

CHEMISTRY

1. एक ही प्रकार का परमाणु निम्न में किस में मिलता है
(a) खनिज यौगिक (b) खनिज मिश्रण
(c) प्राकृतिक तत्व (d) कोई नहीं
2. दो या दो से अधिक शुद्ध पदार्थों के मात्र के विचार से एक निश्चित अनुपात में संयोग करने से बना पदार्थ कहलाता है
(a) तत्व (b) यौगिक
(c) मिश्रण (d) ठोस
3. दो या दो से अधिक शुद्ध पदार्थों को किसी भी अनुपात में मिला देने से बनता है
(a) तत्व (b) यौगिक
(c) मिश्रण (d) गैस
4. ऐसे तत्व जिनमें धातु और अधातु के गुण पाए जाते हैं, कहलाते हैं
(a) आदर्श धातु (b) उपधातु
(c) मिश्र धातु (d) धातु मल
5. कौन सी धातु विद्युत की कुचालक है
(a) टिन (b) कॉपर
(c) लैड (d) निकेल
6. किस अधातु में धातुई चमक पाई जाती है
(a) ग्रेफाइट (b) आयोडीन
(c) उपरोक्त दोनों (d) इनमें से कोई नहीं
7. निम्न में कौन सी उपधातु है
(a) आर्सेनिक (b) एंटेमनी
(c) बिस्मथ (d) ये सभी
8. निम्न में कौन सा एक यौगिक है
(a) वायु (b) पारा
(c) ओजोन (d) अमोनिया
9. कौन सा पदार्थ प्रकृति में तीनों अवस्थाओं में पाया जाता है
(a) पानी (b) वायु
(b) हाइड्रोजनपरऑक्साइड (c) अमोनिया
(d) सल्फर डाइऑक्साइड
10. स्टेनलेस स्टील एक मिश्रधातु है, जबकि वायु है एक
(a) मिश्रण (b) यौगिक
(c) तत्व (d) विलयन
11. निम्न में कौन सा ना तो तत्व है और न ही यौगिक
12. पदार्थ के चतुर्थ अवस्था है
(a) ठोस (b) तरल
(c) प्लाज्मा (d) गैस
13. विरंजक चूर्ण क्या है
(a) तत्व (b) यौगिक
(c) मिश्रण (d) अपरूप
14. बारूद होता है
(a) तत्व (b) यौगिक
(c) मिश्रण (d) तरल
15. कोयला है
(a) तत्व (b) यौगिक
(c) मिश्रण (d) कोई नहीं
16. हीरा है
(a) तत्व (b) यौगिक
(c) मिश्रण (d) तरल
17. निम्न में यौगिक कौन सा है
(a) पारा (b) ओजोन
(c) वायु (d) अमोनिया
18. निम्न में कौन सा एक तत्व है
(a) माणिक्य (b) नीलम
(c) पन्ना (d) हीरा
19. वायु निम्न में क्या है
(a) तत्व (b) यौगिक
(c) मिश्रण (d) इनमें से कोई भी नहीं
20. पदार्थ के परमाणिक सिद्धांत सर्वप्रथम किसने प्रस्तावित किया ?
(a) रदरफर्ड (b) जॉन डाल्टन
(c) जे. जे. थॉमसन (d) नील्स बोर
21. निम्नलिखित में से कौन एक अस्थायी कण है ?
(a) इलेक्ट्रॉन (b) प्रोटान
(c) न्यूट्रान (d) इनमें में सभी
22. परमाणु के नाभिक में कौन से कण होते हैं
(a) प्रोटॉन और न्यूट्रॉन
(b) इलेक्ट्रॉन और α कण
(c) प्रोटॉन और इलेक्ट्रॉन
(d) इलेक्ट्रॉन और न्यूट्रॉन

CHEMISTRY

23. निम्न में कौन सा आवेश रहित कण है
- (a) इलेक्ट्रॉन
 - (b) प्रोटॉन
 - (c) न्यूट्रॉन
 - (d) कोई भी नहीं
24. परमाणु में कौन से मूल कण समान संख्या में होते हैं
- (a) प्रोटॉन और न्यूट्रॉन
 - (b) इलेक्ट्रॉन और प्रोटॉन
 - (c) न्यूट्रॉन और इलेक्ट्रॉन
 - (d) इलेक्ट्रॉन, प्रोटॉन और न्यूट्रॉन
25. सबसे पहले इलेक्ट्रॉन के आवेश का निर्धारण किसने किया था
- (a) थॉमसन
 - (b) मिलीकन
 - (c) रदरफोर्ड
 - (d) कूलॉम
26. रदरफोर्ड के प्रकीर्णन ने किसकी मौजूदगी को सिद्ध किया
- (a) सभी पदार्थों के परमाणु
 - (b) परमाणु के इलेक्ट्रॉन
 - (c) परमाणु के न्यूट्रॉन
 - (d) परमाणु के केन्द्रक
27. परमाणु विद्युतः होते हैं
- (a) धनात्मक रूप से
 - (b) ऋणात्मक रूप से
 - (c) द्विधनात्मक रूप से
 - (d) उदासीन रूप से
28. इलेक्ट्रॉन के खोज की थी
- (a) थॉमसन
 - (b) नील बोहर
 - (c) रदरफोर्ड
 - (d) फैराडे
29. प्रोटॉन की खोज किसने की थी
- (a) गोल्डस्टीन
 - (b) चौडविक
 - (c) थॉमसन
 - (d) फैराडे
30. जेम्स चौडविक ने निम्न में से किसकी खोज की थी
- (a) इलेक्ट्रॉन
 - (b) प्रोटॉन
 - (c) न्यूट्रॉन
 - (d) मेसॉन
31. निम्नलिखित किन कणों में कणीय – तरंग की द्विप्रकृति पायी जाती है ?
- (a) मेसॉन
 - (b) प्रोटॉन
 - (c) इलेक्ट्रॉन
 - (d) न्यूट्रॉन
32. पॉजिट्रान के खोजकर्ता हैं
- (a) चौडविक
 - (b) युकावा
 - (c) एंडरसन
 - (d) रदरफोर्ड
33. परमाणवीय नाभिक किसने खोजा था
- (a) रदरफोर्ड
 - (b) डॉल्टन
 - (c) आइन्स्टीन
 - (d) थॉमसन
34. एक भारतीय वैज्ञानिक जिसका नाम एक विशिष्ट मूल के कण के साथ जुड़ा है
- (a) रमन
 - (b) बोस
 - (c) चंद्रशेखर
 - (d) साहा
35. न्यूट्रॉन का पता लगाने वाले वैज्ञानिक का नाम है –
- (a) चौडविक
 - (b) बोहर
 - (c) फर्मी
 - (d) रदरफोर्ड
36. इलेक्ट्रॉन के तरंग प्रकृति की खोज किसने की थी
- (a) थॉमसन
 - (b) डी ब्रोग्ली
 - (c) रदरफोर्ड
 - (d) बोहर
37. निम्न में किस परमाणु के नाभिक में एक भी न्यूट्रॉन नहीं होता
- (a) लिथिअम
 - (b) हाइड्रोजन
 - (c) ट्राईटियम
 - (d) हीलियम
38. तत्व के सबसे छोटे भाग को क्या कहते हैं
- (a) परमाणु
 - (b) इलेक्ट्रॉन
 - (c) न्यूट्रॉन
 - (d) प्रोटॉन
39. डॉल्टन के परमाणु सिद्धांत के अनुसार कौन सा सबसे छोटा कण स्वतन्त्र रूप से रह सकता है
- (a) अणु
 - (b) परमाणु
 - (c) धनायन
 - (d) ऋणायन
40. किन किरणों के प्रकीर्णन से नाभिक के आकार का आकलन किया जा सकता है
- (a) α कण
 - (b) β कण
 - (c) γ किरण
 - (d) X किरण
41. नाभिक के धनावेशित होने की खोज की थी
- (a) थॉमसन
 - (b) रदरफोर्ड
 - (c) बोहर
 - (d) जेम्स चैडविक
42. पोजीट्रॉन किसका प्रतिकरण है
- (a) इलेक्ट्रॉन
 - (b) प्रोटॉन
 - (c) न्यूट्रॉन
 - (d) न्यूट्रॉन
43. परमाणु क्रमांक 20 वाले परमाणु का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास है –
- (a) 2,8,10
 - (b) 2,6,8,4
 - (c) 2,8,8,2
 - (d) 2,10,8

