1) Bir öğrenci K, L ve M maddeleri ile ilgili bazı deneyler yapıyor ve aşağıdaki sonuçları elde ediyor:
- Mıknatıs K maddesini etkilerken, L maddesini etkilememektedir.
- K maddesi ile L maddesi karıştırılıp ısıtıldığında yeni madde oluşmaktadır.
- M maddesi L maddesi ile bileşik oluşturmakta fakat elektrik akımını iletmemektedir.

Bu öğrenci K, L ve M maddeleri için aşağıdakilerden hangisini söyleyebilir?

	K maddesi	L maddesi	M maddesi
A)	Metal	Metal	Ametal
B)	Ametal	Metal	Metal
C)	Ametal	Ametal	Metal
D)	Metal	Ametal	Ametal

2006 PYBS

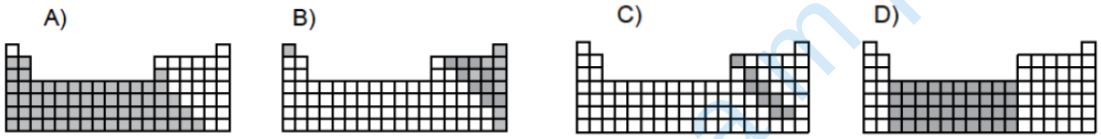
2) Kartlarda günlük yaşamda kullanılan bazı maddeler yer almaktadır.
Buna göre, hangi kartlardaki maddeleri oluşturan elementler metallere, hangileri ametallere örnektir?

	Metaller	Ametaller
A)	1,2,3	4
B)	4	1,2,3
C)	2,4	1,3
D)	1,3	2,4

2011 SBS

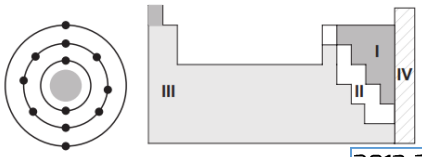
3) ELEMENTİN ÖZELLİKLERİ
- Kırılgandır.
- Yüzeyi mattır.
- Oda sıcaklığında katıdır.
- Elektron almaya yatkındır.

Özellikleri verilen element, aşağıdaki hangi periyodik tabloda koyu renkle belirtilen bölgede yer alır?



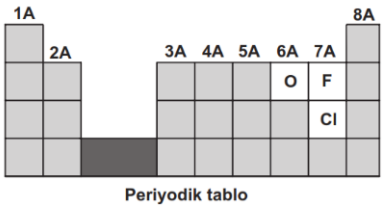
2012 SBS

4) Bir atoma ait katman-elektron dizilimi ve sınıflandırılmış periyodik tablo verilmiştir.
Bu atom, periyodik tablodaki hangi numaralı element sınıfında yer alır?
A) I B) II C) III D) IV



2013-2014 TEOG-2

5) Bir bölümü görülen periyodik tabloda, bazı elementlerin sembolleri verilmiştir.
Bu elementlerle ilgili olarak;
I- Proton sayısı en küçük olan O, en büyük olan Cl'dir.
II- F ve Cl atomlarının son katmanındaki elektron sayıları aynıdır.
III- O ve F atomlarının elektron dizilimleri aynıdır.
ifadelerinden hangileri doğrudur?
A) Yalnız I B) I ve II C) II ve III D)I, II ve III

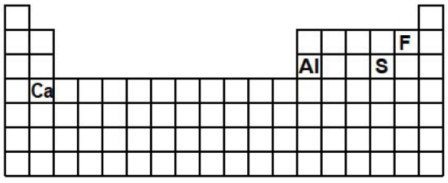


2013-2014 TEOG-2

6) Periyodik tabloda bazı elementlerin yeri gösterilmiştir.
Bu elementlerden birine ait sorular ve cevapları tabloda verilmiştir.

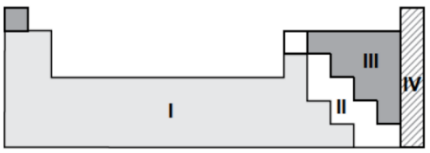
	Evet	Hayır
Mat görünümlü mü?	√	
Tel ve levha hâline getirilebilir mi?		√
Halojen mi?		√

Buna göre özellikleri verilen element aşağıdakilerden hangisidir?
A) Ca B)S
C)F D) Al



2014-2015 TEOG-2

7) Bir öğretmen tahtaya şekildeki gibi sınıflandırılmış periyodik tablo çizmiştir. Öğrencilerden elektriği ve ısıyı iyi iletmeyen, tel veya levha hâline getirilemeyen, bileşik oluştururken 1 elektron alan bir element söylemelerini istemiştir.
Buna göre, öğrenciler numaralanmış bölgelerin hangisinden bir element seçmelidir?
A) I. B) II. C) III. D) IV.



