

9. Sınıf Kimya Atom ve Periyodik Sistem Testi Çöz 35

1. – X_3Y bileşiğinin kütlece % 75'i X'tir.
– X_aY_b bileşiğinin kütlece % 50'si X'tir.

Buna göre $\frac{a}{b}$ oranı kaçtır?

- A) 1 B) 2 C) $\frac{5}{2}$ D) 3 E) 4

Cevap : A

2. C_nH_{2n+2} bileşiğinin kütlece % 20'si hidrojen olduğuna göre n kaçtır?
(C = 12, H = 1)

- A) 1 B) 2 C) 3 D) 4 E) 5

Cevap : B

3.
$$\begin{array}{ccccccc} X & + & 3O_2 & \rightarrow & 2CO_2 & + & 2H_2O \\ 5,6 \text{ g} & & 19,2 \text{ g} & & 17,6 \text{ g} & & ? \end{array}$$

Yukarıda denklemde tepkimeye giren ve tepkimede oluşan maddelerin kütleleri verilmiştir.

Buna göre tepkimede oluşan H_2O 'nun kütlesi ve X'in formülü aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

X	Y
A) C_3H_6	7,2 g
B) C_2H_4	3,6 g
C) C_2H_4	7,2 g
D) C_3H_8	7,2 g
E) C_3H_8	3,6 g

Cevap : C

4. I. Dalton
II. Bohr
III. Rutherford

Yukarıda verilen bilim insanlarından hangileri atom modelinde çekirdekten bahsetmemiştir?

- A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve II
D) I ve III E) II ve III

Cevap : A

5. **Elektronun yükü ve kütlesi hangi atom modelinden sonra ilk olarak hesaplanmıştır?**

- A) Dalton B) Rutherford C) Bohr
D) Thomson E) Modern

Cevap : A

6. – Ca elementi 4. periyot 2A grubundadır.
– Cl elementi 3. periyot 7A grubundadır.
Ca ve Cl ile ilgili yukarıdaki bilgiler veriliyor.

Buna göre,

- I. Ca ve Cl arasında oluşan bileşiğin formülü CaCl_2 dir.
II. Ca ve Cl bileşik oluştururken aynı elektron katman dizilimine ulaşırlar.
III. Oluşan bileşiğin sistematik adı kalsiyum klorürdür.
yargılarından hangileri doğrudur?

- A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve II
D) I ve III E) I, II ve III

Cevap : A