



Sample Test

Class: 9th

Subject: Chemistry (SNC)

Address: _____

Date: _____

NAME: _____

ROLL NO: _____

1. (A) (B) (C) (D)	2. (A) (B) (C) (D)	3. (A) (B) (C) (D)	4. (A) (B) (C) (D)	5. (A) (B) (C) (D)
6. (A) (B) (C) (D)	7. (A) (B) (C) (D)	8. (A) (B) (C) (D)	9. (A) (B) (C) (D)	10. (A) (B) (C) (D)

Test# 14	Syllabus: Chapter # 1, 2	Total Marks: 30
----------	--------------------------	-----------------

Question# 1: Choice the Correct option 8x1=08

سوال نمبر 1: درست جواب کا انتخاب کریں

1. The crystals of which substance has rhombic shape?

1. کس ایلیمنٹ کے کرسٹلز کی ایلیٹر ایک شکل رومبک ہے؟

(A) Brass

(B) Sulphur

(C) Graphite

(D) Bronze

2. Which particle is present in different number in the isotopes?

2. آئسوٹوپس میں کونسا ذرہ مختلف تعداد میں موجود ہوتا ہے؟

(A) Electron

(B) Neutron

(C) Proton

(D) Both neutron and electron

3. Supercritical fluids are states which show both properties of:

3. سپرکریٹیکل فلوئڈز وہ حالتیں ہیں جو دونوں خصوصیات کو ظاہر کرتی ہیں:

(A) Gas and solid

(B) Gas and liquid

(C) Solid and liquid

(D) None of these

4. Graphite is a conductor of electricity:

4. گریفائٹ بجلی کا ایک کنڈکٹر ہے:

(A) Good

(B) Moderate

(C) Bad

(D) None of these

5. Atomic theory was proposed by:

5. جوہری (اتامک) نظریہ پیش کیا گیا تھا:

(A) John Dalton

(B) Newton

(C) J-J Thomson

(D) Bohr

6. Bohr proposed modal for hydrogen atom in:

6. بوہر نے ہائیڈروجن ایٹم کے لیے ماڈل تجویز کیا:

(A) 1912

(B) 1913

(C) 1911

(D) 1920

7. Radioactive isotope of hydrogen:

7. ہائیڈروجن کا ریڈیو ایکٹو آئسوٹوپ ہے:

(A) Protium

(B) Deuterium

(C) Tritium

(D) All

8. Relative Atomic mass of krypton is:

8. کرپٹن کا ریلیٹو ایٹامک ماس ہے:

(A) 83.7

(B) 80.9

(C) 82.04

(D) None of these

Question#2: Write short answers 7x2 = 14

سوال نمبر 2: درج ذیل سوالات کے مختصر جوابات لکھیں

[i]- Differentiate between environmental and analytical chemistry.

[i]- انوائرنمنٹل اور اینالیٹیکل کیمسٹری کے درمیان فرق کریں۔

[ii]- What is mixture? Can we separate a mixture?

[ii]- مکچر کیا ہے؟ کیا ہم ایک مکچر کو الگ کر سکتے ہیں؟

[iii]- Why it is not possible to break down an element into simpler particles by ordinary chemical reactions?

[iii]- عام کیمیکل ری ایکشن سے کسی ایلیمنٹ کو سادہ پارٹیکلز میں توڑنا کیوں ممکن نہیں ہے؟

[iv]- How increase in solubility is helpful for solids?

[iv]- سولوبیلٹی میں اضافہ ٹھوس اشیاء کے لیے کس طرح مددگار ہوتا ہے؟

[v]- Define atomic mass.

[v]- ایٹامک ماس کی تعریف کریں۔

[vi]- What are the uses of radioactive isotopes?

[vi]- ریڈیو ایکٹو آئسوٹوپس کے استعمالات کیا ہیں؟

[vii]- How would you compare the masses of the atoms of Mg and Cl?

[vii]- آپ میگنیشیم (Mg) اور کلورین (Cl) کے ایٹمز کے ماسز کا موازنہ کیسے کریں گے؟

Question#3: Write detailed answers 2x4 = 08

سوال نمبر 3: مندرجہ ذیل سوالات کے تفصیل سے جوابات دیں۔

1. What is mixture? Explain its types.

1. مکچر کیا ہے؟ اس کی اقسام کی وضاحت کریں۔

2. Give some examples of two elements that have different relation atomic masses and explain why this is the case?

2. دو ایلیمنٹس کی کچھ مثالیں دیں جن کا ایٹامک ماسز سے مختلف تعلق ہے اور

وضاحت کریں کہ ایسا کیوں ہے؟