

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 # 2 | | | |

Q1. Choose the correct answer.

1X10=10

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

1. ایلیمنٹس کے تیسرے شیل میں زیادہ سے زیادہ کتنے الیکٹرونز موجود ہو سکتے ہیں؟

32 (D) 10 (C) 18 (B) 8 (A)

2. What is charge on electron:

2. الیکٹرون پر چارج ہوتا ہے:

0.0 (D) 9.109×10^{-31} (C) $+1.6022 \times 10^{-19}$ C (B) -1.6022×10^{-19} C (A)

3. M shall has sub-shells:

3. M شیل میں سب شیلز ہوتے ہیں:

1s,2s,3s (D) 3s,3p,3d (C) 2s,2p (B) 1s,2s (A)

4. How many electrons can be accommodated in a subshell?

4. سب شیل میں کتنے الیکٹرون ایڈجسٹ ہو سکتے ہیں:

14 (D) 10 (C) 6 (B) 2 (A)

5. Number of electrons that can be accommodates in f-subshell:

5. f سب شیل میں کتنے الیکٹرون ایڈجسٹ ہو سکتے ہیں:

14 (D) 10 (C) 6 (B) 2 (A)

6. D-subshell can accommodate maximum electrons:

6. D سب شیل زیادہ سے زیادہ الیکٹرون رکھ سکتا ہے:

14 (D) 10 (C) 6 (B) 2 (A)

7. Element are arranged according to ascending order of their to their:

7.

null

Electron null (D) ATOMIC number null (C) Mass number null (B) ATOMIC mass. null (A)

8. Which one of the following does not evaporated:

8. مندرجہ ذیل میں سے کون سا بخارات نہیں بنتا:

Tritium ٹریٹیم (D) Oxygen آکسیجن (C) Gallium گلیئم (B) Helium ہیلیم (A)

9. Radiation emitted by a radioactive element:

9. ایک تابکار عنصر سے خارج ہونے والی تابکاری:

Tritium ٹریٹیم (D) Technetium ٹیکنیٹیم (C) Cesium سیزیم (B) Radium ریڈیم (A)

10. Relative atomic mass of light isotope of chlorine:

10. کلورین کے ہلکے آئسوٹوپ کا ریلیٹیو ایٹمک ماس ہوتا ہے:

82.7 (D) 77.48 (C) 24.76 (B) 34.95 (A)

Q2. Write short answers of the following questions.

2X10=20

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

I . Why is it said almost all the mass of an atom is concentrated in its nucleus?

I . ایٹم کے بارے میں یہ کیوں کہا جاتا ہے کہ اس کا تقریباً سارا ماس نیوکلیس کے اندر موجود ہوتا ہے؟

II . How can an atom absorb and evolve energy?

II . ایک ایٹم کس طرح انرجی جذب اور خارج کرتا ہے؟

III . What is the classical concept of an electron? How has this concept changed with time?

III . الیکٹرون کے بارے میں ہمارے پرانے خیالات کیا ہیں اور وقت کے ساتھ ان میں کیا تبدیلی آئی ہے؟

IV . Define nuclear force.

IV . نیوکلیئر فوس کی تعریف کریں۔

V . How many times cesium bigger than Helium?

V . سیزیم ہیلیم سے کتنے گنا بڑا ہے؟

VI . How does electron differ from a neutron?

VI . الیکٹران نیوٹران سے کیسے مختلف ہے؟

VII . Compare the size of nucleus with the size of atom.

VII . نیوکلئس کے سائز کا ایٹم کے سائز سے موازنہ کریں۔

VIII . What is meant by carbon dating or radio carbon dating?

VIII . کاربن ڈیٹنگ یا ریڈیو کاربن ڈیٹنگ سے کیا مراد ہے؟

IX . Write the contributions of Neil Bohr's.

IX . نیل بوہر کی خدمات بیان کریں۔

X . How can atoms be seen?

X . ایٹمز کو کیسے دیکھا جاسکتا ہے؟

Q3. Write detailed answers of the following questions.

5X2=10

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

1. Explain the structure of a hydrogen atom.

1. ہائیڈروجن ایٹم کی ساخت کی وضاحت کریں۔

2. How does the theory of atomic structure explain the ionization of atoms by a radioactive isotope?

2. ایٹمی ساخت کا نظریہ اس بات کی وضاحت کس طرح کرتا ہے کہ ریڈیو ایکٹو آئسوٹوپ، ایٹمز کی آئیونائزیشن کر سکتا ہے؟