CHEMISTRY

CHEMISTRY

- (c) बढ़ते हुए परमाणु आयतन में
 (d) बढ़ते हुए परमाणु संख्या में

65. आधुनिक आवर्त नियम के प्रवर्तक हैं
 (a) मोसले (b) मेंडेलीफ
 (c) आवोगाद्रो (d) डॉल्टन

66. निम्न में किस एक पर आधुनिक आवर्त सारणी आधारित है
 (a) परमाणु आयतन (b) परमाणु संख्या
 (c) परमाणु भार (d) परमाणु आकार

67. क्षार धातुओं को आवर्त सारणी के किस समूह में रखा गया है
 (a) IA (b) IB
 (c) IIA (d) IIIB

68. किस समूह के तत्वों को सिक्का धातु कहते हैं
 (a) IA (b) IB
 (c) IIA (d) IIIA

69. शून्य समूह में रखे गए तत्व किस नाम से जाने जाते हैं
 (a) हैलोजन (b) क्षार धातुएं
 (c) क्षारीय मृदा धातुएं (d) निष्क्रिय तत्व

70. पोलोनियम की खोज किसने की थी
 (a) ऑस्टन (b) मेरी क्युरी
 (c) जोलियट (d) आइटीन क्युरी

71. सबसे भारी धातु है
 (a) चांदी (b) सोना
 (c) पारा (d) ओस्मियम

72. सबसे हल्की धातु है
 (a) मैग्नीशियम (b) एल्युमिनियम
 (c) प्लॉटिनम (d) लिथियम

73. सबसे हल्का तत्व कौन सा है
 (a) हाइड्रोजन (b) हीलियम
 (c) लिथियम (d) सोडियम

74. कौन सा तत्व सबसे अधिक ऋणात्मक है
 (a) ऑक्सीजन (b) फ्लोरिन
 (c) सोडियम (d) क्लोरिन

75. निम्न में कौन सा तत्व का मौलिक गुण है
 (a) परमाणु भार (b) अणु भार
 (c) परमाणु संख्या (d) परमाणु घनत्व

76. पृथ्वी के पटल का 97.2% भाग कितने तत्वों से बना होता है
 (a) 5 (b) 8
 (c) 11 (d) 19

77. पृथ्वी पर सबसे अधिक मात्रा में पाया जाने वाला धातु है
 (a) लोहा (b) एल्युमिनियम
 (c) कैल्सियम (d) सोडियम

78. पृथ्वी पर सबसे अधिक मात्रा में पाया जाने वाला तत्व है
 (a) ऑक्सीजन (b) सिलिकॉन
 (c) एल्युमिनियम (d) लोहा

79. पृथ्वी पर सबसे अधिक मात्रा में पाया जाने वाला तत्व है
 (a) ऑक्सीजन (b) सिलिकॉन
 (c) एल्युमिनियम (d) लोहा

80. प्रत्येक आवर्त का अंतिम सदस्य होता है
 (a) एक धातु (b) एक हैलोजन
 (c) एक निष्क्रिय गैस (d) एक उपधातु

81. प्रत्येक आवर्त का प्रथम सदस्य होता है
 (a) एक क्षार धातु (b) एक हैलोजन
 (c) एक अक्रिय गैस (d) एक उपधातु

82. आवर्त सारणी के दुसरे आवर्त में तत्वों की संख्या कितनी होती है ?
 (a) 18 (b) 8
 (c) 2 (d) 10

83. अम्ल वह पदार्थ है जो
 (a) इलेक्ट्रॉन को ग्रहण करता है
 (b) इलेक्ट्रॉन प्रदान करता है
 (c) प्रोटॉन देता है
 (d) OH आयन देता है

84. भस्म वह पदार्थ है , जो
 (a) प्रोटॉन देता है
 (b) प्रोटॉन ग्रहण करता है
 (c) इलेक्ट्रॉन देता है
 (d) इलेक्ट्रॉन युग्म ग्रहण करता है

85. अम्ल और भस्म अभिक्रिया करके बनाते हैं
 (a) अम्ल (b) लवण
 (c) इस्टर (d) अल्कोहल

86. उदासीन क्रिया में बनता है
 (a) अम्ल (b) भस्म

CHEMISTRY

- (c) लवण (d) लवण तथा जल

87. अम्ल तथा भस्म के परिक्षण के लिए किसका प्रयोग किया जाता है
 (a) लिटमस पत्र (b) कोबाल्ट पत्र
 (c) अमोनिया पत्र (d) इसमें से कोई नहीं

88. नीले पत्र को लाल कर देता है
 (a) अम्ल (b) भस्म
 (c) क्षार (d) लवण

89. लाल पत्र को नीला कर देता है
 (a) अम्ल (b) भस्म
 (c) लवण
 (d) इनमें से कोई भी नहीं

90. जल में घुलनशील भस्म को कहते हैं
 (a) अम्ल (b) क्षार
 (c) लवण
 (d) इनमें से कोई भी नहीं

91. निम्न में कौन सा सही कथन है
 (a) क्षार में धातुओं जैसी चिकनाहट होती है
 (b) क्षार लाल लिटमस को नीला कर देता है
 (c) सभी क्षार भस्म होते हैं, परन्तु सभी भस्म क्षार नहीं होते
 (d) उपरोक्त सभी

92. सभी अम्ल जल में घुलकर प्रदान करते हैं
 (a) OH^- आयन (b) H^+ आयन
 (c) इलेक्ट्रॉन (d) न्यूट्रान

93. भस्मों का स्वाद होता है
 (a) खारा (b) खट्टा
 (c) मीठा (d) स्वाहीन

94. भस्मों के जलीय घोल में कौन-सा आयन होता है ?
 (a) H^+ (b) H^-
 (c) OH^- (d) OH^+

95. सभी लवण होते हैं
 (a) वैद्यत अनपघट्य (b) वैद्यत अपघट्य
 (c) स्थाई अपघट्य (d) उदासीन

96. पी० एच० का निर्धारण किसने किया
 (a) लेवोजियर (b) प्रिस्टले
 (c) कैवेंडिश (d) सौरेन्सन

