

9. Sınıf Kimya Periyodik Sistem ve Yer Bulma

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

1. Dimitri Mendeleev, periyodik tabloyu oluştururken elementleri kütle numaralarına göre sıralamış, ancak bazı elementlerin kimyasal özelliklerinin uyuşmadığını fark ederek boşluklar bırakmıştır. Günümüzde ise periyodik sistem atom numaralarına göre düzenlenmiştir. Buna göre, periyodik sistemin tarihsel gelişimi ve modern yapısı hakkında aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) Mendeleev'in tablosunda henüz keşfedilmemiş elementler için öngörde bulunulmuştur.
- B) Modern periyodik sistem, Henry Moseley'in X-ışınları deneyi sonuçlarına dayanır.
- C) Periyodik sistemde elementler artan kütle numaralarına göre sıralandığında tüm özellikler mükemmel şekilde uyuşur.
- D) Modern periyodik kanun, elementlerin özelliklerinin atom numaralarının periyodik bir fonksiyonu olduğunu belirtir.
- E) Glenn Seaborg, periyodik tablonun altına lantanit ve aktinitleri ekleyerek tabloya son halini vermiştir.

2. Bir X elementinin nötr atomu ile ilgili şu bilgiler veriliyor: - 3. enerji düzeyinde bulunmaktadır. - Son katmanında 6 elektron bulundurmaktadır. Buna göre X elementi ile ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) Periyodik sistemin 3. periyodunda yer alır.
- B) 6A grubu elementidir.
- C) IUPAC sistemine göre 16. gruptadır.
- D) Bir ametaldir.
- E) Elektron vermeye yatkındır ve bileşiklerinde daima pozitif değerlik alır.

3. Aşağıdaki tabloda bazı elementlerin katman elektron dizilimleri verilmiştir. Element | Katman Dizilimi ----- | -----
--- X | 2, 8, 1 Y | 2, 8, 7 Z | 2, 8, 8 Bu tabloya göre hangi ifade doğrudur?

- A) X elementi bir soygazdır.
- B) Y elementi periyodik tablonun 7. periyodundadır.
- C) Z elementi kararlı yapıdadır ve kimyasal tepkimelere girmeye isteksizdir.
- D) X ve Y aynı gruptadır.
- E) Z elementinin atom numarası 10'dur.

4. Laboratuvarda yapılan bir deneyde, bir elementin su ile şiddetli tepkimeye girerek hidrojen gazı açığa çıkardığı ve bulunduğu kabın yüzeyinin kayganlaştığı (bazik özellik) gözlenmiştir. Bu element periyodik sistemin hangi grubunda yer alıyor olabilir?

- A) 1A (Alkali Metaller)
- B) 2A (Toprak Alkali Metaller)
- C) 7A (Halojenler)
- D) 8A (Soygazlar)
- E) B Grubu (Geçiş Metalleri)

5. Periyodik sistemde yerleri belirtilen X, Y ve Z elementleri için şu bilgiler veriliyor: - X: 2. periyot 2A grubu - Y: 3. periyot 2A grubu - Z: 3. periyot 7A grubu Buna göre elementlerin atom çaplarının karşılaştırılması hangisinde doğru verilmiştir?

- A) $X > Y > Z$
- B) $Y > X > Z$
- C) $Y > Z > X$
- D) $Z > Y > X$
- E) $X > Z > Y$

6. X^{2+} iyonunun elektron dizilimi 2, 8 şeklindedir. Buna göre nötr X atomunun periyodik sistemdeki yeri aşağıdakilerden hangisidir?

- A) 2. Periyot, 8A Grubu
- B) 3. Periyot, 2A Grubu
- C) 2. Periyot, 2A Grubu
- D) 3. Periyot, 8A Grubu
- E) 4. Periyot, 2A Grubu

7. Modern periyodik sistemle ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) 7 tane periyot bulunur.
- B) 18 tane grup bulunur (IUPAC sistemine göre).
- C) Aynı gruptaki elementlerin kimyasal özellikleri genellikle benzerdir.
- D) İlk periyotta 8 tane element bulunur.
- E) B grupları 4. periyottan itibaren başlar.

8. Aşağıdaki özelliklerden hangisi periyodik sistemdeki metaller için genel bir özellik değildir?

- A) Isı ve elektriği iyi iletirler.
- B) Tel ve levha haline getirilebilirler.
- C) Kendi aralarında kovalent bağlı bileşik oluştururlar.
- D) Oda koşullarında (cıva hariç) katı haldedirler.
- E) Elektron vererek katyon oluşturma eğilimindedirler.

9. İnternet işlemcilerinde ve güneş panellerinde kullanılan Silisyum (Si) elementi, hem metallerin hem de ametallerin bazı fiziksel ve kimyasal özelliklerini taşır. Bu bilgilere göre Silisyum hangi sınıfta yer alır?

