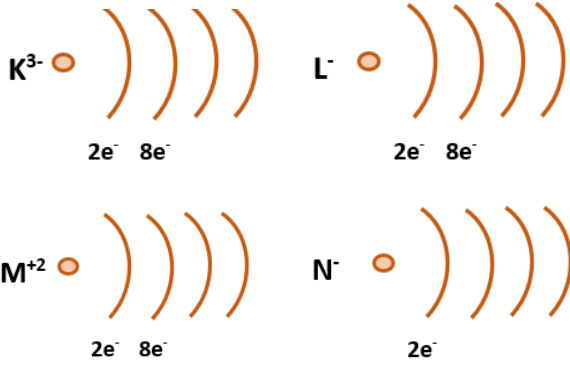


8. SINIF MADDENİN YAPISI VE ÖZELLİKLERİ ÇALIŞMA KAĞIDI

1. Aşağıda iyon haldeki elementlerin elektron dağılımı verilmiştir. Buna göre hangi elementler aynı periyotta yer alır?



- A. K ve M
B. K ve L
C. M ve N
D. L ve M

2. Kimyasal olaylarla ilgili;

- I. Toplam kütle korunur.
II. Atom türü değişir.
III. Tepkime denkleminde girenler denklemin sağına yazılır.

Öncüllerinden hangisi yada hangileri **yanlıştır**?

- A. I ve III
B. I ve II
C. II ve III
D. I, II ve III

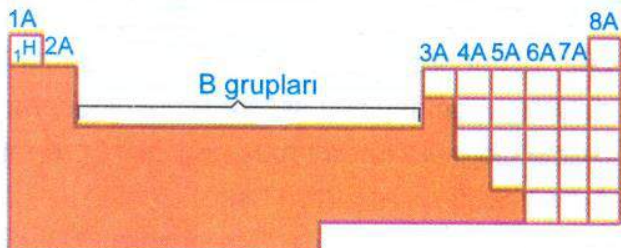
3.

	ASİTLER		BAZLAR
1	Tadları ekşidir	a	Tadları acıdır.
2	Mavi turnusol kağıdının rengini kırmızıya çevirirler.	b	Kırmızı turnusol kağıdının rengini maviye çevirirler.
3	Sulu çözeltileri OH^- iyonu verirler	c	Sulu çözeltilerine H^+ iyonu verirler.
4	Ele kayganlık hissi vermezler.	e	Ele kayganlık hissi verirler.

Irmak asitler ve bazların özelliklerini bir tabloda toplamak istiyor. Ancak yaptığı tabloda bir yanlışlık buluyor. Irmak hangi maddelerin yerlerini değiştirirse tablosu **doğru** olur?

- A. 1 ve a
B. 2 ve b
C. 3 ve c
D. 4 ve e

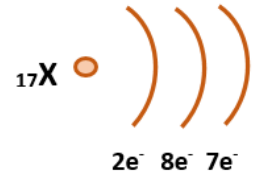
4.



Yukarıdaki periyodik tabloda taralı element grubu için aşağıda verilen özelliklerden hangisi **yanlıştır**?

- A. Bu element grubu ısı ve elektriği iyi iletir.
B. Erime ve kaynama noktaları oldukça yüksektir.
C. Esnektiler, tel ve levha haline getirilebilirler.
D. Elektron almaya yatkındırlar.

5. Yanda elektron dağılımı verilen X elementi ile ilgili aşağıda verilen bilgilerden hangisi veya hangileri **doğrudur**?



- I. Isı ve elektriği iletmez.
II. Alkali metaller grubunda yer alır.
III. Oda sıcaklığında gaz halde olabilir.
IV. Parlaktır.

- A. I ve III
B. I ve IV
C. II ve III
D. I, III ve IV

6. Aşağıdakilerden hangisi kimyasal tepkimeye örnektir?

- A. Şekerin suda çözünmesi
B. Etten kıyma yapılması
C. Mumun erimesi
D. Elmanın çürümesi

7. Nihal öğretmen Fen Bilimleri dersinde kimyasal tepkimeler konusunu anlatırken sınıfa "Yanma tepkimesinin gerçekleşmesi için hangi şartlar gereklidir?" sorusunu yöneltiyor. Öğrencilerin bu soruya verdiği cevaplardan hangisi **doğrudur**?



DİDEM: Yanma olayının gerçekleşmesi için ortamda oksijen gazı bulunmalıdır.



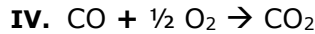
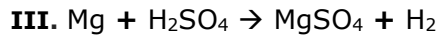
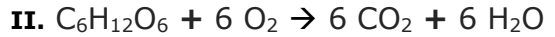
ERMAN: Yanma olayı ortamda yakıt olmadan gerçekleşmez.



METİN: Karbondioksit gazı yanma tepkimesi için gereklidir.

