

1. CuSO_4 bileşiği ile ilgili,

- I. Bakır (II) sülfat diye adlandırılır.
 - II. Bileşikteki S'ün yükseltgenme basamağı +6'dır.
 - III. Cu^{2+} ve CO_3^{2-} iyonlarından oluşur.
- yargılarından hangileri doğrudur?

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

2. 0,72 g C_5H_{12} gazı için

Aşağıdaki soruları cevaplandırınız
(C: 12, H: 1).

A)Kaç mol dur?

B)Kaç tane molekül içerir

C)Toplam kaç tane C atomu içerir?

D)Toplam kaç tane atom içerir?

E)N.Ş.A'da kaç litredir?

3. $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}\text{O}$ bileşiğinin 7,4 gramında 1,6 g oksijen bulunduğu göre, **bileşiğin 1 molünde toplam kaç mol atom bulunur?**

4. X: 8A, Y: 1A, Z: 2A atomlarının aynı periyotta olduğu bilindiğine göre

- I. 1. iyonlaşma enerjisi en küçük olan X tir.
 - II. Elektron ilgileri $Y < Z < X$ şeklindedir.
 - III. Çekirdek yükü en büyük olan Y dir.
- yargılarından hangisi ya da hangileri doğrudur?**

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

5. X elementin ikinci iyonlaşma enerjisinin birinci iyonlaşma enerjisinden büyük olmasının nedeni

- I. Elektron başına düşen çekim gücünün artması
- II. Çekirdek yükünün artması
- III. Çekirdek çapının küçülmesi

ifadelerinden hangisi ile açıklanabilir?

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

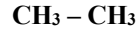
6. Kimyasal değişimlerde iyonik veya kovalent bir bileşikteki atomlar arası etkileşimler kopar veya oluşur. Bu etkileşimler güçlü etkileşimlerdir.

Fiziksel bir değişimdeki ısı enerjisi değişimi kimyasal bir değişimdekinden büyük olabilir mi? Açıklayınız.

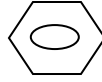
7. Alkenlerin ve sikloalkanların kapalı formülleri (C_nH_{2n}) aynı açık formülleri farklıdır. Aşağıda isimleri ve açık yapı formülleri verilen bileşikleri eşleştiriniz.

Bileşiğin adı**Açık yapı formülleri**

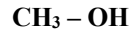
Siklobütan



Propen



Etan



Benzen



Metanol



8. 7A grubu elementlerinden bazıları 9F , ${}^{17}Cl$, ${}^{35}Br$ 'dur.

Verilen elementlerin ametalik özelliklerinin karşılaştırılması hangi seçenekte doğru verilmiştir?

- A) $F > Cl > Br$
B) $Br > Cl > F$
C) $Cl > Br > F$
D) $Br = F > Cl$
E) $Br > F > Cl$