

भाग 1: बहुविकल्पीय प्रश्न (सही विकल्प पर क्लिक करें)

1. तत्व रासायनिक अभिक्रिया क्यों करते हैं?

- (a) प्रोटॉन पाने के लिए
- (b) स्थायी अष्टक (बाहरी कोश में 8 इलेक्ट्रॉन) प्राप्त करने के लिए
- (c) अपना रंग बदलने के लिए
- (d) न्यूट्रॉन त्यागने के लिए

2. इलेक्ट्रॉन त्यागने के बाद, धातु का परमाणु क्या बनाता है?

- (a) ऋणायन (Anion)
- (b) धनायन (Cation)
- (c) अणु
- (d) यौगिक

3. आयनिक यौगिकों के बारे में कौन सा कथन सत्य है?

- (a) वे ठोस अवस्था में विद्युत के सुचालक होते हैं।
- (b) उनके गलनांक निम्न होते हैं।
- (c) वे सामान्यतः जल में घुलनशील होते हैं।
- (d) वे मुलायम होते हैं।

4. सोडियम (Na) का सही इलेक्ट्रॉनिक विन्यास क्या है? (परमाणु संख्या = 11)

(a) 2, 8, 2

(b) 2, 8, 1

(c) 2, 8, 7

(d) 2, 8, 8

भाग 2: खींचकर रिक्त स्थान भरिए (Drag & Drop)

निर्देश: नीचे दिए गए शब्दों को खींचकर सही खाली जगह पर छोड़ें।

भंगुर	आयनिक आबंध	निम्न
-------	------------	-------

5. धातु और अधातु के बीच इलेक्ट्रॉन के स्थानांतरण से बने रासायनिक बंध को _____ कहते हैं।
6. आयनिक यौगिक दाब डालने पर टुकड़ों में टूट जाते हैं, इसलिए वे _____ होते हैं।
7. मजबूत आकर्षण बल के कारण आयनिक यौगिकों के गलनांक _____ होते हैं।

भाग 3: सही मिलान कीजिए (Match the Following)

निर्देश: कॉलम 'A' का कॉलम 'B' से सही मिलान करने के लिए रेखा खींचें।

कॉलम A

8. सोडियम (Na)

9. क्लोरीन (Cl)

10. सोडियम क्लोराइड (NaCl)

कॉलम B

(a) एक आयनिक यौगिक

(b) इलेक्ट्रॉन त्यागकर धनायन बनाता है

(c) इलेक्ट्रॉन ग्रहण करके ऋणायन बनाता है