



KHAN GLOBAL STUDIES

KGS Campus, Sai Mandir, Musallahpur Hatt, Patna - 6

Mob : 8877918018, 875735880

CHEMISTRY TEST

- निम्नलिखित में से कौन समांगी प्रकृति के है?
i) बर्फ ii) लकड़ी
iii) मृदा iv) वायु
(a) (i) तथा (iii) (b) (ii) तथा (iv)
(c) (i) तथा (iv) (d) (iii) तथा (iv)
- निम्नलिखित में से कौन सी धातु को चाकू से काटा जा सकता है?
(a) सोडियम (b) तांबा
(c) लोहा (d) एल्युमिनियम
- निम्नलिखित में विषम की पहचान करें:
(a) वायु (b) मिश्र धातु
(c) दूध (d) जल
- मिश्रण प्रकृति में हो सकता है।
(a) समांगी (b) विषमांगी
(c) समांगी और विषमांगी दोनों
(d) शुद्ध पदार्थ
- निम्नलिखित में से कौन-सा कथन गलत है?
(a) पदार्थ के कण स्थिर अवस्था में होते हैं।
(b) पदार्थ के कण बहुत छोटे होते हैं।
(c) पदार्थ के कण एक दूसरे को आकर्षित करते हैं।
(d) पदार्थ के कणों के बीच स्थित स्थान होता है।
- तरल अवस्था से गैसीय अवस्था में रूपांतरण को क्या कहा जाता है?
(a) ऑक्सीकरण (b) उर्ध्वपातन
(c) वाष्पीकरण (d) संघनन
- परमाणु मॉडलों का समय के साथ सुधार होता रहा है। निम्नलिखित परमाणु मॉडलों को उनके कालानुक्रमानुसार व्यवस्थित कीजिए-
(i) रदरफोर्ड का परमाणु मॉडल
(ii) थॉमसन का परमाणु मॉडल
(iii) बोर का परमाणु मॉडल
(a) (i), (ii) और (iii) (b) (ii), (iii) और (i)
(c) (ii), (i) और (iii) (d) (iii), (ii) और (i)
- रदरफोर्ड के अल्फा (α) कण प्रकीर्णन प्रयोग के परिणामस्वरूप खोज किया गया-
(a) इलेक्ट्रॉन (b) प्रोटॉन
(c) परमाणु में नाभिक (d) परमाण्वीय द्रव्यमान
- डाल्टन के परमाणु सिद्धांत ने सफलतापूर्वक समझाया-
(i) द्रव्यमान संरक्षण का नियम
(ii) स्थिर अनुपात का नियम
(iii) रेडियोएक्टिवता का नियम
(iv) गुणित अनुपात का नियम
(a) (i), (ii) और (iii) (b) (i), (iii) और (iv)
(c) (ii), (iii) और (iv) (d) (i), (ii) और (iv)
- एक तत्व के आयन पर 3 धन आवेश है। परमाणु की द्रव्यमान संख्या 27 और न्यूट्रॉनों की संख्या 14 है। आयन में कितने इलेक्ट्रॉन उपस्थित है?
(a) 13 (b) 10
(c) 14 (d) 16
- 1 संयोजकता वाले तत्व होते हैं-
(a) सदैव धातु (b) सदैव उपधातु
(c) धातु या अधातु (d) सदैव अधातु
- परमाणु का प्रथम मॉडल देने वाले का नाम है-
(a) एन. बोर (b) ई. गोल्डस्टीन
(c) रदरफोर्ड (d) जे. जे. थॉमसन
- ओजोन के एक अणु में कितने परमाणु होते हैं?
(a) 2 (b) 3
(c) 1 (d) 4
- निम्नलिखित में से कौन सा कथन प्रयोग करने के लिए गलत होगा?
(a) एक तत्व का एक मोल
(b) एक यौगिक का एक मोल
(c) एक तत्व का एक परमाणु
(d) एक यौगिक का एक परमाणु
- दो या अधिक तत्वों के योग से बनता है।
(a) संयोजकता (b) मूलक
(c) परमाणु (d) यौगिक
- इलेक्ट्रॉन की खोज किसने की थी?
(a) नील्स बोर (b) जे. जे. थॉमसन
(c) अलबर्ट आइंस्टीन (d) अर्नेस्ट रदरफोर्ड
- शब्द 'परमाणु' को किसने खोजा?
(a) डॉल्टन (b) कणाद
(c) लेवोजियर (d) डेमोक्रीट्स
- निम्न में से किस तत्व में इलेक्ट्रॉन ग्रहण करने की प्रवृत्ति अपेक्षाकृत अधिक होती है?
(a) फ्लूओरीन (b) ऑक्सीजन
(c) कार्बन (d) नाइट्रोजन
- न्यूट्रॉन को छोड़कर सभी परमाणुओं में मौजूद हैं।
(a) Cr (b) H
(c) C (d) Mg

