

9. Sınıf Kimya Güçlü Etkileşimler

DERS / KAZANIM 9. Sınıf Kimya Testleri Çöz	SORU SAYISI 20 Soru	ÖNERİLEN SÜRE 40 Dakika	MÜFREDAT UYUMU %100 MEB Uyumlu
--	------------------------	----------------------------	-----------------------------------

- Bir kimya öğretmeni, tahtaya Lewis nokta yapısını çizdiği X elementinin 3. periyotta bulunduğunu ve hidrojen (1H) ile sadece XH_2 bileşiğini oluşturduğunu söylüyor. Buna göre X elementi ile ilgili hangisi yanlıştır?
A) Değerlik elektron sayısı 2'dir.
B) Toprak alkali metal grubundadır.
C) Hidrojen ile iyonik bağlı bileşik oluşturur.
D) Kendi atomları arasında metalik bağ bulunur.
E) Bileşik oluştururken elektron ortaklaşması yapar.
- Yemek tuzu (NaCl) kristalinin üzerine sert bir darbe vurulduğunda kristal parçalanır. Bu durumun temel nedeni aşağıdakilerden hangisidir?
A) İyonik bağların çok zayıf olması.
B) Darbe etkisiyle aynı yüklü iyonların birbirini itmesi.
C) Elektron denizinin hareketliliğinin azalması.
D) Kristal yapıda boşlukların çok olması.
E) Atomlar arası kovalent bağların kopması.
- Bakır (Cu) metalinin elektrik akımını iletmesi ile yemek tuzunun (NaCl) sulu çözeltisinin elektriği iletmesi arasındaki temel fark nedir?
A) Bakırda iletim iyonlarla, NaCl çözeltisinde elektronlarla gerçekleşir.
B) Bakırda iletim fiziksel, NaCl çözeltisinde kimyasal bir değişimdir.
C) NaCl çözeltisi elektriği metallerden daha iyi iletir.
D) Bakırda iletim serbest elektronlarla, NaCl çözeltisinde ise serbest iyonlarla sağlanır.
E) Her iki durumda da iletim sadece elektron hareketiyle olur.
- Aşağıdaki tabloda bazı bağların bağ enerjileri verilmiştir: H-H: 436 kJ/mol, Cl-Cl: 242 kJ/mol, H-Cl: 431 kJ/mol. Bu verilere göre hangisi çıkarılamaz?
A) H-H bağı, Cl-Cl bağından daha sağlamdır.
B) Cl_2 molekülünü atomlarına ayırmak için 242 kJ enerji gerekir.
C) Bağ enerjisi arttıkça bağın sağlamlığı artar.
D) H-Cl bağı oluşurken dışarıya enerji verilir.
E) H_2 gazı, Cl_2 gazından daha reaktiftir (tepkimeye girmeye isteklidir).

5. Bir laboratuvar analizinde X, Y ve Z saf maddeleri için şu bilgiler edinilmiştir: - X: Katı halde iletmiyor, sıvı halde iletiyor. - Y: Katı ve sıvı halde iletiyor. - Z: Hiçbir halde iletmiyor. Buna göre maddelerin bağ türleri aşağıdakilerden hangisi olabilir?
- A) X: İyonik, Y: Metalik, Z: Kovalent
B) X: Metalik, Y: İyonik, Z: Kovalent
C) X: Kovalent, Y: Metalik, Z: İyonik
D) X: İyonik, Y: Kovalent, Z: Metalik
E) X: Metalik, Y: Kovalent, Z: İyonik
6. Aşağıdaki moleküllerden hangisinin Lewis yapısında ortaklanmamış (bağ yapımına katılmayan) elektron çifti sayısı en fazladır? (1H, 6C, 7N, 8O, 9F)
- A) CH₄ D) F₂
B) NH₃ E) O₂
C) H₂O
7. Magnezyum oksit (MgO) bileşiğinin erime noktası 2852 °C iken, Sodyum klorür (NaCl) bileşiğinin erime noktası 801 °C'dir. Bu büyük farkın temel sebebi nedir?
- A) Mg atomunun Na'dan daha ağır olması.
B) MgO'nun kovalent karakterinin daha yüksek olması.
C) MgO'daki iyon yüklerinin (+2, -2) NaCl'den (+1, -1) daha büyük olması.
D) Klorun elektronegatifliğinin oksijenden az olması.
E) NaCl'nin suda daha iyi çözünmesi.
8. Aşağıda verilen maddelerden hangisi 'elektron denizi' modeli ile açıklanan özelliklere sahip değildir?
- A) Çelik tencere D) Sofra tuzu
B) Alüminyum folyo E) Altın yüzük
C) Bakır kablo
9. Apolar kovalent bağlar ile ilgili; I. Aynı cins ametal atomları arasında oluşur. II. Elektronlar atomlar tarafından eşit paylaşılır. III. Kalıcı dipol oluştururlar. yargılarından hangileri doğrudur?
- A) Yalnız I D) II ve III
B) I ve II E) I, II ve III
C) I ve III
10. Azot molekülünde (N₂) atomlar arasındaki bağın oluşumuyla ilgili hangisi yanlıştır? (7N)
- A) Toplam 3 tane kovalent bağ oluşur.
B) Her iki atom da oktetini tamamlar.
C) 6 tane elektron ortaklaşa kullanılır.
D) Bağlar polar kovalent karakterdedir.
E) Güçlü etkileşim sınıfındadır.
11. Aşağıdaki bileşik adlandırmalarından hangisi hatalıdır?
- A) N₂O₅: Diazot pentaoksit
B) AlCl₃: Alüminyum triklorür
C) CO: Karbon monoksit
D) PCl₃: Fosfor triklorür
E) SO₂: Kükürt dioksit
12. Elektronegatiflik farkı arttıkça bağın iyonik karakteri artar. Buna göre aşağıdaki bağlardan hangisinin iyonik karakteri en yüksektir? (9F, 17Cl, 11Na, 19K, 1H)
- A) NaCl D) NaF
B) KCl E) HCl
C) KF

