

Step Academy Official

Student Name _____	Roll Num _____	Class Name _____ 9TH	Paper Code _____
Subject Name _____ Chemistry	Time Allowed _____ 50 minutes	Total Marks _____ 40	Exam Date _____
Exam Syllabus _____ Chapter # 8			

Q1. Choose the correct answer.

1X10=10

سوال نمبر 1. چار ممکنہ جوابات میں سے درست پر دائرہ لگائیں۔

1. Which is the softest metal?

1. کونسی میٹل سب سے نرم ہے؟

Zn (D)

Al (C)

Ca (B)

Na (A)

2. A yellow solid element exist in allotropic forms which is also present in fossil fuels. Indicate the name.

2. ایک پیلے رنگ کا ٹھوس ایلیمنٹ جس کی ایلوٹروپک اشکال بھی ہیں اور جو فوسل فیول میں بھی موجود ہے اس کا نام کیا ہے؟

Sulphur (D)

Aluminium (C)

Iodine (B)

Carbon (A)

3. The elements present in a show a gradual change in the properties:

3. میں موجود ایلیمنٹس خصوصیات میں بتدریج تبدیلی ظاہر کرتے ہیں:

None (D)

Family (C)

Group (B)

Period (A)

4. All the elements of IIA are less reactive than alkali metals. This is because these elements have:

4. IIA کے تمام ایلیمنٹس الکی کی نسبت کم ری ایکٹیو ہے۔ وہ اس وجہ سے ہے کیونکہ یہ ایلیمنٹس رکھتے ہیں:

(D) کم نیوکلیر چارج
Decrease nuclear charge

(C) ایک جیسی الیکٹرون کنفیگریشن
Similar electronic configuration

(B) نسبتاً زیادہ ایٹمک سائز
Relatively greater atomic sizes

(A) ہائی آئیونائزیشن انرجی
High ionization energies

5. The atomic radii of the elements in periodic table:

5. پیریڈک ٹیبل میں موجود ایلیمنٹس کا ایٹمک ریڈیائی:

(D) گروپ میں اوپر سے نیچے کم ہوتا ہے
Decrease from top to bottom in a group

(C) پیریڈ میں بائیں سے دائیں تبدیل نہیں ہوتا
Do not change from left to right in a period

(B) گروپ میں اوپر سے نیچے کی طرف بڑھتا ہے
Increase from top to bottom in a group

(A) پیریڈ میں بائیں سے دائیں بڑھتا ہے
Increase from left to right in a period

6. How many blocks are present in modern periodic table?

6. ماڈرن پیریڈک ٹیبل میں کتنے بلاکس موجود ہیں:

5 (D)

4 (C)

3 (B)

2 (A)

7. Which is strongest oxidizing agent?

7. درج میں سے کون سا آکسائیڈائزنگ ایجنٹ ہے:

Iodine (D)

Bromine (C)

Chlorine (B)

Flourine (A)

8. The minimum amount of energy which is required to remove an electron from valence shell of the gaseous state of an atom is called:

8. ایٹم کی گیس حالت کے والینس شیل سے الیکٹران کو نکالنے کے لیے توانائی کی کم از کم مقدار کو کہا جاتا ہے:

Potential energy (D)

Electronegativity (C)

Electron affinity (B)

Ionization energy (A)

9. The ability of an atom to attract the shared pair of electrons towards itself in a molecule is called:

9. null

Shielding effect (D)

Electronegativity (C)

Electron affinity (B)

Ionization energy (A)

10. 1 pm is equal to:

10. 1 pm برابر ہوتا ہے:

10^{16} (D)

10^{-15} (C)

10^{-12} (B)

10^{-10} (A)

Q2. Write short answers of the following questions.

2X10=20

سوال نمبر 2. مندرجہ ذیل سوالات کے مختصر جوابات تحریر کریں۔

I . Why does the size of a period increase as we move down the periodic table?

I . پیریڈک ٹیبل میں ہم جب اوپر سے نیچے آتے ہیں تو پیریڈ کا سائز بڑا کیوں ہو جاتا ہے؟

II . What is the first element of the periodic table? Will it lose an electron or gain it?

II . پیریڈک ٹیبل کا پہلا ایلیمنٹ کونسا ہے؟ کیا یہ الیکٹرون کھوتا ہے یا حاصل کرتا ہے؟

III . Define normal or representative elements.

III . نارمل ایلیمنٹس کی تعریف کریں۔

IV . How many elements did Mendeleev arrange and what mistake did he make in his periodic table?

IV . مینڈیلیف نے کتنے ایلیمنٹس کو ترتیب دیا اور اس نے اپنی پیریاڈک ٹیبل میں کیا غلطی کی؟

V . Is atomic size always increases by increasing atomic numbers?

V . کیا ایٹمک نمبر بڑھانے سے ایٹمک سائز ہمیشہ بڑھتا ہے؟

VI . Define atomic radius. Give example.

VI . ایٹمک ریڈیوس کی تعریف کریں اور مثال بھی دیں۔

VII . What is the advantage of metallic character of metal?

VII . میٹل کے میٹلک کریکٹر کا کیا فائدہ ہے؟

VIII . Define electron affinity. write down its unit.

VIII . الیکٹرون آفینٹیٹی کی تعریف کریں اور اس کا یونٹ بھی لکھیں۔

IX . Atoms become large with increase in their atomic number but why this does not always occur?

IX . ایٹم ایٹمک نمبر میں اضافے سے بڑے ہو جاتے ہیں لیکن ہمیشہ ایسا کیوں واقع نہیں ہوتا؟

X . Define first ionization energy?

X . فرسٹ آئیونائزیشن انرجی کی تعریف کریں۔

Q3. Write detailed answers of the following questions.

5X2=10

سوال نمبر 3. مندرجہ ذیل سوالات کے تفصیلاً جوابات تحریر کریں۔

1. Which physical properties of elements may lead us to know what type of bond it will form?

1. ایلیمنٹ کی کون سی طبعی خصوصیات کا علم ہونے سے ہمیں پتہ چل جائے گا کہ یہ کس قسم کا بانڈ بنائے گا؟

2. Why do second and third periods have equal number of elements while all other periods contain different number of elements?

2. دوسرے اور تیسرے پیریڈز میں ایلیمنٹس کی تعداد برابر ہے جبکہ باقی پیریڈز میں مختلف ہے۔ وجہ بتائیں؟