

## 8. Sınıf Fen ve Teknoloji Dersi 3. Ünite Deneme 1

1-

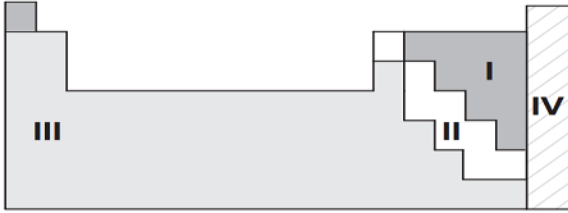


Periyodik cetvele ait bir bölüm şekilde verilmiştir.

**Periyodik sistemde bu şekildeki gibi yer alan elementler için aşağıdakilerden hangisi kesinlikle aynıdır?**

- A) Katman sayıları
- B) Son katmandaki elektron sayıları
- C) Oda sıcaklığındaki fiziksel halleri
- D) Kimyasal özellikleri

2-

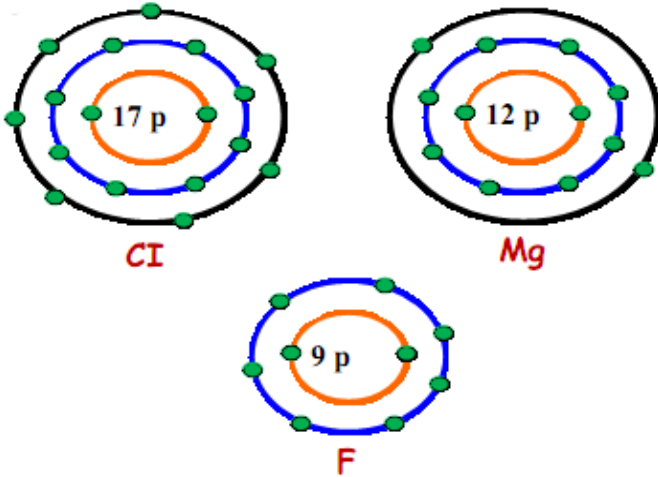


Sınıflandırılmış periyodik tabloda I numaralı element sınıfında yer alan element atomlarından bir tanesi başka bir element atomu ile **kovalent bağlı bileşik** yapıyor.

**Diğer atom, periyodik tablodaki hangi numaralı element sınıfında yer alır?**

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

3-

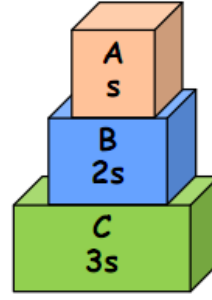


Yukarıda Mg, Cl ve F element atomlarının elektron dizilimleri verilmiştir.

Buna göre aşağıda verilen ifadelerden hangisi doğrudur?

- A.) Mg ve Cl atomlarının fiziksel özellikleri aynıdır.
- B.) Mg ve F arasında  $Mg_2F$  bileşiği oluşur.
- C.) Her üç elementte kararlı hale geçmek için elektron alırlar.
- D.) F ve Cl elementlerinin anyon olma eğilimleri fazladır.

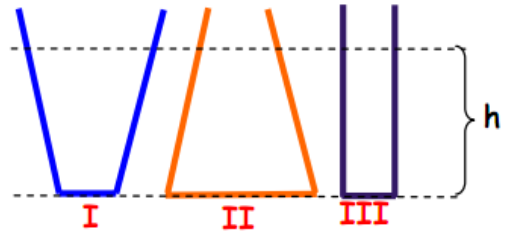
4-



Yandaki şekilde A, B, C maddelerinin ağırlıkları eşittir. Buna göre aşağıdaki varılardan hangisi doğrudur?

- A.) C cisminin yere yaptığı basınç sadece ağırlığından kaynaklanır.
- B.) Katılarda basınç uygulanan kuvvet ile ters orantılıdır.
- C.) A'nın B'ye yaptığı basınç B'nin C'ye yaptığı basınçtan küçüktür.
- D.) Aşağı yönlü kuvvetin etkisi arttıkça yere uygulanan basınç artar.