97. अम्लीय घोल का पी० एच० मान होता है
 (a) 7 (b) 7 से कम
 (c) 7 से अधिक (d) 14

98. क्षार घोल का पी० एच० मान होता है
 (a) 7 से कम (b) 7 से अधिक
 (c) 0 (d) 7

99. उदासीन घोल का पी० एच० मान होता है
 (a) 7 से कम (b) 7 से अधिक
 (c) 7 (d) 14

100. सभी अम्ल धातुओं से क्रिया करके कौन से गैस निकलते हैं
 (a) हाइड्रोजन (b) नाइट्रोजन
 (c) ऑक्सीजन (d) क्लोरिन

101. सामान्य व्याक्ति के रक्त का पी० एच० मान होता है
 (a) 5.0 (b) 6.4
 (c) 7.4 (d) 8.0

102. दूध का पी० एच० होता है
 (a) 6.1 (b) 6.6
 (c) 7.4 (d) 8

103. मोहर लवण है
 (a) सरल लवण (b) संकर लवण
 (c) द्विक लवण (d) जटिल लवण

104. हाइड्रोजन सभी अम्लों का एक आवश्यक अवयव है, यह सबसे पहले किसने कहा था
 (a) आर्हनियस (b) ब्रौन्स्टेड
 (c) डेवी (d) लॉरी

105. जलीय विलयन की अमलता के परिक्षण के लिए कौन-सा उपकरण प्रयुक्त किया जाता है –
 (a) हाइग्रोमीटर (b) एसिडमीटर
 (c) Ph मीटर (d) एमीटर

106. मनुष्य के खून का ph _____ होता है |
 (a) कम अम्लीय (b) अधिक अम्लीय
 (c) कम क्षारीय (d) अधिक क्षारीय

107. उत्प्रेरक एक ऐसा पदार्थ जो रासायनिक अभिक्रिया के वेग को
 (a) बढ़ाता है (b) घटाता है
 (c) परिवर्तित करता है
 (d) इनमें से कोई भी नहीं है

108. उत्प्रेरक की खोज किसने की थी
 (a) बर्जिलियस (b) रदरफोर्ड
 (c) लुईस (d) कोसेल

CHEMISTRY

109. जब अभिकारक और उत्प्रेरक दोनों की भौतिक अवस्थाएं समान होती हैं तो उत्प्रेरक कहलाता है
 (a) विषमांग उत्प्रेरक (b) समांग उत्प्रेरक
 (c) उत्प्रेरक विष (d) प्रेरित उत्प्रेरिक
110. जब अभिकारक और उत्प्रेरक दोनों की भौतिक अवस्थाएं भिन्न होती हैं तो उत्प्रेरक कहलाता है
 (a) समांग उत्प्रेरक (b) विषमांग उत्प्रेरक
 (c) प्रेरित उत्प्रेरिक (d) उत्प्रेरक विष
111. यदि किसी क्रिया में उत्पाद उत्प्रेरक का काम करता है, तो उसे कहते हैं
 (a) समांग उत्प्रेरक (b) विषमांग उत्प्रेरक
 (c) स्व उत्प्रेरक (d) प्रेरित उत्प्रेरिक
112. जैविक उत्प्रेरक है
 (a) एमिनो अम्ल (b) ग्लूकोज
 (c) नाइट्रोजन का अणु (d) एंजाइम
113. निम्न में किस प्रकार के उत्प्रेरक उत्तम सिद्ध होते हैं
 (a) संक्रमण तत्व (b) क्षार धातु
 (c) क्षारीय धातु (d) रंगीन धातु
114. तेलों के हाइड्रोजनीकरण में प्रयुक्त उत्प्रेरक है
 (a) Fe (b) Ni
 (c) Mo (d) Pt
115. सीस कक्ष प्रक्रम में उत्प्रेरक के रूप में प्रयुक्त होता है —
 (a) नाइट्रोजन के ऑक्साइड
 (b) प्लैटिनम
 (c) निकेल
 (d) MnO₂
116. कौन सा एंजाइम ग्लूकोज को एल्कोहल में परिवर्तित करता है
 (a) जायमेज (b) इवेंट्स
 (c) माल्टेस (d) डायस्ट्रेट
117. सल्फ्यूरिक अम्ल बनाने की सम्पर्क विधि में उत्प्रेरक के रूप में प्रयुक्त होता है
 (a) लोहे का चूर्ण (b) प्लैटिनम चूर्ण
 (c) नाइट्रोजन के ऑक्साइड
 (d) निकल धातु
118. क्लोरिन गैस बनाने की डीकन विधि में उत्प्रेरक के रूप में प्रयुक्त होता है
 (a) नाइट्रोजन के ऑक्साइड
 (b) गर्म एलुमिना
 (c) क्युप्रिक क्लोराइड
 (d) लोहे का चूर्ण
119. अमोनिया उत्पादन के हैबर विधि में उत्प्रेरक वर्धक के रूप में कार्य करता है
 (a) निकल (b) लोहा
 (c) प्लैटिनम (d) मोलिब्डेनम
120. सम्पर्क विधि में गंधकाम्ल (H₂SO₄) के निर्माण में प्रयुक्त उत्प्रेरक है —
 (a) Pb (b) Fe + Mo
 (c) V₂O₅ (d) CO + Ni
121. वे पदार्थ जो जल कर उष्मा प्रदान करते हैं कहलाते हैं
 (a) कोयल (b) ज्वालक
 (c) ऊष्मादायक (d) ईंधन
122. लाल तप्त कोक पर जल वाष्प प्रवाहित करने से कार्बन मोनो ऑक्साइड एवं हाइड्रोजनगैसों का मिश्रण होता है, जिसे कहते हैं
 (a) कोल गैस (b) जल गैस
 (c) प्रोड्युशर गैस (d) बायो गैस
123. निम्नलिखित में से कौन-सा मिश्रण कोल गैस कहलाता है ?
 (a) H₂, CH₄, CO (b) H₂, N₂, CO
 (c) H₂, N₂, O₂ (d) H₂, O₂, CO₂
124. कार्बन मोनो ऑक्साइड और नाइट्रोजन के गैसीय मिश्रण को कहते हैं
 (a) कोल गैस (b) जल गैस
 (c) प्रोड्युशर गैस (d) प्राकृतिक गैस
125. प्राकृतिक गैस में मुख्यतः रहता है
 (a) मीथेन (b) इथेन
 (c) प्रोपेन (d) ब्यूटेन
126. नार्मल ब्यूटेन तथा आइसो ब्यूटेन का द्रवित किया हुआ मिश्रण कहलाता है
 (a) जल गैस (b) कोल गैस
 (c) प्रोड्युशर गैस (d) द्रवित पेट्रोलियम गैस

CHEMISTRY

127. सुरक्षा की दृष्टि से खानों पकाने वाली एलपीजी गैस सिलिंडर में क्या भरकर गैस को गंधयुक्त बनाया जाता है
 (a) हीलियम (b) अमोनिया
 (c) मरकैप्टेन (d) ईथर

128. गोबर गैस में मुख्यतः होता है
 (a) मीथेन (b) इथिलीन
 (c) एसीटिलीन (d) कार्बन मोनो ऑक्साइड

129. LPG में मुख्यतः कौन सी गैस पाई जाती है
 (a) मीथेन
 (b) कार्बन डाइऑक्साइड
 (c) ब्यूटेन
 (d) सल्फर डाइऑक्साइड

130. जल गैस किसका संयोजन है ?
 (a) CO और H₂O (b) CO₂ और CO
 (c) CO और H₂ (d) CO₂ और H₂

