

5. Periyodik cetvelle ilgili olarak;

Aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) Her periyot bir metal ile başlar ve bir soygaz ile biter.
- B) Periyodik tablonun sol tarafında metaller, sağ tarafında ise daha çok ametaller bulunur.
- C) Metal atomların sayısı ametal atomları sayısından fazladır.
- D) Metaller elektron vermeye, ametaller ise elektron almaya yatkındır.

6.

Periyodik tabloda aynı grupta yukarıdan aşağıya doğru inildikçe aşağıdaki değişimlerden hangisi gerçekleşmez?

- A) Yörünge sayısı artar.
- B) Atom numarası artar.
- C) Elektron sayısı artar.
- D) Grup numarası artar.

7.

Periyodik çizelgede soldan sağa doğru ilerledikçe aşağıda verilen özelliklerden hangisi değişmez?

- A) Atom numarası
- B) Periyot numarası
- C) Metalik özellik
- D) Ametalik özellik

8. Periyodik tablo hakkında verilen bilgilerden hangisi doğrudur?

- A) Kimyasal özellikleri benzer elementler aynı periyotta yer almıştır.
- B) Periyodik tablonun sol tarafında metaller, sağ tarafında ametaller bulunur.
- C) Periyodik tablo 9 periyottan oluşmuştur.
- D) Periyodik tabloda yatay satırlara grup adı verilir.

9. Bazı element grupları;

- I. Isı ve elektriği iletmezler.
- II. Tel ve levha haline getirilemezler.
- III. Oda sıcaklığında katı, sıvı ya da gaz halinde bulunabilirler.

Yukarıdaki özellikleri verilen element grubu aşağıdakilerden hangisidir?

- A) Metaller
- B) Ametaller
- C) Yarı Metaller
- D) Geçiş Metalleri

1. Elementlerin sınıflandırılması ile ilgili olarak;
- Dobereiner elementleri 3'lü gruplara ayırmıştır.
 - Newlands elementleri atom kütlelerine göre sıralamıştır.
 - Moseley elementleri periyodik cetvelde proton sayısına göre sıralamıştır.

Bilim insanlarının yaptığı çalışmalarla ilgili olarak yukarıdaki verilen ifadelerin hangisi ya da hangileri doğrudur?

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

2.



Öğretmen: "Türkiye haritasının bir periyodik çizelge olduğunu düşünürseniz; Niğde'nin bulunduğu kısımda hangi tür elementler yer alırdı?" sorusunu öğrencilerine yöneltiyor.

Yukarıda verilen öğretmenin sorusuna aşağıdakilerden hangisi cevap olarak verilebilir?

- A) Isıyı iletmeyen elementler
B) Elektrik iyi ileten elementler
C) Kırılgan elementler
D) Oda sıcaklığında gaz halinde olan elementler

3. Aşağıdaki bilim insanlarından hangisi elementleri periyodik cetvelde atom numarasına göre sıralamıştır?

- A) Dobereiner
B) Newlands
C) Meyer
D) Moseley

NİĞDE MİLLİ EĞİTİM MÜDÜRLÜĞÜ ARGE BİRİMİ ÇALIŞMASIDIR

4.

H
Li
Na
K

Yukarıda aynı gruptaki elementler verilmiştir. Buna göre aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) Hepsi 1A grubuna ait metallerdir.
B) Aşağı doğru inildikçe atom numarası artar.
C) Potasyumun metalik özelliği en fazladır.
D) Buldukları grubun özel adı Alkali Metaldir.

1. Atom numarası en küçük olan element için aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) 1. Periyot 1A grubu elementidir.
 B) Metaller ile bağ yapamaz ama alaşım yapar.
 C) Roketlerde yakıt olarak kullanılır.
 D) Petrolün işlenmesinde kullanılır.

2. "He" elementinin son yörüngesinde $2e^-$ bulunmasına rağmen 8A grubu elementi olmasının sebebi aşağıdakilerden hangisidir?

- A) Oktet kuralına uyması
 B) Doğada gaz halde bulunması
 C) Son e^- katmanının tam dolu olması
 D) Tek bir elektron yörüngesine sahip olması

3.

	He	Na	Br	Hg
Parlak		✓		
Elektriği iletir		✓	✓	✓
Katı		✓		
Gaz	✓			
Sıvı			✓	✓

Yukarıdaki tabloda özellikleri verilen elementlerin hangisinde yanlışlık yapılmıştır?

- A) Hg
 B) Na
 C) Br
 D) He

4. • Çeliğin sertleştirilmesinde kullanılır.
 • Reklam panosu üretiminde kullanılır.
 • Organik maddelerin temel yapısında bulunur.
 • Paslanmanın temel sebebidir.

Yukarıda verilen özelliklere göre aşağıdaki elementlerin hangisi açıkta kalır?

- A) Cu
 B) Ne
 C) C
 D) O

5.

Isı ve elektriği iyi iletir.

Tel ve levha haline getirilebilir.

Elektron vermeye yatkındır.

Yukarıda özellikleri verilen element aşağıdakilerden hangisi olamaz?

- A) $_{20}\text{Ca}$
 B) $_{16}\text{S}$
 C) $_{11}\text{Na}$
 D) $_{3}\text{Li}$

6. Aşağıda bazı elementler ve bu elementlerin kullanım alanları verilmiştir.

Aşağıdakilerden hangisinde Element-Kullanım alanı eşleştirmelerinden hangisi yanlış verilmiştir?

	ELEMENT	KULLANIM ALANI
A)	He	Zeplin ve Balonda
B)	Li	Pilde
C)	Ne	Reklam panolarında
D)	Ar	Roketlerde yakıt olarak

7.



Elementleri için;

- I. Kimyasal özellikleri
- II. Periyot numaraları
- III. Grup numaraları

Yukarıda verilen özelliklerden hangileri benzerdir?

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

8.

Atom	Son katmandaki elektron sayısı
G	2
F	8
B	2

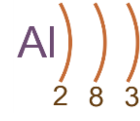
Son katmanlarındaki elektron sayıları verilen G, F ve B elementleri ile ilgili;

- I. G ve B aynı grupta yer alır.
- II. F kararlıdır.
- III. B metaldir.

Yargılarından hangisi ya da hangileri **kesinlikle** söylenebilir?

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

9.

Elektron dağılımı verilen Al elementi için aşağıdakilerden hangisi **söylenemez**?

- A) 3A grubu elementidir.
B) Atomik yapıdadır.
C) Oda koşullarında katı haldedir.
D) Metallerle iyonik bağ yapar.

10.

Element	1. katman	2. katman	3. katman
X	2	8	2
Y	2	6	-
Z	2	8	6

Elektron dağılımı sonucu katmanlardaki elektron sayıları tablodaki gibi olan X, Y, Z atomları ile ilgili aşağıda verilen yargılardan hangisi **söylenemez**?

- A) Y ve Z aynı grupta bulunur.
B) X alkali metaldir.
C) Z, 2 elektron alarak karalı hale geçer.
D) X ve Z aynı periyotta bulunur.