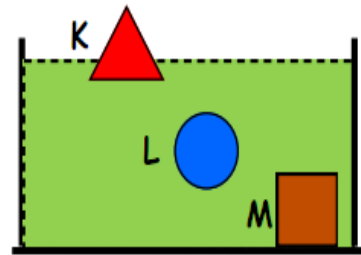
5-



Şekilde verilen kaplara eşit miktarda aynı cins sıvı konuluyor. Buna göre kapların tabanına etki eden sıvı basınçları arasındaki ilişki aşağıdakilerin hangisinde doğru verilmiştir?

- A.)  $P_I = P_{II} = P_{III}$
- B.)  $P_{II} > P_I > P_{III}$
- C.)  $P_{III} > P_I > P_{II}$
- D.)  $P_I > P_{III} > P_{II}$

6-



Yukarıda verilen K, L, M cisimleri sıvı içerisinde şekildeki gibi dengededir.

Buna göre;

- I. Cisimlerin hacimleri eşit ise cisimlere uygulanan kaldırma kuvvetleri arasında  $F_L = F_M > F_K$  ilişkisi vardır.
- II. Cisimlerin kütleleri eşit ise cisimlere uygulanan kaldırma kuvvetleri arasında  $F_M > F_K = F_L$  ilişkisi vardır.
- III. K ve L cismine etki eden kaldırma kuvvetleri cisimlerin ağırlıklarından büyüktür.

Yargılardan hangisi yada hangileri doğrudur?

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

7-



Yukarıda verilen denkleştirilmiş kimyasal tepkime denklemi ile ilgili verilen ifadelerden ;

- I. Tepkime bir yanma tepkimesidir.  
 II. X bileşiği kovalent bağlı bir bileşiktir.  
 III. X bileşiğinde toplam 6 tane atom vardır.  
 hangisi yada hangileri yanlıştır?

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

8-



Ametal Belediye Spor ile Metal Demir Spor arasında yapılacak olan PERYODİK TABLO OLİMPİYATLARI futbol müsabakasında hangi oyuncular yer değiştirirse, takımlar kendi sahalarına doğru yerleşmiş olurlar?

- A.) H ile C  
 B.) Ca ile Be  
 C.) F ile C  
 D.) Be ile C

9-

Bir kimyasal tepkime ile ilgili öğrenciler aşağıdaki bilgileri veriyorlar.



Buna göre; hangi öğrencilerin vermiş olduğu bilgi kesinlikle doğrudur?

- A) Fatih, Özür  
 B) Özür, Kıymet  
 C) Fatih, Kıymet  
 D) Özür, Fatih, Kıymet

10-

Ecemsu, bileşikler ve toplam atom sayılarıyla ilgili aşağıdaki tabloyu hazırlıyor. (Ancak tablonun bir satırında hata yaptığını anlıyor.)

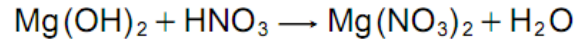
	Bileşik	Formüldeki Toplam Atom Sayısı	Bileşiği Oluşturan Elementler
1	$\text{Al}(\text{OH})_3$	7	Alüminyum Oksijen Hidrojen
2	$\text{K}_2\text{SO}_4$	7	Potasyum Kükürt Oksijen
3	$\text{CO}_2$	3	Karbon Oksijen
4	$\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$	12	Magnezyum Fosfor Oksijen

Buna göre Ecemsu hangi satırda hata yapmıştır?

- A) 1  
 B) 2  
 C) 3  
 D) 4

11-

Özlem Öğretmen, tahtaya;



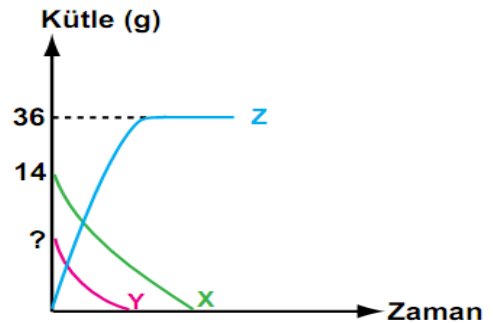
kimyasal tepkimesini yazıyor ve öğrencilerden bu tepkimeyi denkleştirmelerini istiyor.

Buna göre, aşağıdakilerden hangisinde tepkime doğru denkleştirilmiştir?