- A) Metal
- B) Ametal
- C) Soygaz
- D) Yarı metal
- E) Aktinit

10. Bir X atomunun 3. katmanında 3 elektronu bulunmaktadır. Bu atomun periyodik sistemdeki yeri ve sınıfı aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

- A) 3. periyot, 3A grubu, Metal
- B) 3. periyot, 5A grubu, Ametal
- C) 3. periyot, 3B grubu, Geçiş metali
- D) 2. periyot, 3A grubu, Metal
- E) 3. periyot, 13. grup, Ametal

11. Periyodik tabloda aynı periyotta soldan sağa doğru gidildikçe genellikle hangi özellik azalır?

- A) Atom numarası
- B) Değerlik elektron sayısı
- C) Elektronegatiflik
- D) Atom yarıçapı
- E) İyonlaşma enerjisi

12. Periyodik sistemdeki 'Halojenler' grubu ile ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) 7A grubunda bulunurlar.
- B) Doğada diatomik (ikili atom) yapıda bulunabilirler (F_2 , Cl_2 vb.).
- C) Hepsi oda koşullarında gaz halindedir.
- D) Hidrojenli bileşikleri asidik özellik gösterir.
- E) Tuz yapıcı anlamına gelirler.

13. X: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$ (veya 2, 8, 1) Y: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$ (veya 2, 8, 7) Yukarıda elektron dizilimleri verilen X ve Y elementleri arasında oluşacak bileşiğin türü ve formülü nedir?

- A) İyonik, XY
- B) Kovalent, XY
- C) İyonik, X_2Y
- D) Kovalent, XY_2
- E) Metalik, XY

14. Aşağıdaki element çiftlerinden hangisi benzer kimyasal özellikler gösterir?

- A) ${}_3Li$ ve ${}_{11}Na$
- B) ${}_2He$ ve ${}_{10}Ne$
- C) ${}_8O$ ve ${}_9F$
- D) ${}_6C$ ve ${}_{14}Si$
- E) A, B ve D seçeneklerindeki tüm çiftler

15. Periyodik sistemin 2. periyot 8A grubunda bulunan bir element için aşağıdakilerden hangisi söylenemez?

- A) Atom numarası 10'dur.
- B) Kararlı bir yapıdadır.
- C) Tek atomlu gaz halindedir.
- D) Bileşik oluşturmaya çok isteklidir.
- E) Değerlik elektron sayısı 8'dir.

16. Bir elementin periyodik tablodaki yerini belirlemek için sadece nötr atomunun hangi bilgisine sahip olmak yeterlidir?

- A) Nötron sayısı
- B) Kütle numarası
- C) Çekirdek yükü (Atom numarası)
- D) İzotoplarının yüzdesi
- E) Fiziksel hali

17. Aşağıda verilen gruplardan hangisinin özel adı yanlış belirtilmiştir?

- A) 1A: Alkali Metaller
- B) 2A: Toprak Alkali Metaller
- C) 3A: Toprak Metalleri
- D) 7A: Halojenler
- E) 8A: Kalkojenler

18. Periyodik sistemde aynı grupta yukarıdan aşağıya doğru inildikçe genellikle aşağıdakilerden hangisi artmaz?

- A) Katman sayısı D) İyonlaşma enerjisi
B) Atom yarıçapı E) Proton sayısı
C) Metalik aktiflik

19. Helyum (He) elementi ile ilgili verilen bilgilerden hangisi onu diğer soygazlardan ayıran istisnai bir durumdur?

- A) Kararlı yapıda olması
B) Değerlik elektron sayısının 2 olması
C) Oda koşullarında gaz olması
D) 8A grubunda yer alması
E) Renksiz ve kokusuz olması

20. Periyodik sistemde yer alan elementlerin %80'inden fazlası metaldir. Buna göre aşağıdakilerden hangisi metallerin genel bir özelliği olan 'parlaklık' ile doğrudan ilişkilidir?

- A) Serbest elektronların ışığı yansıtması
B) Isıyı hızlı iletmeleri
C) Erime noktalarının yüksek olması
D) Kristal yapıda olmaları
E) Tel ve levha haline gelmeleri

9. Sınıf Kimya — Periyodik Sistem ve Yer Bulma

Kapsamlı konu tekrarları yapmanıza fırsat tanıyan **9. Sınıf Kimya Periyodik Sistem ve Yer Bulma** testi, TestYurdu editörleri tarafından 2026 eğitim-öğretim yılı için özel olarak revize edilmiştir. Online analiz araçlarımızla hangi konularda eksikiniz olduğunu hemen tespit edin.

» [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.**