

# 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 # 9			

## Q1. Choose the correct answer.

1X10=10

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

1. Sodium is extremely reactive metal, but it does not react with:

1. سوڈیم بہت ری ایکٹو میٹل ہے، مگر یہ ری ایکٹ نہیں کرتی:

Phosphorus (D) فاسفورس

Sulphur (C) سلفر

Nitrogen (B) نائٹروجن

Hydrogen (A) ہائیڈروجن

2. Which one of the following is the lightest metal?

2. درج ذیل میں سے سب سے ہلکی میٹل ہے:

Sodium (D) سوڈیم

Lithium (C) لیٹیم

Magnesium (B) میگنیشیم

Calcium (A) کیلشیم

3. Which one of the following is brittle?

3.

Magnesium null (D)

Selenium null (C)

Aluminum null (B)

Sodium null (A)

4. Metals are the elements which have:

4. میٹلز ایلیمنٹس ہیں جو رکھتے ہیں:

(D) ان میں سے کوئی نہیں

(C) Both a and b الف اور ب دونوں

(B) الیکٹرو نیگیٹو کریکٹر

(A) الیکٹرو پوزیٹو کریکٹر

None of the above

Electronegative character

Electropositive character

5. Which one is the most reactive metal?

5. درج ذیل میں سے کون سب سے زیادہ ری ایکٹو میٹل ہے:

All of these (D) یہ تمام

Gold (C) سونا

Sodium (B) سوڈیم

Potassium (A) پوٹاشیم

6. All metals bear:

6. تمام میٹلز برداشت کرتی ہیں:

(D) ان میں سے کوئی نہیں

(C) Both a and b الف اور ب دونوں

(B) نیگیٹو چارج

(A) پوزیٹو چارج

7. Metal oxides are:

7.

None of these null (D)

Neutral null (C)

Acidic in nature null (B)

Basic in nature null (A)

8. Non-metals are of heat and electricity:

8. نان میٹلز ہیٹ اور بجلی کے ہوتے ہیں:

(D) ان میں سے کوئی نہیں

(C) اعتدال پسند کنڈکٹر

(B) بُرے کنڈکٹر

(A) اچھے کنڈکٹر

Moderate conductor

9. Which is a weak acid?

9. کمزور ایسڈ ہے:

HI (D)

HBr (C)

HCL (B)

HF (A)

10. Platinum alloyed with which metal is used as catalyst in automobiles as catalytic converter?

10.

Both a and b null (D)

Gold null (C)

Rhodium null (B)

Palladium null (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 it become easier to cut an alkali metal when we move from top to bottom in a group I?

I . جب ہم گروپ 1 میں نیچے سے اوپر کی طرف جاتے ہیں تو الکی میٹل کا کاٹنا آسان کیوں ہو جاتا ہے؟

II . In the following reaction, chlorine acts as an oxidising agent. Which is the reducing agent?  $Cl_{2(aq)} + 2NaBr_{(aq)} \rightarrow 2NaCl_{(aq)} + Br_{2(g)}$

II . درج ذیل ری ایکشن میں کلورین ایک آکسائیڈنگ ایجنٹ کے طور پر کام کرتی ہے اس میں ریڈیوسنگ

ایجنٹ کون سا ہو گا؟  $Cl_{2(aq)} + 2NaBr_{(aq)} \rightarrow 2NaCl_{(aq)} + Br_{2(g)}$

III . Name any three elements in the periodic table which exist as liquids?

III . پیریڈک ٹیبل میں سے کسی تین ایلیمنٹس کے نام بتائیں جو مائع حالت میں پائے جاتے ہیں؟



IV . Why are transition elements different from normal elements?

V . Why does reactivity of metals increase down the group?

VI . How does alkali metal react with chlorine?

VII . What do you know about group 17 elements?

VIII . What is the trend of densities of halogens?

IX . Define transition elements.

X . What are noble elements?

IV . ٹرانزیشن ایلیمینٹس نارمل ایلیمینٹس سے کیوں مختلف ہوتے ہیں؟

V . گروپ کے نیچے میٹلز کی ری ایکٹیویٹی کم کیوں ہوتی ہے؟

VI . الکی میٹل کلورین سے ری ایکٹ کیسے کرتی ہیں؟

VII . گروپ 17 کے ایلیمینٹس کے بارے میں آپ کیا جانتے ہیں؟

VIII .

null

IX . ٹرانزیشن ایلیمینٹس کی تعریف کریں۔

X . نوبل ایلیمینٹس کیا ہوتے ہیں؟

Q3. Write detailed answers of the following questions.

5X2=10

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

1. Why do the chemical reactivities of alkali metals increase down the group whereas they decrease down the group in case of halogens?

1. الکی میٹلز میں کیمیائی ری ایکشنز کے رجحانات گروپ میں نیچے کی طرف بڑھتے ہیں جبکہ ہیلوجینز میں رجحانات کم ہوتے ہیں کیوں؟

2. Both alkali metals and halogens are very reactive elements with roles opposite to each other. Explain.

2. الکی میٹلز اور ہیلوجینز ایک دوسرے کے مخالف کرداروں کے باوجود ری ایکٹیو ایلیمینٹس ہیں وضاحت کریں۔