2015-2016 TEOG-2

8) Tabloda elementlerin adları ve bu elementlere ait proton sayıları verilmiştir.

Elementin adı	Hidrojen	Helyum	Lityum	Neon	Sodyum	Alüminyum	Kükürt
Proton sayısı	1	2	3	10	11	13	16

Aşağıda belirtilen özelliklere göre yapılan gruplandırmalardan hangisi bu tabloya göre yanlıştır?

A) Oda sıcaklığında gaz hâlde bulunanlar: Helyum, Neon, Hidrojen

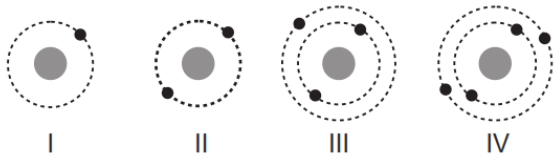
B) Elektron alışverişinde bulunmayanlar: Helyum, Neon

C) İyon olduğunda sadece pozitif yük taşıyanlar: Kükürt, Hidrojen, Helyum

D) Metal olanlar: Lityum, Alüminyum, Sodyum

2015-2016 TEOG-2

9) Aşağıdaki şekillerde nötr hâlde dört farklı element atomunun katman - elektron dizilimleri verilmiştir.

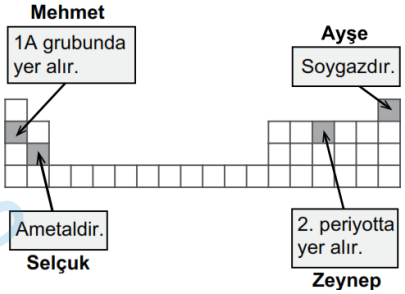


Bu elementlerden hangileri periyodik tablo da aynı grupta yer alır?

A) I ve II. B) I ve III. C) II ve IV. D) III ve IV.

2015-2016 TEOG-2

10) Öğretmen sınıftaki bir etkinlikte öğrencilerden elementlere ait bilgilerin yazılı olduğu kartları, bir bölümü verilen periyodik tabloda doğru yerlere yerleştirmelerini istiyor.

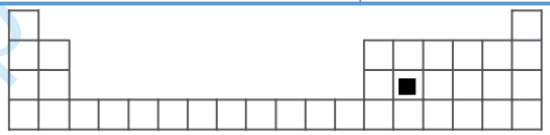


Buna göre hangi öğrenci, kartı yanlış yere yerleştirmiştir?

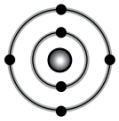
A) Mehmet
B) Ayşe
C) Selçuk
D) Zeynep

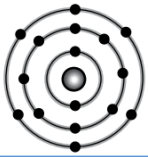
2016-2017 TEOG-2

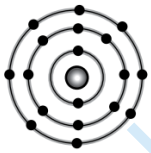
11) Şekilde periyodik tablonun bir bölümü verilmiştir.

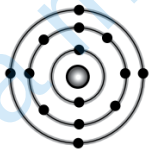


Aşağıda elektron-katman ilişkisi verilen elementlerden hangisi bu tabloda ■ ile gösterilen yere yerleştirilmelidir?

A) 

B) 

C) 

D) 

2016-2017 TEOG-2

12) Bir araştırmacı, suyu kaynatmak için;

- ısıya dayanıklı,
- ısıyı iyi ileten,
- şekil verilebilen,
- kırılgan olmayan

bir maddeden çaydanlık yapmak istiyor.

Buna göre araştırmacı, bir kısmı verilmiş periyodik tablodaki numaralı kısımlarda yer alan elementlerden hangisini kullanabilir?

A)I. B) II. C) III. D) IV.

2018 LGS

13) Periyodik tabloda iki elementin yeri koyu renkle gösterilmiştir.

Bu elementlerin ortak özelliği aşağıdakilerden hangisidir?

A) Elektriği iyi iletmeleri
B) Mat görünümlü olmaları
C) Aynı grupta bulunmaları
D) Aynı periyotta bulunmaları

2018 PYBS

14) şekilleriyle gösterilen elementlerin atom numarasına göre sıralanması verilmiştir.

- ▲ ve • ısı ve elektriği iyi iletir ve oda sıcaklığında katı hâldedir.
- , 8A grubunda yer alır, oda sıcaklığında gaz hâlindedir.

Buna göre bu elementlerin aşağıda bir kısmı verilen periyodik tablodaki yerleri nasıl olabilir?