131. बायोगैस संयंत्र से निष्कासित निम्नलिखित में से कौन-सी गैस इंधन गैस के रूप में उपयोग में आती है?
 (a) ब्यूटेन (b) प्रोपेन
 (c) मिथेन (d) एथेन

132. LPG का मुख्य घटक है
 (a) मीथेन (b) इथेन
 (c) पैटेन (d) ब्यूटेन

133. निम्न में किस का ईंधन मान किस सबसे अधिक होता है
 (a) हाइड्रोजन (b) चारकोल
 (c) प्राकृतिक गैस (d) गैसोलीन

134. निम्न में कौन सा ईंधन सबसे से कम पर्यावरण प्रदूषण उत्पन्न करता है
 (a) हाइड्रोजन (b) कोयला
 (c) डीजल (d) केरोसिन

135. रॉकेट में से किस प्रकार का ईंधनप्रयुक्त होता है
 (a) बायोमास (b) कोक
 (c) प्रणोदक (d) कोल गैस

136. किस प्रकार के कोयले में सबसे अधिक कार्बन की मात्रा होती है
 (a) पीट (b) लिंग्नाइट
 (c) बिन्टूमस (d) एन्थ्रासाइट

137. भूरा कोयला किस नाम से जाना जाता है
 (a) पीट (b) लिंग्नाइट
 (c) बिन्टूमस (d) एन्थ्रासाइट

138. जिस न्यूनतम ताप पर कोई पदार्थ जलना शुरू करता है , उसे कहते हैं
 (a) उष्णीय ताप (b) ज्वलन ताप
 (c) कैलोरी मान (d) इनमे से सभी

139. श्वसन किस प्रकार की दहन प्रक्रिया है
 (a) द्रुत दहन (b) मंद दहन
 (c) स्वतः दहन (d) विस्फोट

140. अग्नि शमन में कौन सी गैस प्रयुक्त होती है
 (a) हीलियम (b) कार्बन डाइऑक्साइड
 (c) CO (d) ऑक्सीजन

141. निम्न में कौन इंधन तत्व नहीं है
 (a) युरेनियम (b) थोरियम
 (c) रेडियम (d) हीलियम

142. निम्न में कौन सा जीवाश्म ईंधन नहीं है
 (a) कोयला (b) पेट्रोलियम
 (c) नाइट्रोजन (d) जल गैस

143. निम्न में से किसका प्रयोग नोदक या रॉकेट में ईंधन के रूप में होता है
 (a) द्रव हाइड्रोजन द्रव नाइट्रोजन
 (b) द्रव ऑक्सीजन . द्रव नाइट्रोजन
 (c) द्रव नाइट्रोजन . द्रव ओक्सीजन
 (d) द्रव हाइड्रोजन द्रव ओक्सीजन

144. जीवन शक्ति सिद्धांत का प्रतिपादन किस रसायनज्ञ ने किया
 (a) बर्जिलियस (b) योहलर
 (c) कोल्बे (d) बर्थेलोट

145. प्रयोगशाला में संश्लेषित किया गया पहला कार्बनिक यौगिक था –
 (a) लैविटक एसिड (b) ग्लूकोज
 (c) यूरिया (d) यूरिक एसिड

146. प्रकृति में सबसे ज्यादा मात्रा में पाया जाने वाला कार्बनिक यौगिक है
 (a) ग्लूकोज (b) फ्रक्टोज
 (c) सुक्रोज (d) सेलुलोज

147. निम्नलिखित में से कौन-सा तत्व सभी कार्बनिक यौगिकों में मिलता है ?

CHEMISTRY

CHEMISTRY

167. चींटी या मधुमक्खी के काटने पर उसके डंक में निम्न द्रव पाया जाता है –
(a) फौर्मिक अम्ल (b) मेथेनल
(c) ग्लेशियल एसिटिक अम्ल
(d) ओकजेलिक अम्ल
168. निम्न में से कौन सा अम्ल सिरके में उपस्थित होता है
(a) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल
(b) साइट्रिक अम्ल
(c) सिट्रिक अम्ल
(d) एसिटिक अम्ल
169. टेलेफोन रिसीवर तथा रेडियो और टेलीविजन के कैबिनेट किस के बने होते हैं
(a) टेपलान (b) बैकेलाइट
(c) वीटल (d) ग्लिपटल
170. कृत्रिम रेशम का निम्नलिखित नाम भी है
(a) रेयॉन (b) डेक्रॉन
(c) रेशा कांच (d) नायलॉन
171. मानव निर्मित प्रथम कृत्रिम रेशा था
(a) रेयॉन (b) नायलॉन
(c) पोलीएस्टर (d) टेरीकोट
172. नायलॉन बनाने के लिए प्रयुक्त कच्चा पदार्थ है
(a) इथिलीन (b) एडिपिक अम्ल
(c) यूरिया (d) फॉर्मल्डीहाइड
173. नायलॉन है एक –
(a) विनाइल बहुलक (b) पोलीएमाइड
(c) पोलीएस्टर (d) पोलीसैकेराइड
174. प्राकृतिक रबड़ किसका बहुलक है
(a) आइसोप्रीन (b) स्टाइरीन
(c) ब्यूटाइन (d) एथिलीन
175. रबड़ किसका उत्पाद है ?
(a) रेशा (b) लेटेक्स
(c) राल (d) गोंद
176. निश्चित ताप पर किसी गैस के दिए हुए द्रव्यमानका दाब उसके आयतन के प्रतिलोमानुपाती होता है, यह नियम है
(a) चार्ल्स का नियम (b) बॉयल का नियम
(c) डॉल्टन का नियम
(d) ग्राहम का नियम

177. दिए हुए ताप पर गैस की एक निश्चित मात्रा के लिए दाब का मान नियत रहता है, यह कौन सा नियम है
(a) चार्ल्स का नियम (b) बॉयल का नियम
(c) पास्कल का नियम
(d) आवोगाद्रो के अभिकल्पना
178. स्थिर दाब पर गैस का आयतन परमताप के समानुपाती होता है
(a) चार्ल्स का नियम (b) बॉयल का नियम
(c) गेल्युसेक का नियम
(d) ग्राहम का नियम
179. 'समान दाब और ताप पर गैसों के समान आयतनों में अणुओं की संख्या समान होती है' , यह नियम है
(a) बॉयल का नियम (b) चार्ल्स का नियम
(c) डॉल्टन का नियम
(d) आवोगाद्रो के अभिकल्पना
180. स्थिर ताप पर किसी गैस का दाब तिगुना कर देने पर उसका आयतन होगा
(a) तिहाई (b) तिगुना
(c) आधा (d) चौथाई
181. गैसों के विसरण का नियम किसने प्रतिपादित किया था
(a) बॉयल (b) चार्ल्स
(c) आवोगाद्रो (d) ग्राहम
182. एक गैस विसरण के दर
(a) घनत्व के अनुक्रमानुपाती होती है
(b) अणुभार के अनुक्रमानुपाती
(c) अणुभार के वर्गमूल के अनुक्रमानुपाती
(d) अणुभार के वर्गमूल के व्युत्क्रमानुपाती होती है
183. वायु से हल्की गैस कौन सी है
(a) ऑक्सीजन (b) अमोनिया
(c) क्लोरिन (d) प्रोपेन
184. वास्तविक गैस किन परिस्थितियों में आदर्श गैस सा व्यव्हार करती है
(a) उच्च दाब निम्न ताप
(b) निम्न दाब उच्च ताप
(c) उच्च ताप उच्च दाब
(d) निम्न दाब निम्न ताप

