

4.Ünite Değerlendirme Testi



1. Şekilde gösterilen model aşağıdakilerden hangisini temsil etmektedir?

- A) Molekül
- B) Atom
- C) Bileşik
- D) Karışım

2. Aşağıdakilerden hangisi kükürt elementinin sembolüdür?

- A) K
- B) S
- C) C
- D) CL

3. Aşağıdakilerden hangisi atom altı parçacıklardan değildir?

- A) Proton
- B) Nötron
- C) Elektron
- D) İyon

4. Nötr bir atom için aşağıdakilerden hangisi doğrudur?

- A) Proton sayısı elektron sayısı eşittir.
- B) Nötron sayısı elektron sayısına eşittir.
- C) Proton sayısı nötron sayısına eşittir.
- D) Nötron sayısı proton sayısından fazladır.

5. Atom numarası 12 olan magnezyum elementinin elektron dizilimi aşağıdakilerden hangisidir?

- A) 2, 8, 1
- B) 2, 8, 2
- C) 2, 8, 3
- D) 2, 10

6. Aşağıdakilerden hangisi çok atomlu iyonlara örnektir?

- A) K^+
- B) C^I
- C) Ca^{2+}
- D) OH^-

7. X_2 molekülünün arasındaki bağ çeşidi ve bağ sayısı aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

Bağ çeşidi Bağ sayısı

- A) Kovalent 2
- B) İyonik 2
- C) Kovalent 3
- D) İyonik 3

8. Aşağıda verilen ikililerden hangileri karıştırıldığında bir çözelti oluşur?

- A) Su - kum
- B) Su - zeytinyağı
- C) Su - tuz
- D) Su - tebeşir

9. Aşağıdakilerden hangisi sıvı – sıvı çözeltilere örnektir?

- A) Tuzlu su
- B) Sirkeli su

C) Zeytinyağı su

D) Hava

10. Aşağıda aynı miktar su içine katılan maddelerden hangisi daha çabuk çözünür?

- A) 20 oC - 10 g tuz
- B) 10 oC - 20 g tuz
- C) 30 oC - 10 g tuz
- D) 5 oC - 10 g tuz

11. Aşağıdakilerin hangisinde CO_2 ile aynı sayıda atom vardır?

- A) HCl
- B) SO_2
- C) CO
- D) CaO

12. Aşağıdakilerden hangisi bir karışımdır?

- A) Tuz
- B) Oksijen
- C) Deniz suyu
- D) Karbon

13. Mg atomu, Mg^{2+} iyonuna dönüşüyor.

Bu durumla ilgili olarak aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?

- A) Elektron sayısı artmıştır.
- B) Nötron sayısı azalmıştır.
- C) İki elektron alarak anyona dönüşmüştür.
- D) Proton sayısı değişmemiştir.

14. Bir atomun çekirdeğinde 8 proton ve 8 nötron bulunmaktadır. Bu atomun -2 yüklü iyonunun elektron dizilimi aşağıdakilerden hangisidir?

- A) 2) 8)
- B) 2) 7)
- C) 2) 8) 3)
- D) 2) 8) 5)

15. Bir bileşiğin formülü $Al_2(SO_4)_3$ tür.

Bileşikle ilgili:

I. 3 cins atom bulunur

II. 6 tane atom içerir.

III. Daha basit maddelere ayrıştırılamaz.

IV. Heterojendir.

Yargılardan hangileri doğrudur?

- A) I
- B) II
- C) I ve II
- D) I, II ve IV

16. Farklı element atomlarının bir araya gelerek oluşturdukları yeni maddeye denir . ifadesinde boşluğa hangi terim gelmelidir.?

- A) Formül
- B) Molekül
- C) Bileşik
- D) Karışım

17. Aşağıda verilenlerden hangisi bir bileşik değildir ?

Konu Testleri

- A) Su
- B) İyot gazı
- C) Kükürt dioksit
- D) Tuz

18. İyonlar arasında itme çekme kuvveti ile oluşan bağa denir. cümlesindeki boşluğa hangi terim gelmelidir?

- A) Katyon
- B) İyon
- C) Kovalent bağ
- D) İyonik bağ

19. I- O (8) - S(16)
II- Ne(10) - Mg (12)
III-Na (11) - Al(13)

yukarıdaki atom çiftlerinin oluşturdukları bağlardan hangilerinde 2 adet elektron ortak kullanılır ?

- A) I
- B) III
- C) IIve III
- D) I, II , III

20. Aşağıdaki atomlardan hangisi oluşturacağı bir iyonik bağda katyon görevi alır ?

- A) Li (3)
- B) O (8)
- C) F (9)
- D) Ne (10)