

1. Bohr atom teorisi,

- I. Çekirdeğin varlığı,
- II. Elektronların enerji katmanlarında bulunduğunu,
- III. Nötronun varlığı

ifadelerinden hangilerini açıklayabilmiştir?

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

2.

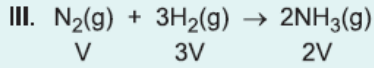
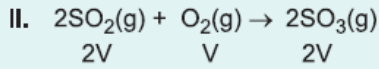
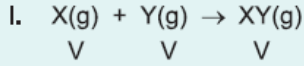
Bileşik	X'in Kütlesi	Y'nin Kütlesi
X_2Y_a	15 gram	16 gram
X_3Y_b	22,5 gram	32 gram

X ve Y elementleri arasında oluşan iki farklı bileşikteki kütleler yukarıda verilmiştir.

Buna göre $\frac{a}{b}$ oranı kaçtır?

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

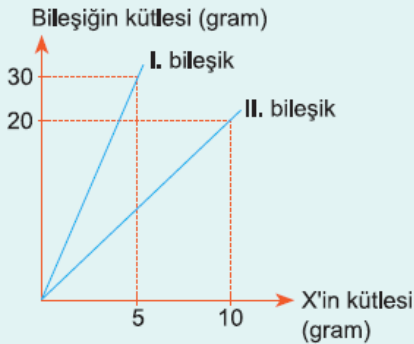
3.



Yukarıda verilen tepkimelerden hangileri Dalton atom modeli ile açıklanamaz?

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

4.



X ve Y elementlerinden oluşan iki farklı bileşiğe ait kütle grafiği yukarıda verilmiştir.

Buna göre I. bileşiğin formülü XY ise II. bileşiğin formülü aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

- A) XY_5 B) X_2Y_3 C) X_5Y D) XY_2 E) X_2Y

5.

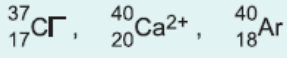
				B					
	Mg			Si					

Yukarıdaki periyodik cetvel kesitinde bulunan elementlerle ilgili,

- I. Atom numaraları arasında $Si > Mg > B$ ilişkisi vardır.
 - II. B ve Si aynı sınıf elementidir.
 - III. Atom çapı en büyük olan element Mg'dir.
- yargılarından hangileri doğrudur?

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

6.



tanecikleriyle ilgili,

- I. Üçünün de elektron sayıları eşittir.
 - II. Cl^{-} katyon, Ca^{2+} anyondur.
 - III. Nötron sayıları arasında $\text{Ar} > \text{Ca}^{2+} = \text{Cl}^{-}$ ilişkisi vardır.
- yargılarından hangileri doğrudur?

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

www.supersoru.com

Cevaplar :

1)B, 2)C, 3)E, 4)C, 5)E, 6)D,