CHEMISTRY

185. किसी कमरे के एक कोने में इत्र की खुलीशीशी रख देने से उसकी खुशबू कमरे के सभी भागों में फैल जाता है , इसका कारण है
 (a) वाष्पन (b) वाष्पीकरण
 (c) विसरण (d) उर्ध्वपातन

186. एक गैस का वाष्पन घनत्व 14 है उसका अणु भार कितना होगा ?
 (a) 14 (b) 21
 (c) 28 (d) 42

187. किसी गैस का अणु भार उसके वाष्प घनत्व का कितना होता है
 (a) दुगुना (b) तिगुना
 (c) चार गुना (d) आधा

188. निम्न में कौन सा नियम गैस से सम्बन्धित नहीं है
 (a) बोयल का नियम (b) चार्ल्स का नियम
 (c) गे लुसाक का नियम
 (d) फैराडे का नियम

189. चाकू से काटे जा सकने वाली धातु है
 (a) ताम्बा (b) लोहा
 (c) सीसा (d) सोडियम

190. सोडियम धातु का संग्रहण किसमें करना चाहिए ?
 (a) एल्कोहल (b) मिट्टी का तेल
 (c) जल (d) HCl

191. सोडियम के टुकड़े को यदि पानी में डाला जाता है तो वह
 (a) ढूब जाएगा (b) तैरता रहेगा
 (c) तैरता हुआ जलने लगेगा
 (d) धुंआ देगा

192. आजकल सड़क की रोशनी में पीले लैंप बहुतायत से प्रयुक्त हो रहे हैं , इन लैंप में निम्न में से किसका उपयोग करते हैं
 (a) सोडियम (b) निअॉन
 (c) हाइड्रोजन (d) नाइट्रोजन

193. मैग्नीशियम धातु का निष्कर्षण किस अयस्क से किया जाता है
 (a) मैग्नेसाइट (b) डोलोमाइट
 (c) कार्नालाइट (d) कोसेराइट

194. निम्न में से कौन सी धातु नाइट्रोजन से जलती है
 (a) सोडियम (b) कैल्शियम
 (c) मैग्नीशियम (d) प्लेटिनम

195. प्रति अम्ल के रूप में प्रयोग किया जाने वाला क्षारक है
 (a) कैल्शियम हाइड्रोक्साइड
 (b) बेरियम हाइड्रोक्साइड
 (c) मैग्नीशियम हाइड्रोक्साइड
 (d) सिल्वर हाइड्रोक्साइड

196. निम्नलिखित में से किस यौगिक का उपयोग अग्निरोधक कपड़ा बनाने में किया जाता है ?
 (a) सोडियम सल्फेट (b) मैग्नीशियम सल्फेट
 (c) फेरस सल्फेट
 (d) एल्यूमिनियम सल्फेट

197. बौक्साईट अयस्क है –
 (a) लोहे का (b) एल्यूमिनियम का
 (c) तांबे के (d) सोने का

198. कौन सी धातु अपने ऑक्साइड से रक्षित होता है
 (a) लोहा (b) चांदी
 (c) सोना (d) एलुमिनियम

199. वायुयान और रॉकेट बनाने के लिए कौन–सी धातु प्रयोग की जाती है ?
 (a) सीसा (b) एल्यूमिनियम
 (c) निकल (d) तांबा

200. प्लास्टर ऑफ पेरिस किससे बनता है ?
 (a) संगमरमर (b) बॉक्साइट
 (c) चूना पथ्थर (d) जिप्सम

201. ब्लीचिंग पाउडर का रासायनिक नाम है
 (a) कैल्शियम ओक्सीक्लोराइड
 (b) सोडियम बाइकार्बोनेट
 (c) कैल्शियम हाइड्रोक्साइड
 (d) कैल्शियम कार्बोनेट

202. ब्लीचिंग पाउडर किससे गुजारकर तैयार किया जाता है
 (a) बुझे चूने पर से क्लोरिन
 (b) बुझे चूने पर से ऑक्सीजन
 (c) बुझे चूने पर से कार्बन डाइऑक्साइड
 (d) बुझे हए पर चने क्लोरिन

CHEMISTRY

203. निम्न में कौन सा एक लोहे का एक अयस्क है
 (a) हेमेटाइट (b) बॉक्साइट
 (c) सिनेबार (d) लाइमस्टोन
204. हीमोग्लोबिन में उपस्थित होता है
 (a) लोहा (b) कॉपर
 (c) निकेल (d) कोबाल्ट
205. निम्न में कौन सी सी धातु अमलगम नहीं बनाती है
 (a) सोडियम (b) पोटेशियम
 (c) तांबा (d) लोहा
206. अनीमिया किस तत्व की कमी के कारण होता है
 (a) तांबा (b) लोहा
 (c) कैल्शियम (d) मैग्नीशियम
207. निम्न में किस धातु की अधिक मात्रा की उपस्थिति के कारण मनुष्य को सिडरोसिस नामक बिमारी हो जाती है
 (a) लोहा (b) तांबा
 (c) सोडियम (d) पोटेशियम
208. पृथ्वी के गर्भ में दूसरा सबसे ज्यादा पाया जाने वाला धातु कौन सा है
 (a) लौह (b) एलुमिनियम
 (c) तांबा (d) जस्ता
209. जंग लगने पर लोहे का भार –
 (a) बढ़ता है (b) घटता है
 (c) कोई परिवर्तन नहीं होता है
 (d) परिवर्तित होता है
210. जंग रहित लोहा बनाने में प्रयुक्त महत्वपूर्ण धातु है
 (a) एलुमिनियम (b) कार्बन
 (c) क्रोमियम (d) टिन
211. लोहे का शुद्धतम रूप है
 (a) कच्चा लोहा (b) पिटवा लोहा
 (c) ढलवां लोहा (d) स्टील
212. यशदलेपन में लोहे पर किसकी परत चढ़ायी जाती है ?
 (a) ताम्बा (b) जस्ता
 (c) टिन (d) निकेल
213. मानव ने सर्वप्रथम किस धातु का प्रयोग किया
- (a) सोना (b) चांदी
 (c) तांबा (d) लोहा
214. कांसा मिश्रित धातु है –
 (a) तांबा एवं टिन का
 (b) ताम्बा एवं चांदी का
 (c) तांबा एवं जस्ता का
 (d) तांबा एवं सीसा का
215. निम्न में से कौन सा विद्युत का अच्छा चालक होता है
 (a) लोहा (b) सिलिकॉन
 (c) कॉपर (d) सिरामिक
216. सोने के आभूषण बनाते समय कौन सी धातु मिलायी जाती है
 (a) तांबा (b) पारा
 (c) प्लेटिनम (d) एलुमिनियम
217. मानव शरीर में तांबा धातु की वृद्धि से कौन सी बिमारी होती है
 (a) सिडरोसिस (b) रक्ताल्पता
 (c) घोंघा (d) विल्सन बिमारी
218. हाइड्रोजन की खोज किसके द्वारा की गई थी ?
 (a) चार्ल्स (b) केवेंडिश
 (c) प्रिस्टले (d) बॉयल
219. किस तत्व को रसायन विज्ञान में आवारा तत्व की संज्ञा दी गई है
 (a) कार्बन (b) ऑक्सीजन
 (c) नाइट्रोजन (d) हाइड्रोजन
220. कौन सा तत्व ब्रह्माण्ड में सर्वाधिक मात्रा में है
 (a) नाइट्रोजन (b) हाइड्रोजन
 (c) ऑक्सीजन (d) सिलिकॉन
221. निम्न में से किसे 'भविष्य 'का ईंधन ' कहा जाता है
 (a) हाइड्रोजन (b) मीथेन
 (c) प्राकृतिक गैस (d) एथेनॉल
222. वह तत्व जो अम्लों का आवश्यक तात्त्विक घटक है
 (a) नाइट्रोजन (b) हाइड्रोजन
 (c) ऑक्सीजन (d) हीलियम
223. वह तत्व जिसका परमाणु क्रमांक तथा परमाणु भार दोनों एक समान होता है

