

Kimyasal Baę Test Soruları

Fen Bilimleri Dersi “**Kimyasal Baę**” Konusu Test soruları ve cevaplarıdır.

Soru sayısı: 10

Soru 1: Ametal atomları arasında meydana gelen kimyasal bağ aşağıdakilerden hangisidir?

- A) Kovalent baę
- B) İyonik baę
- C) Metal baę
- D) Baę yapmaz

CEVAP

Soru 2: Aşağıdaki bileşiklerden hangisi iyonik bağlıdır?

- A) CO₂
- B) NaCl
- C) H₂O
- D) SO₃

CEVAP

Soru 3: Elektron dağılımı X: 2) 8) 2) olan element ile elektron dağılımı Y: 2) 7) olan element arasında oluşacak bileşik ile ilgili aşağıdaki bilgilerden hangisi **yanlıştır**?

- A) İyonik baę yapar
- B) Molekül yapısı yoktur.
- C) Sulu çözeltisi elektrięi iletir.
- D) Bileşięin formülü X₂Y dir.

CEVAP

Soru 4: Kovalent baę ile ilgili verilen bilgilerden hangisi doğrudur?

- A) Metal ve ametal atomları arasında meydana gelir.
- B) Atomlar arasında elektron alışverişi ile gerçekleşir.
- C) Kovalent bağlı bileşikler molekül yapıdadır.
- D) Katyon ve anyon iyonları oluşur.

CEVAP

Soru 5: Aşağıdaki elementlerden hangisi kovalent bağlı bileşik oluşturabilir?

- A) Na - Cl
- B) H - F
- C) Ar - Mg
- D) Al - O

CEVAP

Soru 6: Aşağıdakilerden hangisi iyonik bağılı bileşik oluşturabilir?

- A) N - O
- B) Be - Mg
- C) He - H
- D) Li - Cl

CEVAP

Soru 7: Proton sayısı 1, 7, 9, 12, 18 olan elementlerden hangi ikisi kimyasal bağı **yapmaz**?

- A) 1 ve 7
- B) 9 ve 12
- C) 7 ve 18
- D) 7 ve 9

CEVAP

Soru 8: Aşağıda bileşiklerin bağı türleri verilmiştir.

- XY_2 iyonik bağı
- YT kovalent bağı
- ZT_2 iyonik bağı

Bu elementler hakkında verilen bilgilerden hangisi **yanlıştır**?

- A) X metaldir.
- B) Y ametaldir
- C) T ametaldir
- D) Z ametaldir

CEVAP

Soru 9: Aşağıda verilen bilgilerden hangisi doğrudur?

- A) Farklı tür metal atomları bileşik oluşturmaz.
- B) Bir bileşik içerisinde iyonik ve kovalent bağı aynı anda oluşmaz.
- C) Aynı element atomları kovalent bağı yapamaz.
- D) Aynı element atomları iyonik bağı yapabilir.

CEVAP

Soru 10: Aşağıdaki verilen maddelerin bağı türlerinden hangisi **yanlıştır**?

- A) H_2SO_4 - Kovalent bağı
- B) $AlCl_3$ - İyonik bağı
- C) $C_6H_{12}O_6$ - Kovalent bağı
- D) $MgSO_4$ - İyonik bağı

CEVAP