- A. Didem ve Erman
B. Didem ve Metin
C. Erman ve Metin
D. Didem, Erman ve Metin

8. I. $4Fe + 3O_2 \rightarrow 2Fe_2O_3$

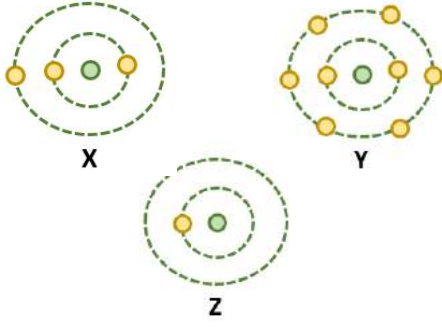


Yukarıda verilen tepkime örneklerin hangileri yanma tepkimesine örnektir?

- A. I ve II
B. II ve III
C. I, II ve III
D. I, II ve IV

8. SINIF MADDENİN YAPISI VE ÖZELLİKLERİ ÇALIŞMA KAĞIDI

9.



Yukarıda elektron dağılımı verilen elementlerle ilgili aşağıdakilerden hangileri **yanlıştır**?

- I. Z elementi metaldir.
 - II. X elementi alkali metaller grubunda yer alır.
 - III. X ve Z aynı grupta yer alır.
 - IV. Y elementi ısı ve elektriği iletir.
- A. I ve II
B. II ve III
C. I ve IV
D. III ve IV

10. Aşağıdaki element çiftlerinden hangilerinin elektron sayıları birbirine eşittir?

- A. ${}^3\text{Li}^{+1}$, ${}^9\text{F}^{-}$
B. ${}^{17}\text{Cl}^{-}$, ${}^{19}\text{K}^{+}$
C. ${}^1\text{H}^{-}$, ${}^7\text{N}^{+3}$
D. ${}^8\text{O}^{-2}$, ${}^{19}\text{K}^{+}$

11. Periyodik tablo ile ilgili aşağıdakilerden hangisi **yanlıştır**?

- A. Periyodik tabloda soldan sağa doğru gittikçe atom numarası artar.
B. Periyodik tabloda yukardan aşağıya doğru gittikçe proton sayısı artar.
C. Periyodik tabloda soldan sağa doğru gittikçe ametal özellik artar.
D. Periyodik tabloda aynı periyottaki elementlerin kimyasal özellikleri benzerdir.

12. Aşağıdaki bileşiklerden hangisi arasında oluşan bağ tür olarak diğerlerinden farklıdır?

- A. H_2O
B. AlCl_3
C. CaF_2
D. NaI

13. "Elementleri atom ağırlıklarının artışına göre ve benzer kimyasal özelliklerine göre yatay ve dikey gruplar halinde sıralamıştır."

Yukarıda periyodik tablo ile ilgili çalışma yapan bilimadamlarından birinin görüşüne yer verilmiştir. Bu bilim adamı aşağıda verilenlerden hangisidir?

- A. Dimitri Mendeleev
B. Lothar Meyer
C. Henry Moseley
D. Johann Dobereiner

14. I. K ve L elementleri arasında iyonik bileşik,
II. K ve M elementleri arasında kovalent bileşik,
III. L ve N elementleri arasında iyonik bileşik oluşmaktadır.

Yukarıdaki bilgilere göre K, L, M ve N elementlerinin periyodik tablodaki sınıflandırması aşağıdakilerden hangisidir?

	K	L	M	N
A	Metal	Ametal	Metal	Ametal
B	Ametal	Ametal	Metal	Ametal
C	Ametal	Metal	Ametal	Ametal
D	Ametal	Metal	Metal	Ametal

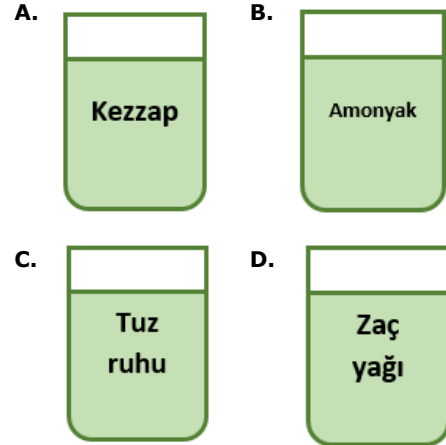
15. Aşağıdaki elementlerden hangisi kimyasal bağ oluşturmaz?

- A. ${}^{18}\text{Ar}$
B. ${}^1\text{H}$
C. ${}^8\text{O}$
D. ${}^{17}\text{Cl}$

16. Aşağıdakilerden hangisi asit-baz tepkimesidir?

- A. $\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
B. $\text{Na} + \text{HCl} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2$
C. $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
D. $\text{SO}_2 + 1/2\text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_3$

17. Aşağıdakilerden hangisi kırmızı turnusol kağıdının rengini maviye dönüştürür?



18. Asit yağmurların zararlarıyla ilgili;

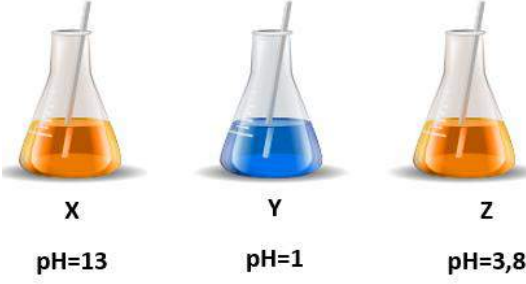
- I. Tarihi eserleri aşındırarak zarar verir.
- II. Göl ve nehir sularının asitliğini arttırarak buralarda yaşayan canlılara zarar verir.
- III. Toprağın mineral oranını düşmesine neden olur.