20. नाभिक में कौन उपस्थित नहीं होता है?
 (a) न्यूट्रॉन (b) प्रोटॉन
 (c) न्यूक्लियन (d) इलेक्ट्रॉन
21. नाभिक में कौन उपस्थित होता है?
 (a) न्यूट्रॉन (b) प्रोटॉन
 (c) न्यूक्लियन (d) इलेक्ट्रॉन
22. सामान्यतया परमाणु के नाभिक में होते हैं।
 (a) प्रोटॉन तथा न्यूट्रॉन (b) प्रोटॉन तथा इलेक्ट्रॉन
 (c) इलेक्ट्रॉन तथा न्यूट्रॉन (d) केवल न्यूट्रॉन
23. बोर के एटम के मॉडल की अभिधाणा के अनुसार, क्या होता है जब एक इलेक्ट्रॉन ऊर्जा के फोटॉन को अवशोषित करता है?
 (a) यह एक ही कक्षा में रहता है लेकिन तेजी से दोलन करता है
 (b) यह प्रकाश ऊर्जा उत्सर्जित करता है।
 (c) यह भीतरी कक्षा में जाता है।
 (d) इनमें से कोई नहीं।
24. रदरफोर्ड के अल्फा कणों के प्रकीर्णन प्रयोग के परिणामस्वरूप किसकी खोज हुई?
 (a) न्यूट्रॉन (b) प्रोटॉन
 (c) परमाणु में नाभिक (d) इलेक्ट्रॉन
25. परमाणु का नाभिक मॉडल पहली बार किसके द्वारा खोजा गया था?
 (a) अर्नेस्ट रदरफोर्ड (b) दमित्री मेंडलीफ
 (c) नील्स बोर (d) लुई पाश्चर
26. M कक्ष में शामिल हो सकने वाले इलेक्ट्रॉनों की अधिकतम संख्या कितनी होती है?
 (a) 8 (b) 2
 (c) 18 (d) 32
27. सल्फर का परमाणु क्रमांक और संयोजकता क्रमशः क्या हैं?
 (a) 17 और 1 (b) 15 और 3
 (c) 14 और 4 (d) 16 और 2
28. न्यूट्रॉन के अलावा सभी परमाणुओं के नाभिक में मौजूद होती हैं।
 (a) कार्बन (b) नाइट्रोजन
 (c) हाइड्रोजन (d) ऑक्सीजन
29. परमाणु के नाभिक में कौन-से मूलकण होते हैं?
 (a) इलेक्ट्रॉन एवं न्यूट्रॉन (b) इलेक्ट्रॉन एवं प्रोटॉन
 (c) प्रोटॉन एवं न्यूट्रॉन (d) केवल इलेक्ट्रॉन
30. बाह्यतम कोश में उपस्थित इलेक्ट्रॉन्स की संख्या को कहा जाता है।
 (a) संयोजक परमाणु (b) संयोजन इलेक्ट्रॉन
 (c) संयोजक प्रोटॉन (d) संयोजक क्रमांक
31. कैथोड किरण प्रयोग पहली बार किसके द्वारा किया गया था?
 (a) अर्नेस्ट रदरफोर्ड (b) जॉन डाल्टन
 (c) जे. जे. थॉमसन (d) गोल्डस्टीन
32. रदरफोर्ड परमाणु मॉडल में अल्फा कण पर प्रक्षेपित किए जाते हैं?
 (a) स्वर्ण (b) चांदी
 (c) टाइटेनियम (d) एल्युमिनियम
33. किसी परमाणु के K कोश में समायोजित किए जा सकने वाले अधिकतम इलेक्ट्रॉनों की संख्या कितनी होती है?
 (a) 8 (b) 18
 (c) 2 (d) 6
34. एक तत्व का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास 2, 8, 2 है तत्व का नाम?
 (a) पोटैशियम (b) सोडियम
 (c) मैग्नीशियम (d) रेडॉन
35. जिस परमाणु की बाह्य कक्षा में इलेक्ट्रॉनों की संख्या पूर्ण होती है, उसकी संयोजकता होती है।
 (a) एक (b) सात
 (c) आठ (d) शून्य
36. किस तत्व में इसके बाह्यतम कोश में दो इलेक्ट्रॉन होते हैं?
 (a) पोटैशियम (b) लीथियम
 (c) कैल्सियम (d) सोडियम
37. किसी तत्व का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास 2, 8, 5 है। उस तत्व का नाम क्या है?
 (a) फास्फोरस (b) सल्फर
 (c) क्लोरीन (d) मैग्नीशियम
38. परमाणु क्रमांक को किस अक्षर द्वारा निरूपित किया जाता है?
 (a) N (b) A
 (c) Z (d) X
39. एक परमाणु में न्यूट्रॉनों की संख्या किसके बराबर होती है?
 (a) द्रव्यमान संख्या
 (b) द्रव्यमान संख्या- परमाणुओं की संख्या
 (c) परमाणु संख्या
 (d) इलेक्ट्रॉनों की संख्या
40. किसी परमाणु के नाभिक में मौजूद प्रोटॉन और न्यूट्रॉन की कुल संख्या के रूप में जाना जाता है।
 (a) आवेगद्रो संख्या (b) द्रव्यमान संख्या
 (c) परमाणु क्रमांक (d) गॉस संख्या
41. की संख्या, परमाणु की द्रव्यमान संख्या और क्रमांक के अंतर के बराबर होती है।
 (a) प्रोटॉनों (b) इलेक्ट्रॉनों
 (c) न्यूट्रॉनों (d) प्रोटॉन और इलेक्ट्रॉन, दोनों
42. किसी तत्व की परमाणु संख्या कैसे निर्धारित की जाती है?
 (a) एक परमाणु में स्थित इलेक्ट्रॉनों की संख्या से
 (b) एक परमाणु में स्थित न्यूट्रॉनों की संख्या से
 (c) तत्व की संयोजकता से
 (d) एक परमाणु में स्थित प्रोटॉनों की संख्या से