A)

B)

C)

D)

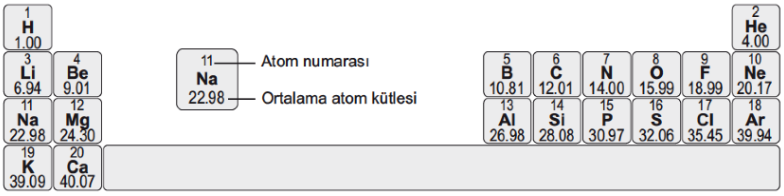
2018 PYBS

15) Periyodik tablo düzenlenirken elementler belirli özelliklerine göre gruplandırılır. Bu tablonun oluşturulmasında geçen tarihsel süreçte ortaya atılan görüşlerden ikisi şöyledir:

I. görüş : Elementler, artan atom kütlelerine göre sıralanır.

II. görüş: Elementler, artan atom numaralarına göre sıralanır.

Günümüzde geçerli olan II. görüşün savunduğu kurala göre düzenlenen periyodik tablodaki bazı elementler şekilde verilmiştir.

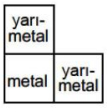


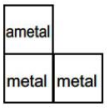
Buna göre aşağıdaki element çiftlerinden hangisi I. görüşün ortaya koyduğu kurala uymayan bir örnek olarak gösterilebilir?

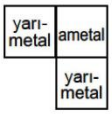
A) H – He B) Ar – K C) Na – Mg D)N - O

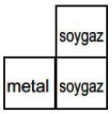
2019 LGS

16) Şekilde bir kısmı verilen periyodik tabloda elementler; metal, ametal, yarımetal ve soygaz olma durumlarına göre farklı desenlerle taranarak gösterilmiştir.
Bu periyodik tablodan seçilen bir element ve bu elementle aynı grup ve aynı periyotta yer alan komşu iki elementle üçlü gruplar oluşturuluyor.
Buna göre aşağıdaki üçlü gruplardan hangisi bu koşulu sağlamaz?

A) 

B) 

C) 

D) 

2020 LGS

17) Şekilde elementlerin periyodik tablo kesitindeki yerleri farklı desenler ile gösterilmiştir.
Bu elementlerden birinin özellikleri aşağıda verilmiştir.

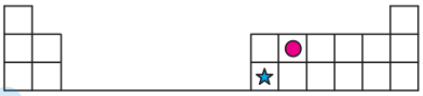
- Değerlik elektron sayısı 8'dir.
- Oda sıcaklığında tek atomlu gaz hâlinde bulunur.
- Kararlı yapıda olduğu için genellikle tepkimeye girmez.

Buna göre bu element hangi desen ile gösterilen yerde bulunur?

A) ■ B) ▨ C) ⬚ D) ▤

2020 PYBS

18) Bir kısmı verilen periyodik tabloda ● ve ★ ile gösterilen elementlerin yerleri şekildeki gibidir.



Buna göre ● ve ★ ile gösterilen elementlerle ilgili aşağıda verilenlerden hangisi doğrudur?
A) ★ elementi, bulunduğu periyotta atom numarası en büyük olan elementtir.
B) ● elementi, bulunduğu grupta atom numarası en küçük olan elementtir.
C) ★ elementinin bulunduğu gruptaki tüm elementler, ametal olarak sınıflandırılır.
D) ● elementinin bulunduğu gruptaki tüm elementler, metal olarak sınıflandırılır.

2021 LGS

19) Bir kısmı verilen periyodik tabloda bazı elementler gösterilmiştir.

Bu elementlerle ilgili aşağıdakilerden hangisi doğrudur?
A) F ametaldir.
B) H soygazdır.
C) H ve Li aynı periyottadır.
D) Li ve F benzer kimyasal özellik gösterir.

2021 PYBS

20) Şekilde, periyodik sistemin bir kısmı ve periyodik sistemdeki bazı elementlerin yerleri verilmiştir.

Bu elementlerle ilgili aşağıdaki yargılardan hangisi doğrudur?
A) Karbon (C) elementinin atom numarası, lityum (Li) elementinin atom numarasından daha küçüktür.
B) Bor (B) elementi ve karbon (C) elementinin periyodik sistemdeki grupları aynıdır.
C) Lityum (Li) ve berilyum (Be) elementleri aynı periyotta yer alır.
D) Silisyum (Si) elementinin periyot numarası, sodyum (Na) elementinin periyot numarasından büyüktür.

2022 LGS

FENkampüs

ultrafenakademi FENkampus Dijital öğretim portalı
Dizgi: Mehmet Ali ŞENAY
Cevap Anahtarı
Video Çözüm
Akıllı Tahta
Qr kodu okutun veya tıklayın...