Yargılarından hangileri doğrudur?

- A. I ve II
B. II ve III
C. I ve III
D. I, II ve III

8. SINIF MADDENİN YAPISI VE ÖZELLİKLERİ ÇALIŞMA KAĞIDI

19. Aşağıda pH değerleri verilen K, L ve M maddeleriyle ilgili verilen bilgilerden hangisi **doğrudur**?



- A. X maddesi mavi turnusol kağıdının rengini kırmızıya çevirir.
- B. Z maddenin asidik değeri Y maddesine göre daha büyüktür.
- C. X maddesi baz, Y ve Z maddesi asittir.
- D. Z maddesi ele kayganlık hissi verir.

20. I. ${}^2\text{He}$
II. ${}^{18}\text{Ar}$
III. ${}^1\text{H}$
IV. ${}^4\text{Be}$

Yukarıda verilen elementlerle ilgili aşağıdakilerden hangisi **doğrudur**?

- A. I ve IV. element periyodik tabloda aynı grupta yer alır.
- B. III. element ametaldir.
- C. I. ve II. elementlerin kimyasal özellikleri benzerdir.
- D. II ve IV. elementler periyodik tabloda aynı periyotta yer alır.

21. a. NH_3
b. HCl
c. KOH

Yukarıda verilen bileşiklerle ilgili aşağıda verilen öncüllerden hangisi ya da hangileri **doğrudur**?

- I. a ve b maddeleri asit, C maddesi bazdır.
- II. b maddesi mavi turnusol kağıdının rengini kırmızıya çevirir.
- III. C maddesi ele kayganlık hissi verir.
- A. II ve III
- B. I ve III
- C. I ve II
- D. I, II ve III



Yukarıda verilen bu kimyasal tepkime ile ilgili aşağıda verilen bilgilerden hangisi **yanlıştır**?

- A. Tepkime sırasında atom türü korunmuştur.
- B. Bileşiğinin kimyasal yapısı değişmiştir.
- C. Tepkime sırasında toplam kütle artmıştır.
- D. Bir molekülden iki adet element atomu oluşmuştur.

23.

${}^1\text{H}$									${}^2\text{He}$
${}^3\text{Li}$								${}^8\text{O}$	

Yukarıdaki periyodik tabloda verilen elementlerle ilgili olarak aşağıda verilen öncüllerden hangileri **doğrudur**?

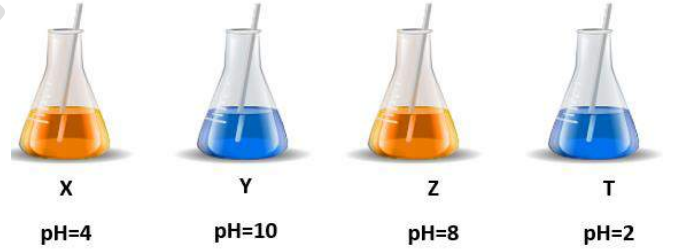
- I. H ve Li elementleri arasında iyonik bağlı bileşik oluşur.
- II. O ve He elementleri arasında iyonik bağlı bileşik oluşur.
- III. O ve Li elementleri arasında kovalent bağlı bileşik oluşur.
- IV. H ve O elementleri arasında kovalent bağlı bileşik oluşur.

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

24. Periyodik tablonun günümüzde kullanılan halini tasarlayan (elementleri atom numarasına göre sıralayan) bilim insanı aşağıdakilerden hangisidir?

- A. Newlands
- B. Meyer
- C. Mendeleyev
- D. Moseley

25.



Yukarıda pH değerleri verilen çözeltilerle ilgili aşağıdakilerden hangisi **doğrudur**?

- A. X ve Y çözeltilerinden eşit miktarda çözelti alınıp karıştırılırsa oluşan yeni çözelti nötr özellik gösterir.
- B. Z ve X kaplarından eşit miktarda çözelti alınıp karıştırılırsa oluşan yeni çözelti bazik özellik gösterir.
- C. Y ve Z kaplarından eşit miktarda çözelti alınıp karıştırılırsa oluşan yeni çözelti mavi turnusol kağıdının rengini kırmızıya çevirir.
- D. X ve T kaplarından eşit miktarda çözelti alınıp karıştırılırsa oluşan yeni çözeltinin tadı acı olur.