13. Metalik bağı kuvveti, metalin erime noktasını belirler. Metalik bağ kuvveti değerlik elektron sayısı ile doğru, atom yarıçapı ile ters orantılıdır. Buna göre hangisinin erime noktasının en yüksek olması beklenir?

- A) 11Na D) 19K
B) 12Mg E) 20Ca
C) 13Al

14. Kimyasal türler arası etkileşimlerde enerjinin 40 kJ/mol'den büyük olması genellikle güçlü etkileşimlerin koptuğunu veya oluştuğunu gösterir. Aşağıdaki olaylardan hangisinde güçlü etkileşimler değişmiştir?

- A) Suyun buharlaşması D) İyodun süblimleşmesi
B) Şekerin suda çözünmesi E) Alkolün damıtılması
C) Demirin paslanması

15. Kovalent bağlı bileşiklerin sistematik adlandırılmasında hangisi en son söylenir?

- A) Birinci ametalin sayısı
B) Birinci ametalin adı
C) İkinci ametalin sayısı
D) İkinci ametalin anyon adı
E) Bileşiğin toplam atom sayısı

16. Aşağıdaki Lewis yapılarından hangisi yanlıştır? (1H, 6C, 7N, 8O, 17Cl)

- A) H : H D) H : Cl :
B) :N :: N: E) :O :: O:
C) O :: C :: O

17. İyonik bağlı bir bileşik olan CaF₂

(Kalsiyum florür) oluşumuyla ilgili hangisi doğrudur? (20Ca, 9F)

- A) Ca atomu 2 elektron alır.
B) F atomu dubletini tamamlar.
C) Ca ve F arasında elektron ortaklaşması olur.
D) Ca⁺² ve F⁻ iyonları arasında elektrostatik çekim oluşur.
E) Moleküler yapılu bir bileşiktir.

18. Aşağıdaki moleküllerden hangisi polardır? (1H, 5B, 6C, 8O, 17Cl)

- A) BH₃ D) H₂O
B) CH₄ E) Cl₂
C) CO₂

19. Metalik bağlar ile ilgili; I. Metallere parlaklık kazandırır. II. Metallerin tel ve levha haline gelmesini sağlar. III. Sadece farklı cins metaller arasında oluşur. yargılarından hangileri doğrudur?

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

20. Amonyum nitrat (NH₄NO₃) bileşiği ile ilgili hangisi yanlıştır?

- A) Hem iyonik hem kovalent bağ içerir.
B) İki farklı kök iyondan oluşmuştur.
C) Yapısında sadece ametal atomları bulunur.
D) Kristal örgü yapısındadır.
E) Suda çözündüğünde moleküllerine ayrışır.

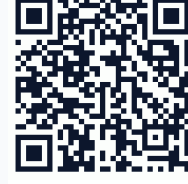
9. Sınıf Kimya — Güçlü Etkileşimler

MEB'in güncel kazanımları düşünülerek tasarlanan **9. Sınıf Kimya Güçlü Etkileşimler** testi, eğitimde öncü olan TestYurdu güvencesiyle sizlere sunulmaktadır. Sınav deneyiminizi en üst seviyeye taşımak için testlerimizi düzenli olarak çözün.

» [Testi İnteraktif \(Online\) Çöz](#)

» [9. Sınıf Kimya Testleri Çöz](#)

» [9. Sınıf Testleri Çöz](#)



QR Kod ile Çöz

⚠ **Cevap anahtarına ulaşmak ve testi online çözmek için yukarıdaki bağlantıları kullanabilir veya yukarıdaki QR kodu taratabilirsiniz.**