

9. Sınıf Kimya Atom ve Periyodik Sistem Testi Çöz 6

1. C ve H'de oluşan C_3H_8 bileşiğindeki C'nin kütlesinin, H'nin kütlesine oranı $\left(\frac{m_C}{m_H}\right)$ kaçtır? (C = 12, H = 1)
- A) $\frac{9}{2}$ B) $\frac{2}{9}$ C) $\frac{3}{2}$ D) $\frac{2}{3}$ E) 4

Cevap : A

2. X_2Y_3 bileşiğinde elementlerin kütlece birleşme oranı $\frac{m_X}{m_Y} = \frac{3}{5}$ dir.
- Buna göre, 48 gram X_2Y_3 bileşiği elde etmek için X ve Y elementlerinden kaç gram alınmalıdır?
- | | X | Y |
|----|----|----|
| A) | 30 | 18 |
| B) | 18 | 30 |
| C) | 8 | 40 |
| D) | 40 | 8 |
| E) | 36 | 12 |

Cevap : B

3. Aşağıdaki maddelerden hangisi sabit oranlar yasasına uy-
maz?
- A) Su B) Karbon dioksit C) Kolonya
D) Tuz E) Kezzap

Cevap : C

4. XY_3 bileşğinde elementlerin kütlece birleşme oranı $\frac{m_X}{m_Y} = \frac{4}{3}$ tür.

Eşit kütlelerde X ve Y alınarak 28 gram XY_3 bileşiği oluşurken hangi elementten kaç gram artar?

- A) 4 gram X B) 8 gram Y C) 12 gram Y
D) 4 gram Y E) 8 gram X

Cevap : C

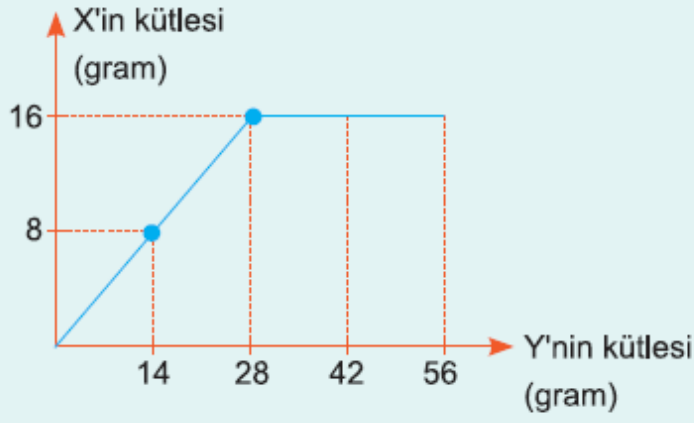
5. X_2Y bileşğinde elementlerin kütlece birleşme oranı $\frac{m_X}{m_Y} = \frac{3}{7}$ dir.

21'er gram X ve Y'nin tepkimesinden en fazla kaç gram X_2Y bileşiği oluşur?

- A) 25 B) 28 C) 30 D) 35 E) 42

Cevap : C

6.



X ve Y elementlerinden oluşan X_3Y_2 bileşiğinin oluşumuna ait grafik yukarıda verilmiştir.

Buna göre,

- I. 44 gram X_3Y_2 bileşiği oluşur.
 - II. 28 gram Y artmıştır.
 - III. Elementlerin kütlece birleşme oranı $\frac{m_X}{m_Y} = \frac{4}{7}$ dir.
- yargılarından hangileri doğrudur?**

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

Cevap : C