TotalMarks:....

Class:9th

Time:....

Test:Chemistry

Attempt ..... questions

1 How many number of moles are equivalent to 8 gram of CO_2:

a.0.15 b.0.2

c.0.25 d.0.3

1 CO_2 کے 8 گرام اس کے کتنے مولز کے برابر ہیں؟

a.0.15 b.0.2

c.0.25 d.0.3

2 .....% carbon is present in human body

a. 18 b.12

c.13 d.14

2 انسانی جسم میں کاربن کی فیصد مقدار%۔۔۔۔۔ہے۔

a. 18 b.12

c.13 d.14

3 The gram atomic mass of Hydrogen is:

a. 1.008 g b. 2.016g

c.1.008 amu d.2.016 amu

3 گرام ہائیڈروجن کا اٹامک ماس ہے۔

a. 1.008 g b. 2.016g

c.1.008 amu d.2.016 amu

4 Molecular formula of glucose is:

a. C_8H_{12} b. CHO

c. CH_2O d. $C_6H_{12}O_6$

4 گلوکوز کا مالیکیولر فارمولا ہے۔

a. C_8H_{12} b. CHO

c. CH_2O d. $C_6H_{12}O_6$

5 Example of hetro- atomic molecule is:

a. H_2 b.Cl_2

c. O_2 d. HCl

5 ہیٹروا ٹامک مالیکول ہے۔

a. H_2 b.Cl_2

c. O_2 d. HCl

6 Empirical formula of glucose is:

a. CH_2O b. CHO

c. C_2HO d. C_2H_2O

6 گلوکوز کا امپریکل فارمولہ ہے۔

a. CH_2O b. CHO

c. C_2HO d. C_2H_2O

7 How does heat reaches us from the sun?

7 حرارت سورج سے ہم تک کیسے پہنچتی ہے؟

8 No. of Atoms in Gram Carbon is:

a.$6.02x10^{23}$ b. $12.04 x10^{23}$

c. $1.672x10^{24}$ d. $18.06 x10^{23}$

8 گرام کاربن میں ایٹمز کی تعداد

a.$6.02x10^{23}$ b. $12.04 x10^{23}$

c. $1.672x10^{24}$ d. $18.06 x10^{23}$