43. न्यूक्लियस में परमाणु क्रमांक (एटॉमिक नंबर) को दर्शाता है।
 (a) प्रोटॉन (b) न्यूट्रॉन
 (c) इलेक्ट्रॉन (d) हाइड्रॉन
44. किसी तत्व के परमाणु में उपस्थित इलेक्ट्रॉनों की संख्या इसके के बराबर होती है।
 (a) परमाणु क्रमांक (b) इलेक्ट्रॉन बंधुता
 (c) परमाणु भार (d) समतुल्य भार
45. जब आप एक परमाणु के न्यूट्रॉनों की संख्या को बदल देते हैं, तो इसका बदल जाता है।
 (a) समस्थानिक (b) आयन
 (c) आवेश (d) तत्व संख्या
46. यदि एक तत्व के एक परमाणु के नाभिक में 11 प्रोटॉन और 12 न्यूट्रॉन होते हैं, तो तत्व की द्रव्यमान संख्या है।
 (a) 11 (b) 35
 (c) 12 (d) 23
47. एक ही तत्व या अलग-अलग तत्वों के परमाणु एक साथ मिलकर बना सकते हैं।
 (a) अणु (b) मिश्रधातु
 (c) तत्व (d) आयन
48. समान द्रव्यमान संख्या लेकिन विभिन्न परमाणु क्रमांक वाले परमाणुओं को के रूप में जाना जाता है।
 (a) आइसोटोप (b) आइसोटोन
 (c) न्यूक्लिओप (d) आइसोबार
49. परमाणु रासायनिक रूप से जुड़कर बन जाते हैं।
 (a) अणु (b) तत्व
 (c) तत्व और मिश्रधातु (d) मिश्रधातु
50. किसी यौगिक की सबसे छोटी संभव इकाई को क्या कहा जाता है?
 (a) अणु (b) न्यूट्रॉन
 (c) परमाणु (d) नाभिक
51. निम्न में से किस तत्व के लिए, प्रतीक में दो अक्षर शामिल होते हैं?
 (a) कार्बन (b) आयोडीन
 (c) लोहा (d) फ्लोरीन
52. कार्बन डाइऑक्साइड में कार्बन की संयोजकता कितनी होती है?
 (a) 3 (b) 4
 (c) 2 (d) 1
53. प्रायः धनावेशित तत्वों की संयोजकता होती है-
 (a) 0, 1, 2 (b) 4, 3, 2
 (c) 2, 1, 0 (d) 1, 2, 3
54. क्यूप्रस ऑक्साइड में कॉपर की संयोजकता क्या होती है?
 (a) 1 (b) 2
 (c) 3 (d) 4
55. निम्न में से किस तत्व के प्रतीक में केवल एक अक्षर होता है?
 (a) तांबा (b) कार्बन
 (c) क्लोरीन (d) कैल्शियम
56. अमोनिया में नाइट्रोजन की संयोजकता है।
 (a) 1 (b) 3
 (c) 4 (d) 2
57. ऐल्कोहॉल, सोडियम के साथ अभिक्रिया करके निम्नलिखित में से किस गैस का निर्माण करता है?
 (a) कार्बन डाइऑक्साइड (b) ऑक्सीजन
 (c) कोई गैस निर्मित नहीं होती (d) हाइड्रोजन
58. कार्बन डाइऑक्साइड और ऑक्सीजन से कार्बन मोनोऑक्साइड का बनना, इनमें से निम्न उदाहरण है?
 (a) अपघटन अभिक्रिया (b) विस्थापन अभिक्रिया
 (c) संयोजन अभिक्रिया (d) उदासीनीकरण अभिक्रिया
59. निम्नलिखित में से कौन सा एक धनायन है?
 (a) हाइड्रोक्साइड (b) नाइट्रेट
 (c) कार्बोनेट (d) अमोनियम
60. निम्नलिखित में से कौन सी गैस चूने के पानी को दूधिया बना देती है?
 (a) O₂ (b) O₃
 (c) CO₂ (d) CO
61. निम्नलिखित में से किसका उपयोग पेय जल को कीटाणुरहित करने के लिए किया जाता है?
 (a) बेकिंग सोडा (b) बेकिंग पाउडर
 (c) ब्लीचिंग पाउडर (d) धोवन सोडा
62. फॉस्फोरस के एक परमाणु में कितने संयोजी इलेक्ट्रॉन होते हैं?
 (a) 4 (b) 3
 (c) 2 (d) 5
63. घटती हुई प्रतिक्रिया के क्रम में व्यवस्थित आम धातुओं को इस प्रकार से जाना जाता है?
 (a) प्रवाहकत्व (b) इलेक्ट्रोलाइटिक अपचयन
 (c) गतिविधि श्रृंखला (d) प्रतिक्रियात्मकता
64. रिक्त स्थान में सबसे उपयुक्त विकल्प भरें।
 कलीचूना ... बनाने के लिए पानी के साथ प्रतिक्रिया करता है
 (a) चूना पत्थर (b) स्लेक चूना
 (c) चूने का क्लोराइड (d) चाक पाउडर
65. विरंजक चूर्ण को जल में मिश्रित करने पर कौनसी गैस निष्कासित होगी?
 (a) कार्बन डाइऑक्साइड (b) हाइड्रोजन
 (c) क्लोरीन (d) कार्बन मोनो ऑक्साइड
66. सहसंयोजक यौगिक।
 (a) जुड़ने वाले परमाणुओं में इलेक्ट्रॉनों की साझेदारी द्वारा बनते हैं।
 (b) इनमें से सभी
 (c) विद्युत के कुचालक होते हैं
 (d) का गलनांक और क्वथनांक निम्न होता है।