CHEMISTRY

- (a) हाइड्रोजन (b) लिथियम
 (c) ऑक्सीजन (d) कलोरिन
224. हाइड्रोजन के समस्थानिकों की संख्या
 कितनी है
 (a) दो (b) तीन
 (c) चार (d) पांच
225. निम्न में से कौन सा हाइड्रोजन का
 समस्थानिक नहीं है
 (a) प्रोटियम (b) ड्यूट्रेरियम
 (c) ड्राइट्रियम (d) ओजोन
226. ड्राइट्रियम किसका समस्थानिक है
 (a) ऑक्सीजन (b) हाइड्रोजन
 (c) फास्फोरस (d) नाइट्रोजन
227. जब रक्त तप्त लोहे के ऊपर भाप गुजाई
 जाती है तो कौन सी गैस प्राप्त होती है
 (a) ऑक्सीजन (b) प्रोड्यूशर गैस
 (c) हाइड्रोजन (d) जल गैस
228. वनस्पति धी के निर्माण में कौन सी गैस
 प्रयुक्त होती है
 (a) नाइट्रोजन
 (b) कार्बन डाइऑक्साइड
 (c) हाइड्रोजन (d) निअॉन
229. शुद्ध जल होता है
 (a) अस्लीय (b) क्षारीय
 (c) उदासीन
 (d) इनमें से कोई भी नहीं
230. शुद्ध जल का pH मान होता है
 (a) 2 (b) 7
 (c) 9 (d) 14
231. जल का घनत्व किस तापमान पर
 सर्वाधिक होता है ?
 (a) 0°C (b) 4°F
 (c) 4 K (d) 4°C
232. निम्न में से कौन सा विद्युत का चालक है
 (a) रबड़ (b) शुद्ध जल
 (c) लवण जल (d) बैंजीन
233. भारी जल अणु भार है
 (a) 18 (b) 20
 (c) 22 (d) 24
234. पुराने तैल चित्रों के रंगों को फिर से
 उभारने के काम आता है
- (a) सल्फ्यूरिक अम्ल
 (b) ओक्जैलिक अम्ल
 (c) हाइड्रोजनपरऑक्साइड
 (d) भारी जल
235. कार्बन है एक
 (a) धातु (b) अधातु
 (c) उपधातु (d) यौगिक
236. वह गुण जिसके कारण एक ही तत्व कई^ई
 रूपों में पाया जाता है कहलाता है
 (a) बहुलीकरण (b) समभारिक
 (c) समस्थानिक (d) अपरूपता
237. हीरा और ग्रेफाईट किसके अपरूप हैं
 (a) सिलिकॉन (b) नाइट्रोजन
 (c) कार्बन (d) टिन
238. निम्न में से सबसे सख्त कौन है
 (a) हीरा (b) ग्लास
 (c) क्वार्ट्ज (d) प्लेटिनम
239. हीरे के सम्बन्ध में कैरेट क्या होता है
 (a) शुद्धता (b) भार
 (c) द्रव्यमान (d) घनत्व
240. निम्नलिखित में से कौन-सा कार्बन का
 एक रूप नहीं है ?
 (a) काजल (b) हेमेटाईट
 (c) ग्रेफाईट (d) चारकोल
241. निम्नलिखित में से किसको पेसिलो में
 प्रयुक्त किया जाता है ?
 (a) फास्फोरस (b) चारकोल
 (c) ग्रेफाईट (d) गंधक
242. निम्नलिखित में से कौन-सा अच्छा स्नेहक
 है ?
 (a) हीरक चूर्ण (b) ग्रेफाईट चूर्ण
 (c) गलित कार्बन
 (d) कार्बन और लौह की मिश्रधातु
243. कोयले के निम्न प्रकारों में से की एक में
 शेष प्रकारों की अपेक्षा अधिक प्रतिशत अंश
 कार्बन का होता है
 (a) बिन्टूमनस (b) लिग्नाईट
 (c) पीट (d) एन्थ्रासाइट
244. निम्न में से किसको भूरा कोयला कहा
 जाता है
 (a) एन्थ्रासाइट (b) बिन्टूमनस

CHEMISTRY

- (c) कोक (d) लिग्नाइट
245. मुलायम कोयला के नाम से कौन जाना जाता है
 (a) पीट (b) लिग्नाइट
 (c) एन्थ्रासाइट (d) बिन्टूमनस
246. कोयला निर्माण की आरम्भिक अवस्था है
 (a) पीट (b) लिग्नाइट
 (c) बिन्टूमनस (d) एन्थ्रासाइट
247. सामान्य किस्म का कोयला है
 (a) एन्थ्रासाइट (b) लिग्नाइट
 (c) बिन्टूमनस (d) पीट
248. उच्च कोटि का कोयला है –
 (a) पीट (b) लिग्नाइट
 (c) एन्थ्रासाइट (d) विटूमिनस
249. निम्नलिखित में से कौन-सी किस्म कोयले की किस्म नहीं है ?
 (a) विटूमनी (b) लिग्नाइट
 (c) पीट (d) डोलोमाइट
250. ग्लोबल वार्मिंग के लिए उत्तरदायी गैस है –
 (a) कार्बन डाइऑक्साइड
 (b) कार्बन मोनोऑक्साइड
 (c) नाइट्रस ऑक्साइड
 (d) नाइट्रोजन पर ऑक्साइड
251. सौर सैलों में प्रयुक्त होने वाला पदार्थ कौन सा है
 (a) सिलिकॉन (b) सिरियम
 (c) ऐस्टैटिन (d) वैनेडियम
252. ट्रांजिस्टर बनाने आमतौर पर किसका इस्तेमाल किया जाता है
 (a) एल्युमिनियम (b) सिलिकान
 (c) ताम्बा (d) चांदी
253. सिलिकॉन क्या है ?
 (a) चालक (b) अर्ध चालक
 (c) विद्युत रोधक (d) कुचालक
254. कांच क्या है ?
 (a) अतिशीतित तरल (b) क्रिस्टलाइन ठोस
 (c) तरल क्रिस्टल
 (d) इनमें से कोई भी नहीं
255. कृत्रिम गर्भाधान के लिए बैलों के वीर्य को रखा जाता है –
- (a) द्रव अमोनिया में (b) द्रव ऑक्सीजन में
 (c) द्रव नाइट्रोजन में (d) द्रव हाइड्रोजन में
256. नाइट्रोजन के खोजकर्ता हैं
 (a) चौडविक (b) रदरफोर्ड
 (c) कैवेंडिश (d) रैमजे
257. सोना किस अम्ल में घुल जाता है ?
 (a) नाइट्रिक अम्ल में
 (b) हाइड्रो क्लोरिक अम्ल में
 (c) सल्फयुरिक अम्ल में
 (d) अमलराज में
258. ट्यूब लाइट में सामान्यतः कौन सी गैस भरी होती है ?
 (a) आर्गन और फोस्फिन
 (b) पारे की वाष्प और आर्गन
 (c) आर्गन और मिथेन
 (d) पारे की वाष्प और हीलियम
259. विद्युत बल्ब में प्रयुक्त गैस है
 (a) नाइट्रोजन (b) हाइड्रोजन
 (c) ऑक्सीजन (d) अक्रिय गैस
260. एक विद्युत बल्ब के जीवन को बढ़ाने के लिए सामान्यतः उसे किससे भरा जाता है
 (a) ऑक्सीजन (b) वायु
 (c) आर्गन (d) नाइट्रोजन
261. वायुमंडल में सर्वाधिक मात्रा में पायी जाने वाली अक्रिय गैस है
 (a) हीलियम (b) निअॉन
 (c) आर्गन (d) क्रिप्टॉन
262. वायु में कौन सी नोबेल गैस नहीं है ?
 (a) हीलियम (b) जिनोन
 (c) क्रिप्टॉन (d) रेडॉन
263. कौन सी अक्रिय गैस यौगिक बना सकती है ?
 (a) हीलियम (b) जीनॉन
 (c) क्रिप्टॉन (d) आर्गन
264. हीलियम की खोज किसने की थी ?
 (a) कैवेंडिश (b) लोकेयर
 (c) शीले और प्रिस्टले
 (d) बर्जिलीयस
265. कैंसर उपचार के लिए प्रयुक्त उत्कृष्ट गैस है
 (a) हीलियम (b) आर्गन

