. निम्नलिखित में सबसे भारी धातु कौन है ?

- (a) लिथियम
- (b) युरेनियम
- (c) सिजियम
- (d) आयरन

103. पोटैशियम की परमाणु संख्या है

- (a) 17
- (a) 18
- (b) 19
- (c) 20

104. गंधक का परमाणु संख्या है

- (a) 14
- (a) 15
- (b) 16
- (c) 17

105. He, Ne, तथा Ar गैस –

- (a) अभिक्रियाशील हैं
- (b) कम अभिक्रियाशील हैं
- (c) निष्क्रिय हैं
- (d) कम निष्क्रिय हैं

1-a

2-c

3-d

4-b

5-c

6-c	7-b	8-d	9-d	10-a	11-c	12-d	13-b	14-c	15-a
16-d	17-c	18-a	19-c	20-b	21-b	22-d	23-a	24-a	25-a

26-b	27-b	28-d	29-d	30-d	31-b	32-b	33-b	34-b	35-c
36-b	37-b	38-c	39-c	40-a	41-c	42-c	43-a	44-c	45-d
46-a	47-c	48-d	49-a	50-b	51-c	52-b	53-a	54-d	55-c
56-a	57-d	58-b	59-a	60-b	61-a	62-d	63-a	64-c	65-b
66-d	67-a	68-b	69-b	70-d	71-b	72-a	73-b	74-c	75-c
76-b	77-c	78-c	79-b	80-b	81-a	82-c	83-d	84-c	85-a
86-a	87-a	88-a	89-b	90-d	91-b	92-b	93-b	94-d	95-b
96-c	97-b	98-a	99-c	100- a	101- c	102- b	103- c	104- c	105-c

Pankaj Study Centre