

1. İki farklı element birden fazla bileşik oluşturmak üzere bir araya gelirse, bileşiklerdeki bir elementin belirli bir kütlesi ile birleşen diğer elementin küteleri arasında küçük tam sayılı bir oran vardır.

Yukarıda verilen tanım aşağıdaki kimya kanunlarından hangisine aittir?

- A) Kütlenin Korunuşu
- B) Sabit Oranlar
- C) Birleşen Hacim Oranları
- D) Katlı Oranlar
- E) Atomun Bölünmezliği

2. Hidrojen ve oksijenden oluşan X bileşığındaki oksijenin, Y bileşığındaki oksijene katlı oranı 2 dir.

Buna göre, X bileşığında 4 g hidrojen ile 64 g oksijen birleşmişse Y bileşığında 8 g **hidrojen ile** kaç gram oksijen birleşmiştir?

- A) 16
- B) 24
- C) 32
- D) 48
- E) 64

3. Azot ve oksijen elementleri NEO bileşğini oluşturmaktadır.

NEO bileşigideki oksijenin NO daki oksijene katlı oranı $\frac{1}{2}$ olduğuna göre, x sayısal aşağıdakilerden hangisidir?

- A) 0,5
- B) 1
- C) 2
- D) 3
- E) 4

4. NO bileşığındaki azot ile,

- I. N_2O
- II. N_2O
- III. N_2O

bileşiklerinden hangilerinin azot atomu arasındaki katlı oran $\frac{1}{2}$ dir?

- A) Yalnız i
- B) Yalnız ii
- C) i ve iii
- D) ii ve iii
- E) i, ii ve iii

5. Ali ve Ahmet laboratuvara yaptıkları bir deneyde demir ve kükürト tozlarını ısıtarak demir sülfür (FeS) bileşigi elde ediyorlar.

Buna göre,

- I. Elde edilen demir sülfürün kütlesi başlangıçtaki demir ve kükürト toplam kütlesine eşit olmalıdır.
- II. Kütlenin korunuşu kanunu göre 21 gram demir ve 12 gram kükürト tamamının tükenmesi sonucu en fazla 33 gram demir sülfür oluşabilir.
- III. Ali ve Ahmet yaptıkları bu deneyle katlı oranlar kanunu ispatlarken sabit oranlar kanunu ispatlayamazlar.

yargılardan hangileri doğrudur?

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

6. XY bileşığındaki X in kütlece yüzdesi biliniyor.

Bu veri ile,

- I. XY bileşığındaki kütlece birleşme oranı
 - II. Kütlece yüzdesi bilinen bir başka XY bileşığının formülü
 - III. XY bileşigi ile katlı orani
- niceliklerinden hangileri bulunabilir?

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



bileşiklerindeki **hidrojen** elementleri arasındaki katlı oran,

- I. CO — CO
- II. N_2O — NO
- III. FeO — Fe_2O

bileşiklerinden hangilerindeki elementler arasında da bulunur?

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

8. o 2 gram X ile 3 g Y nin tamamının tepkimesinden 5 gram XYg bileşigi elde ediliyor.

o 4 gram X ile 8 g Y nin tepkimesinden en fazla 10 gram XY bileşigi elde ediliyor ve bir miktar Y artıyor.

Bu bilgiler ile,

- I. Katlı oranlar yasası
 - II. Sabit oranlar kanunu
 - III. Kütlenin korunuşu kanunu
- yasalarından hangileri kanıtlanabilir?

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

11. I. C_2H_6

- II. C_2H

- III. C_2H_4

bileşiklerinde **bulunan hidrojen (H) elementlerinin** kütlece yüzdeslerinin karşılaştırılması aşağıdakilerin **hangisinde doğru verilmiştir?**

- A) III > II > I
- B) I > III > II
- C) I > II > III
- D) II > I > III
- E) II > III > I

42. İki farklı elementten oluşan bir bileşikteki bir elementin kütlece yüzdesi **bilinirse**,

1. Bileşigin kütlesi
- II. İkinci elementin kütlece yüzdesi
- III. Elementlerin küteleri arasındaki sabit oran

niceliklerinden hangileri bulunabilir?

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

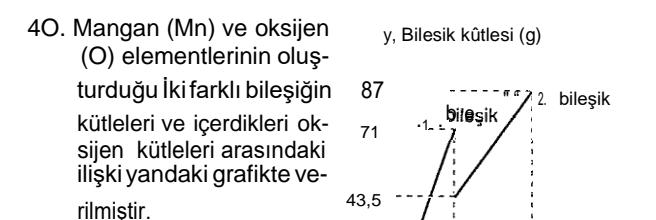
13. X : 14 g azot, 32 g oksijen

- Y : 28 g azot, 80 g oksijen

Yukarıda X ve Y bileşiklerindeki azot ve oksijen miktarları verilmiştir.

Buna göre, Y teki azodun X teki azoda katlı oranı kaçtır?

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



Buna göre, birinci bileşikteki manganın ikinci bileşikteki mangana katlı orani kaçtır?

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

- J4. Mangan ve oksijen elementleri arasında MnO ve Mn_2O_3 bileşikleri olabilir.

71 g MnO , da 16 g oksijen bulunduğu ve 27,5 g Mn ile 43,5 g Mn_2O_3 oluştuğuna göre, MnO , bileşığındaki oksijenin Mn_2O_3 bileşığındaki oksijene katlı oranı kaçtır?

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

