

Name _____

Roll No. _____

Section _____

Multiple choice questions. (6)

i) Helium have _____ electron in valence shell.

ہیلیم کے ویلنس شیل میں الیکٹرون کی تعداد ہے

(A) One ایک

(B) Two دو

(C) three تین

(D) eight آٹھ

ii) Calcium lose _____ electron in calcium chloride

کیلشیم کلورائیڈ بننے کے دوران کیلشیم کتنے الیکٹرون خارج کرتا ہے۔

(A) One ایک

(B) Two دو

(C) three تین

(D) eight آٹھ

iii) Which one has coordinate covalent bond.

کس میں کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ پایا جاتا ہے

(A) NaCl سوڈیم کلورائیڈ

(B) MgF₂ میگنیشیم فلورائیڈ(C) NH₄Cl امونیم کلورائیڈ(D) H₂O پانی

iv) Example of triple covalent bond

ٹرپل کوویلنٹ بانڈ کی مثال ہے

(A) H₂ ہائیڈروجن(B) O₂ آکسیجن(C) Cl₂ کلورین(D) N₂ نائٹروجن

v) which of the molecule has non polar covalent bond.

کس مالیکیول میں نان پولر کوویلنٹ بانڈ پایا جاتا ہے

(A) H₂(B) Cl₂(C) F₂

(D) HCl

vi) which ionic compound has highest melting point.

کس آئیونک کمپاؤنڈ کا میلٹنگ پوائنٹ سب سے زیادہ ہے

(A) NaCl سوڈیم کلورائیڈ

(B) KCl پوٹاشیم کلورائیڈ

(C) LiCl لیٹھیم کلورائیڈ

(D) RbCl روبیڈیم کلورائیڈ

Short Questions (10×2=20)

i) Why noble gases are not reactive.

نوبل گیس کیوں ری ایکٹو نہیں ہوتی .

ii) Define double covalent bond.

ڈبل کوویلنٹ بانڈ کی تعریف کریں

iii) What is coordinate covalent bond.

کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ کی تعریف کریں۔

iv) Why do atoms form chemical bonds.

ایٹم کیمیکل بانڈ کیوں بناتے ہیں .

v) What happened when two atoms come close to one and other .

کیا ہو گا جب دو ایٹم ایک دوسرے کے قریب آتے ہیں .

vi) How Na atoms becomes stable.

سوڈیم مستحکم کیسے ہوتا ہے .

vii) Why HF is a liquid while HCl is a gas.

ہائیڈروفلورک ایسڈ مائع اور ہائیڈروکلورک ایسڈ گیس کیوں ہوتی ہیں .

viii) how do metal conduct heat.

میٹل ہیٹ کو کیسے کنڈکٹ کرتی ہیں

ix) write down dot and cross formula of HNO₃.

نائیٹرک ایسڈ کا ڈاٹ اور کراس فارمولا لکھیں

x) write three properties of metals.

میٹلز کی تین خصوصیات بیان کریں۔

Long Questions. (4)

Discuss the electropositive Character of Metals.

میٹل کی الیکٹرو پوزیٹو خاصیت بیان کریں