

9. Sınıf Kimya Kimyasal Türler Arası Etkileşim Testi Çöz 2

1.

İki ya da daha fazla atomun belirli bir oranda birleşmesiyle bileşik oluşur.

D

Y

Proton sayısı elektron sayısına eşit olan taneciklere iyon denir.

Su elektriği çok az iletir.

D

Y

D

Y

Her su molekülünde 1 tane oksijen atomu ve 2 tane hidrojen atomu vardır.

İki atom içeren elementlere diatomik elementler denir.

5

6

D

Y

D

Y

1

2

3

4

Kimyasal türler ile ilgili yukarıda verilen ifadelerin doğru (D) ya da yanlış (Y) olduğuna karar vererek ilerlendiğinde hangi çıkış noktasına ulaşılır?

A) 1

B) 2

C) 3

D) 4

E) 5

Cevap : C

2. I. H₂
II. N₂
III. NaCl

Yukarıdaki maddelerden hangileri diatomik elementtir?

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

Cevap : B

3.

Tanecik	Kimyasal Tür
I. He	a. molekül
II. NO ₃ ⁻	b. monoatomik gaz
III. F ₂	c. iyon

Yukarıda verilen taneciklerin kimyasal tür ile eşleştirilmesi aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

- A) I-a, II-b, III-c B) I-a, II-c, III-b C) I-b, II-c, III-a
D) I-b, II-a, III-c E) I-c, II-b, III-a

Cevap : C

4. Aşağıdakilerden hangisi diatomik molekül değildir?

- A) H₂O B) H₂ C) O₂ D) F₂ E) I₂

Cevap : A

5. Aşağıdakilerden hangisi bileşik değildir?

- A) H₂O B) CO₂ C) NaCl D) H₂ E) CaO

Cevap : A

6. Molekül ile ilgili,

- I. Kimyasal türdür.
 - II. İki ya da daha fazla ametal atomundan oluşabilir.
 - III. Pozitif ya da negatif yüklü olabilir.
- yargılarından hangileri doğrudur?**

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

Cevap : C