



KHAN GLOBAL STUDIES

Kumar Tower 2nd Floor Boring Road Crossing Patna-01

Mob : 06124012499, 887718018, 855735880

Chemistry

By : Khan Sir

- मेंडलीव आवर्त नियम के अनुसार, तत्व आवर्त सारणी में किस क्रम में व्यवस्थित थे?
(a) परमाणु क्रमांक के बढ़ते क्रम में
(b) परमाणु क्रमांक के घटते क्रम में
(c) परमाणु भार के बढ़ते क्रम में
(d) परमाणु भार के घटते क्रम में
- आधुनिक आवर्त सारणी के संदर्भ में कौन-सा कथन सत्य है?
(a) इसमें 18 क्षैतिज पंक्तियाँ हैं जिन्हें आवर्त कहते हैं।
(b) इनमें 17 ऊर्ध्वाधर कॉलम हैं जिन्हें आवर्त कहते हैं।
(c) इसमें 18 ऊर्ध्वाधर कॉलम हैं जिन्हें समूह कहते हैं।
(d) इसमें 7 क्षैतिज पंक्तियाँ हैं जिन्हें समूह कहते हैं।
- आवर्त 2 के तत्वों के लिए निम्नलिखित में से कौन सा कोश बाह्यतम है?
(a) K कोश
(b) L कोश
(c) M कोश
(d) N कोश
- निम्नलिखित में से कौन-सा तत्व अधिकतम संयोजी इलेक्ट्रॉन रखता है?
(a) Na
(b) Al
(c) Si
(d) P
- निम्नलिखित में से कौन सा तत्व आसानी से इलेक्ट्रॉन खो देता है?
(a) Mg
(b) Na
(c) K
(d) Ca
- आवर्त सारणी के एक समूह में ऊपर से नीचे जाने पर निम्नलिखित में से क्या नहीं बढ़ता है?
(a) परमाण्वीय त्रिज्या
(b) धात्विक लक्षण
(c) संयोजकता
(d) एक तत्व के कोशों की संख्या
- आवर्त सारणी के आवर्त में बायें से दायें जाने पर सामान्यतः परमाणु का आकार।
(a) बढ़ता है।
(b) घटता है।
(c) विशेष परिवर्तन नहीं होता है।
(d) पहले घटता है फिर बढ़ता है।
- किसकी पतली परत के लेपन के द्वारा आयरन को जंग से बचाने के लिए गैल्वनीकरण एक विधि है?
(a) गैलियम
(b) ऐलुमिनियम
(c) जिंक
(d) सिल्वर
- उस धातु का नाम बताएँ जिसे आसानी से चाकू से काटा जा सकता है।
(a) सोडियम
(b) तांबा
(c) सोना
(d) एल्युमीनियम
- जब हम आवर्त तालिका के समूहों में नीचे जाते हैं तो क्या होता है?
(a) शेल की संख्या घट जाती है।
(b) वैलेंस इलेक्ट्रॉन कम हो जाते हैं।
(c) शेल की संख्या बढ़ जाती है।
(d) परमाण्विक आकार कम हो जाता है।
- आधुनिक आवर्त सारणी में, तत्वों को किस आधार पर व्यवस्थित किया गया है?
(a) घटती हुई परमाणु द्रव्यमान संख्या
(b) बढ़ती हुई परमाणु द्रव्यमान संख्या
(c) परमाणु संख्या में वृद्धि
(d) परमाणु संख्या में कमी
- आधुनिक आवर्त सारणी में पहला धातु तत्व क्या है?
(a) Li
(b) H₂
(c) He
(d) Na
- एल्युमिनियम ऑक्साइड प्रकृति में है।
(a) अम्लीय
(b) क्षारीय
(c) उदासीन
(d) उभयधर्मी
- तीसरे आवर्त के तत्वों के कक्षों की संख्या होती है।
(a) 3
(b) 2
(c) 0
(d) 1
- न्यूलैंड के अष्टक के नियम में निम्न तत्वों में से कौन सास तत्व अंतिम तत्व थे।
(a) ब्रोमीन
(b) हाइड्रोजन
(c) थोरियम
(d) रूबिडियम
- आधुनिक आवर्त तालिका में कितने समूह और आवर्त मौजूद हैं?
(a) 9 समूह, 9 आवर्त
(b) 7 समूह, 8 आवर्त
(c) 18 समूह, 7 आवर्त
(d) 8 समूह, 7 आवर्त
- आधुनिक आवर्त सारणी में परमाणु संख्या 58 से 71 वाले तत्वों को कहा जाता है—
(a) लैंथेनाइड
(b) अक्रिय गैस
(c) ऐक्टिनाइड
(d) हैलोजन
- आधुनिक आवर्त सारणी में, जिगजैग रेखाएँ को अलग करती है।
(a) उपधातुओं से धातुओं
(b) हैलोजन से धातुओं
(c) धातुओं से अधातुओं
(d) उपधातुओं से अधातुओं
- धातु ऑक्साइड सामान्यतः प्रकृति के होते हैं।
(a) उदासीन
(b) मीठे
(c) क्षारीय
(d) अम्लीय
- आवर्त सारणी की क्षैतिज पंक्ति को कहा जाता है।
(a) आवर्त
(b) लैंथेनाइड
(c) ऐक्टिनाइड
(d) समूह