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)

LIVEWORKSHEETS

(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	कॉलम B
8. सोडियम (Na)	(a) एक आयनिक यौगिक
9. क्लोरीन (Cl)	(b) इलेक्ट्रॉन त्यागकर धनायन बनाता है
10. सोडियम क्लोराइड (NaCl)	(c) इलेक्ट्रॉन ग्रहण करके ऋणायन बनाता है

LIVEWORKSHEETS