CHEMISTRY

- (c) क्रिप्टॉन (d) रेडॉन
 266. हीरे की खनिजीय बनावट क्या है ?
 (a) कार्बन (b) नाइट्रोजन
 (c) निकेल (d) जस्ता
267. कार्बन डेटिंग निम्न की आयु निर्धारण में प्रयुक्त होती है ?
 (a) जीवाश्म (b) पौधे
 (c) चट्टानें
 (d) उपरोक्त में से कोई भी नहीं
268. इलेक्ट्रॉन त्यागने के प्रवृत्ति को कहते हैं
 (a) ऑक्सीकरण (b) अवकरण
 (c) उत्प्रेरण (d) अभिप्रेरण
269. इलेक्ट्रॉन ग्रहण करने के प्रवृत्ति को कहते हैं
 (a) ऑक्सीकरण (b) अवकरण
 (c) उत्प्रेरण (d) अभिप्रेरण
270. विद्युत धनात्मक तत्वों से संयोग करने की क्रिया को कहते हैं
 (a) ऑक्सीकरण (b) अवकरण
 (c) दहन (d) भंजन
271. विद्युत ऋणात्मक तत्वों से संयोग करने की क्रिया को कहते हैं
 (a) ऑक्सीकरण (b) अवकरण
 (c) उत्प्रेरण (d) अभिप्रेरण
272. ऑक्सीकरण अभिक्रिया में विद्युत ऋणात्मक तत्व समूह के अनुपात में
 (a) कमी होती है (b) वृद्धि होती है
 (c) न कमी और न वृद्धि
 (d) इसमें से कोई भी नहीं
273. ऑक्सीकरण वह प्रक्रिया है जिसमें तत्व की संयोजकता
 (a) घट जाती है (b) बढ़ जाती है
 (c) अपरिवर्तित रहती है
 (d) इसमें से कोई भी नहीं
274. निम्न में से कौन सा पदार्थ ऑक्सीकारक और एवं अवकारक दोनों हैं ?
 (a) H_2O_2 (b) $KClO_3$
 (c) $KMnO_4$ (d) HNO_3
275. लोहे पर जंग लगना किसका उदाहरण है
 (a) ऑक्सीकरण (b) अवकरण
 (c) बहूलीकरण (d) जस्तीकरण
276. निम्न में से किस रसायन में से किस एक तत्व की अपने सभी यौगिकों में ऑक्सीकरण अवस्था होती है
 (a) कार्बन (b) फ्लोरिन
 (c) हाइड्रोजन (d) ऑक्सीजन
277. हीरे की खनिजीय बनावट क्या है ?
 (a) कार्बन (b) नाइट्रोजन
 (c) निकेल (d) जस्ता
278. धनायन तब बनता है , जब
 (a) परमाणु इलेक्ट्रॉन ग्रहण करता है
 (b) परमाणु इलेक्ट्रॉन खोता है
 (c) परमाणु पर बाहर से धनावेश आता है
 (d) परमाणु से प्रोटॉन बाहर निकल जाता है
279. ऋणआयन तब बनता है ,जब
 (a) परमाणु इलेक्ट्रॉन ग्रहण करता है
 (b) परमाणु इलेक्ट्रॉन खोता है
 (c) परमाणु पर बाहर से धनावेश आता है
 (d) परमाणु से प्रोटॉन बाहर निकल जाता है
280. आयनों से बने यौगिक का सामान्य नाम है
 (a) वैद्युत संयोजक (b) सह संयोजक
 (c) उप सहसंयोजक
 (d) इनमें से कोई भी नहीं
281. मीथेन के अणु में है
 (a) द्वि संयोजन बंधन (b) त्रिसंयोजन बंधन
 (c) एकल सहसंयोजन बन्ध
 (d) इनमें से कोई भी नहीं
282. इथिनिल अणु की प्रकृति होती है
 (a) एकरैखिक (b) चतुशफल्कीय
 (c) समतल त्रिकोणीय (d) अष्टफलकीय
283. निम्न में किस यौगिक की आकृति चतुष्पलकीय है
 (a) अमोनिया
 (b) कार्बन टेट्राक्लोराईड
 (c) जल (d) एसीटिलीन
284. रेडियोधर्मिता की खोज किसने की थी ?
 (a) रदरफर्ड (b) हेनरी बेक्वेरेल
 (c) रोएंटजेन (d) आइन्स्टाइन
285. रेडियो सक्रियता किसका गुण है
 (a) इलेक्ट्रॉन का (b) प्रोटॉन का
 (c) न्यूट्रॉन का (d) नाभिक का
286. रेडियोधर्मिता की यूनिट है

