



KHAN GLOBAL STUDIES

KGS Campus, Sai Mandir, Musallahpur Hatt, Patna - 6
Mob : 8877918018, 875735880

CHEMISTRY TEST

1. निम्नलिखित में से कौन-सा एक तत्व नहीं है?
(a) धातु (b) अधातु
(c) गैस (d) उपधातु
2. आधुनिक रसायन-शास्त्र का जनक किसे कहा जाता है?
(a) रदरफोर्ड (b) आइंस्टीन
(c) लेवोजियर (d) सी.वी.रमन
3. परमाणु के नाभिक में कौन-से मूलकण होते हैं?
(a) इलेक्ट्रॉन एवं न्यूट्रॉन (b) इलेक्ट्रॉन एवं प्रोटॉन
(c) प्रोटॉन एवं न्यूट्रॉन (d) केवल इलेक्ट्रॉन
4. किस नियम के अनुसार, समान ताप और दाब पर सभी गैसों के निश्चित आयतन में अणुओं की संख्या समान होती है?
(a) करैआॉलिस प्रभाव (b) ग्राहम का नियम
(c) पास्कल का नियम (d) आवोगाद्रो का नियम
5. एक तत्व में इलेक्ट्रॉनों और न्यूट्रॉनों की संख्या क्रमशः 18 तथा 20 है। इस तत्व की द्रव्यमान-संख्या है-
(a) 22 (b) 2
(c) 38 (d) 20
6. एक नाभिक की द्रव्यमान संख्या-
(a) न्यूट्रॉनों और प्रोटॉनों की संख्याओं का योग होती है
(b) न्यूट्रॉनों और प्रोटॉनों का कुल द्रव्यमान होती है
(c) हमेशा अपनी परमाणु संख्या से कम होती है
(d) हमेशा अपनी परमाणु संख्या से अधिक होती है
7. प्लूटोनियम न्यूक्लाइड ($_{94}\text{Pu}^{242}$) के नाभिक में न्यूट्रॉनों की संख्या होती है
(a) 94 (b) 148
(c) 242 (d) 336
8. एक तत्व के समस्थानिक अलग-अलग होते हैं-
(a) प्रोटॉनों की संख्या में (b) द्रव्यमान संख्या में
(c) इलेक्ट्रॉनों की संख्या में (d) परमाणु संख्या में
9. निम्न में से किसका pH मान 7 है?
(a) शुद्ध पानी (b) उदासीन विलयन
10. निम्नलिखित में से किस विलयन के pH का मान 7 से अधिक है?
(a) बफर विलयन (b) क्षारीय विलयन
(c) अम्लीय विलयन (d) उदासीन विलयन
11. पानी का pH मान है।
(a) 4 (b) 7
(c) 12 (d) 18
12. एक घोल का pH 3 से 6 बदलता है। H^+ आयन की सांद्रता
(a) 3 गुना बढ़ जाएगी (b) 3 गुना कम हो जाएगी
(c) 10 गुना कम हो जाएगी (d) 1000 गुना कम हो जाएगी
13. ब्रोमीन होती है
(a) रंगहीन गैस (b) मूरी ठोस
(c) अत्यंत ज्वलनशील गैस (d) लाल द्रव
14. कपड़े साफ करने में प्रयोग होने वाले डिटर्जेंट है
(a) कार्बोनेट (b) बाइकार्बोनेट
(c) बिस्मथेट (d) सल्फोनेट
15. एक हाइड्रोकार्बन, जिसमें कार्बन के दो परमाणु द्विबंध द्वारा जुड़े हों कहलाता है-
(a) ऐल्केन (b) ऐल्कीन
(c) ऐल्काइन (d) आयनियक बंध
16. कार के बैटरी में प्रयोग होने वाला अम्ल है-
(a) एसीटिक अम्ल (b) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल
(c) नाइट्रिक अम्ल (d) सल्फूकरक अम्ल
17. वर्ष 1945 में नागासाकी (जापान) में गिराए गए बमों में कौन सा विस्फोटक प्रयुक्त किया गया था?
(a) सोडियम (b) पोटैशियम
(c) प्लूटोनियम (d) यूरेनियम
18. सबसे अधिक क्रियाशील धातु कौन-सी है?
(a) सोडियम (b) कैल्शियम
(c) आयरन (d) पोटैशियम

- 19.** निम्न में से किसे श्वेत धातु भी कहते हैं?
- (a) निकेल
 - (b) रोडियम
 - (c) प्लैटिनम
 - (d) पैलेडियम
 - (e) उपर्युक्त में से कोई नहीं/उपर्युक्त में से एक से अधिक
- 20.** स्टेनलेस स्टील एक मिश्रधातु है-
- (a) लोहे और निकेल की
 - (b) लोहे और क्रोमियम की
 - (c) तांबे और क्रोमियम की
 - (d) लोहे और जस्ते की
 - (e) उपर्युक्त में से कोई नहीं/उपर्युक्त में से एक से अधिक
- 21.** जंग लगे लोहे के वजन में, निम्न में से कौन-सा परिवर्तन होता है?
- (a) यह लंबे समय तब बढ़ता है
 - (b) यह पहले घटता है और फिर बढ़ता है
 - (c) यह पहले बढ़ता है और फिर घटता है
 - (d) यह एकसमान रहता है
- 22.** जिस तत्व के परमाणु में दो प्रोटॉन, दो न्यूट्रॉन और दो इलेक्ट्रॉन हों, उस तत्व की द्रव्यमान संख्या कितनी होती है?
- (a) 2
 - (b) 4
 - (c) 6
 - (d) 8
- 23.** बैंजीन में सिग्मा और पाई बंध की संख्या होती
- (a) 3, 3
 - (b) 3, 6
 - (c) 12, 3
 - (d) 12, 6
- 24.** दूध उदाहरण है, एक-
- (a) विलयन का
 - (b) कोलायड विलयन का
 - (c) इमल्सन का
 - (d) b और c दोनों
- 25.** भारी पानी वह पानी होता है-
- (a) जिसका तापमान 4°C पर स्थिर रखा जाता है।
 - (b) जिसमें कैल्शियम और पोटैशियम के अविलेय लवण होते हैं।
 - (c) जिसमें हाइड्रोजन का स्थान आइसोटोप ले लेता है।
 - (d) जिसमें ऑक्सीजन का स्थान उसका आइसोटोप ले लेता है।