

Chemistry 9th class

Ch # 1 2nd half

Time Allowed: 40Minutes

Marks: 20

Name: _____

Roll. No. _____

Section: _____

Q. no 1: Choose the best answer: 4

1. Formula mass of K_2SO_4

پوٹاشیم سلفیٹ کا فارمولہ کیا ہے:

a) 63 amu

b) 174 amu

c) 98 amu

d) 99 amu

2. A monatomic molecule is.

مونو ایٹمیکیول ہے

a) He

b) O_2

c) N_2

d) H_2O

3. The molar mass of sulfuric acid

سلفیورک ایسڈ کا مولر ماس ہے۔

a) 98 g

b) 98 amu

c) 9.8 g

d) 9.8 amu

4. How many number of moles are equal to 8 grams of carbon 8

a) 0.15

b) 0.18

c) 0.21

d) 0.24

Q. No 2 give short answers. $6 \times 2 = 12$

سوال نمبر 2 مختصر جواب دیں۔

i. Differentiate between molecular and empirical formula. 1

مالیکیولر اور امپیریکیل فارمولوں میں فرق لکھیں۔

ii. Define Avogadro's number.

2۔ ایووگادرو کی تعداد کی تعریف کریں

iii. What is molecular mass?

3۔ مالیکیولر ماس سے کیا مراد ہے؟

iv. Define mole give example.

4۔ مول کیا ہے اور مثال دیں

v.. Find formula mass of K_2SO_4 .

5۔ پوٹاشیم سلفیٹ کا فارمولہ کیا ہے معلوم کریں

vi. What is free radical?

6۔ فری ریڈیکل سے کیا مراد ہے

Q. no 3 Discuss types of molecules 4

سوال نمبر 3 مالیکیولز کی اقسام پر نوٹ لکھیں