CHEMISTRY

- (a) एंगस्ट्रॉम (b) कैडेला
 (c) फर्मी (d) क्युरी
287. रेडियोधर्मी तत्व किसका उत्सर्जन करती है
 (a) पराबैंगनी किरणों का
 (b) α , β तथा γ विकिरण
 (c) रेडियो तरंगे (d) अवरक्त तरंगे
288. अल्फा और β किरणों की खोज किसने की थी
 (a) डॉल्टन (b) रॉटजन
 (c) रदरफोर्ड (d) विलार्ड
289. निम्न में कौन रेडियोसक्रिय किरण हीलियम नाभिक के समकक्ष होता है
 (a) α किरण (b) β किरण
 (c) γ किरण (d) इनमें से कोई नहीं
290. नाभिक से निकलने वाले विकिरण में किसकी वेघन क्षमता सर्वाधिक होती है
 (a) α किरण में (b) β किरण में
 (c) γ किरण में (d) इनमें से कोई नहीं
291. α किरण हैं
 (a) H^+ आयन (b) He^{++} आयन
 (c) इलेक्ट्रॉन (d) प्रोटॉन
292. निम्न में से किसके उत्सर्जन से सम्भारिक का निर्माण होता है
 (a) α कण (b) β कण
 (c) γ कण (d) एक्स किरण
293. निम्न में किस के उत्सर्जन से से किसी तत्व का परमाणु क्रमांक बढ़ता है
 (a) α कण (b) β कण
 (c) प्रोटॉन (d) न्यूट्रॉन
294. निम्न में किस में ऋणात्मक आवेश होता है
 (a) α किरण (b) β किरण
 (c) γ किरण (d) एक्स किरण
295. इलेक्ट्रॉन का समरूप है
 (a) α कण (b) β कण
 (c) γ कण (d) H^- परमाणु
296. निम्न में किस किरण की आयनन क्षमता सबसे कम होती है
 (a) α किरण (b) β किरण
- (c) γ किरण (d) इनमें से कोई नहीं
297. निम्न में से किस किरण के आयनन क्षमता सबसे अधिक होती है
 (a) α किरण (b) β किरण
 (c) γ किरण (d) इनमें से कोई नहीं
298. समस्त रेडियो एक्टिव पदार्थ क्षय होने के पश्चात् किस में अंतिम रूप में बदल जाते हैं
 (a) कोरेंडम (b) सीसा
 (c) कैडमियम (d) जस्ता
299. न्यूनतम पारगम्य शक्ति किरण कौन-सी है ?
 (a) α किरण (b) X – किरण
 (c) γ किरण (d) β किरण
300. किस रेडियो एक्टिव तत्व का नाम उसके खोजकर्ता के देश के नाम पर रखा गया
 (a) रेडियम (b) युरेनियम
 (c) पोलोनियम (d) पेलेडियम
301. निम्न में कौन सा एक रेडियोधर्मी पदार्थ नहीं है
 (a) युरेनियम (b) थोरियम
 (c) एलुमिनियम (d) पोलोनियम
302. किसी तत्व के समस्थानिक के बीच अंतर किनकी भिन्न संख्या की उपरिथिति के कारण होता है
 (a) प्रोटॉन (b) न्यूट्रॉन
 (c) इलेक्ट्रॉन (d) फोटॉन
303. हाइड्रोजन के समस्थानिकों की संख्या है
 (a) 2 (b) 3
 (c) 4 (d) 5
304. निम्न में कौन सा हाइड्रोजन का समस्थानिक नहीं है
 (a) प्रोट्रियम (b) ऊर्यूट्रेरियम
 (c) ट्रीटीयम (d) ट्रेंसियम
305. हाइड्रोजन के रेडियो सक्रिय समस्थानिकों को कहते हैं
 (a) ऊर्यूट्रेरियम (b) प्रोट्रियम
 (c) रेडियम (d) ट्राईट्रियम
306. सर्वाधिक संख्या में समस्थानिक किसके पाए जाते हैं
 (a) युरेनियम (b) हाइड्रोजन

CHEMISTRY

(c) पोलोनियम	(d) लेड	D	B	C	A	A	B	D
307. पोलोनियम में समस्थानिकों की संख्या है		57	58	59	60	61	62	63
(a) 15	(b) 17	A	A	B	A	D	B	D
(c) 23	(d) 27	64	65	66	67	68	69	70
308. चट्टानों की आयु ज्ञात करने के लिए रेडियोएक्टिव आयु अंकन में किस समस्थानिक का उपयोग जाता है		D	A	B	A	B	D	B
(a) युरेनियम	(b) हाइड्रोजन	71	72	73	74	75	76	77
(c) प्लूटोनियम	(d) कार्बन	D	D	A	B	C	B	B
309. परिसंचरण तंत्र में रक्त के थकके की स्थिति का पता लगाने के लिए किस समस्थानिक का प्रयोग किया जाता है		78	79	80	81	82	83	84
(a) Na – 24	(b) Co – 60	A	A	C	A	B	C	B
(c) As – 74	(d) I – 131	85	86	87	88	89	90	91
310. Co – 60 का प्रयोग आमतोर पर विकिरण चिकित्सा तथा कैंसर जैसे रोगों में होता है, क्योंकि यह उत्सर्जित करता है		B	D	A	A	B	B	D
(a) α किरण	(b) β किरण	92	93	94	95	96	97	98
(c) γ किरण	(d) इनमें से सभी	B	A	C	B	D	B	B
311. रक्त कैंसर को नियंत्रित करने के लिए उपयोग किय जाने वाला रेडियो आइसोटोप कौन सा है		99	100	101	102	103	104	105
(a) P – 32	(b) Co – 60	C	A	C	B	C	C	C
(c) I – 131	(d) Na – 24	106	107	108	109	110	111	112
		C	C	A	B	B	C	D
		113	114	115	116	117	118	119
		A	B	A	A	B	C	D
		120	121	122	123	124	125	126
		C	D	B	A	C	A	D
		127	128	129	130	131	132	133
		C	A	C	C	C	D	A
		134	135	136	137	138	139	140
		A	C	D	B	B	B	B
		141	142	143	144	145	146	147
		D	C	D	A	C	D	A
		148	149	150	151	152	153	154
		A	B	D	D	C	B	C
1	2	3	4	5	6	7		
C	B	C	B	C	C	D		
8	9	10	11	12	13	14		
D	A	A	A	C	B	C		
15	16	17	18	19	20	21		
A	A	D	D	C	B	C		
22	23	24	25	26	27	28		
A	C	B	B	D	D	A		
29	30	31	32	33	34	35		
A	C	C	C	A	B	A		
36	37	38	39	40	41	42		
B	B	A	A	A	B	A		
43	44	45	46	47	48	49		
C	D	B	D	B	C	C		
50	51	52	53	54	55	56		

ANSWER KEY

155	156	157	158	159	160	161
A	C	A	D	A	B	A
162	163	164	165	166	167	168
C	B	A	D	D	A	D
169	170	171	172	173	174	175
B	A	B	B	B	A	B
176	177	178	179	180	181	182
B	B	A	D	A	D	D
183	184	185	186	187	188	189
B	B	C	C	A	D	D
190	191	192	193	194	195	196
B	C	A	C	C	C	D
197	198	199	200	201	202	203
B	D	B	D	A	A	A
204	205	206	207	208	209	210
A	D	B	A	A	A	C

CHEMISTRY

211	212	213	214	215	216	217
B	B	C	A	C	A	D
218	219	220	221	222	223	224
B	D	B	A	B	A	B
225	226	227	228	229	230	231
D	B	C	C	C	B	D
232	233	234	235	236	237	238
C	B	C	B	D	C	A
239	240	241	242	243	244	245
B	B	C	B	D	D	D
246	247	248	249	250	251	252
A	C	C	D	A	A	B
253	254	255	256	257	258	259
B	A	C	B	D	B	D
260	261	262	263	264	265	266
C	C	D	B	B	D	A
267	268	269	270	271	272	273
A	A	B	B	A	B	B
274	275	276	277	278	279	280
A	A	B	A	B	A	A
281	282	283	284	285	286	287
C	C	B	B	D	D	B
288	289	290	291	292	293	294
C	A	C	B	B	B	B
295	296	297	298	299	300	301
B	C	A	B	A	C	C
302	303	304	305	306	307	308
B	B	D	D	C	D	A
309	310	311				
A	C	B				