67. फॉस्फोरस के एक परमाणु में कितने संयोजक इलेक्ट्रॉन होते हैं?
 (a) 4 (b) 3
 (c) 2 (d) 5
68. धातुओं की अभिक्रियाशीलता श्रेणी के अनुसार, इनमें से कौन सी धातु सबसे कम सक्रिय है?
 (a) सीसा (b) लोहा
 (c) जस्ता (d) मैग्नेशियम
69. खाने का सोडा का वैज्ञानिक नाम क्या है?
 (a) सोडियम कार्बोनेट (b) सोडियम क्लोराइड
 (c) सोडियम सल्फेट (d) सोडियम बाईकार्बोनेट
70. किसी तत्व के परमाणु का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास 2, 8, 8 है। यह किस समूह से संबंधित है?
 (a) दसवां समूह (b) ग्यारहवां समूह
 (c) चौथा समूह (d) अठारहवां समूह
71. एक मिश्र धातु किसका एक उदाहरण है:
 (a) विविध मिश्रण (b) पायस
 (c) ठोस विलयन (d) कोलॉयडल विलयन
72. 250 ग्राम का ऐसा विलयन जिसमें ग्लूकोज की मात्रा 5 प्रतिशत हो, तैयार करने के लिए आवश्यक ग्लूकोज की मात्रा होगी:
 (a) 125 ग्राम (b) 12.5 ग्राम
 (c) 50 ग्राम (d) 25 ग्राम
73. निम्न में से कौन सा घोल बिजली का चालक नहीं है?
 (a) सोडियम हाइड्रॉक्साइड घोल
 (b) ग्लूकोज घोल
 (c) एसिटिक एसिड घोल
 (d) हाइड्रोक्लोरिक एसिड घोल
74. 150 ग्राम पानी में 50 ग्राम चीनी घोल कर बनाए विलयन में मास प्रतिशत के जरिए मास का सांद्रण होगा।
 (a) 50% (b) 48.2%
 (c) 25% (d) 3%
75. रासायनिक अभिक्रिया के दौरान किसी विलयन में बनने वाले अविलेय पदार्थ को कहा जाता है।
 (a) अवक्षेप (b) विलेय लवण
 (c) अवशिष्ट (d) जलीय विलयन