- A)  $\text{Mg}(\text{OH})_2 + 3\text{HNO}_3 \longrightarrow \text{Mg}(\text{NO}_3)_2 + 5\text{H}_2\text{O}$   
 B)  $\text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{HNO}_3 \longrightarrow \text{Mg}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{H}_2\text{O}$   
 C)  $\text{Mg}(\text{OH})_2 + 2\text{HNO}_3 \longrightarrow \text{Mg}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{H}_2\text{O}$   
 D)  $\text{Mg}(\text{OH})_2 + 4\text{HNO}_3 \longrightarrow \text{Mg}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

12-

Aşağıda  $\text{X} + \text{Y} \longrightarrow \text{Z}$  kimyasal denkleminin kütle-zaman grafiği verilmiştir.



Bu tepkime tam verimle ve artansız meydana geldiğine göre tepkirmede harcanan Y kaç gramdır?

- A) 12  
 B) 16  
 C) 22  
 D) 50

13-

Tabloda bazı elementlerin elektron dizilim düzeni verilmiştir.

X	2)
Y	2) 8) 5)
Z	2) 3)
T	2) 7)

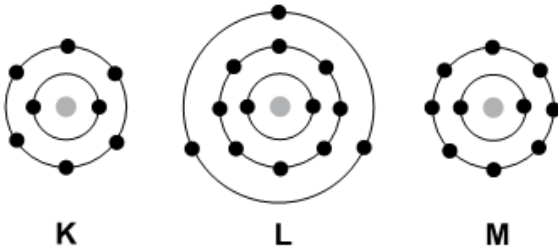


Bu tabloya göre aşağıdakilerden hangisine ulaşamaz?

- X elementi metal olup  $e^-$  vermeye yatkındır.
- Y elementi ametal olup  $e^-$  almaya yatkındır.
- Z elementi metal olup  $e^-$  vermeye yatkındır.
- T elementi ametal olup  $e^-$  almaya yatkındır.

14-

Katman-elektron dizilimi verilen atomlarla ilgili olarak;



- K elementi  $2e^-$  olarak M elementine benzeyebilir.
- L elementi  $3e^-$  vererek M elementine benzeyebilir.
- Metaller  $e^-$  olarak, ametaller  $e^-$  vererek soygazlara benzeyebilir.

verilenlerden hangileri doğrudur?

- Yalnız 1.
1. ve 2.
1. ve 3.
- 1., 2. ve 3.

15-

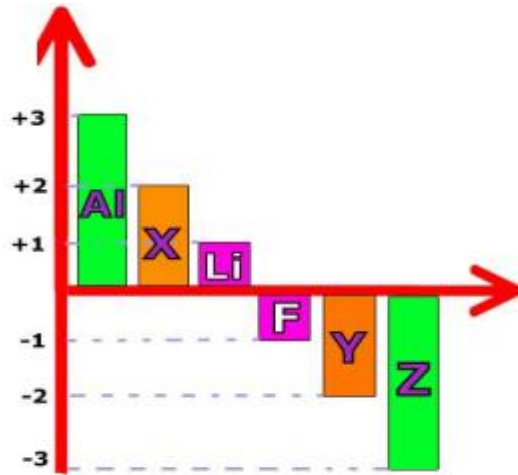


Şeker-Potasyum klorat karışımının içine bir kaç damla sülfirik asit damlatıldığında yanma olayı gerçekleşiyor ve geriye kömürleşmiş bir kalıntı ortaya çıkıyor.

**Aşağıda verilen kimyasal tepkimelerin özelliklerinden hangisi, bu deneyden çıkarılamaz?**

- Kimyasal tepkimelerde ısı açığa çıkabilir.
- Kimyasala tepkimelerde maddelerin kimlikleri değişir.
- Kimyasala tepkimelerde renk değişimi ve gaz çıkışı gözlenmlenebilir.
- Kimyasala tepkimelerde toplam kütle değişmez.

16-



Sembolleri bilinen bazı elementlerle, sembolleri bilinmeyen bazı elementlerin iyon yük durumları tabloda gösterilmiştir.

**Buna göre aşağıdaki bilgilerden hangisi yanlıştır?**

- X toprak alkali metaldir.
- Y 6A grubunda yer alır.
- Z yalnızca kovalent bağ yapar.
- X ile Z arasında  $X_3Z_2$  bileşiği oluşur.



17-

<u>Katyonlar</u>	<u>Anyonlar</u>
I. $\text{Ca}^{2+}$	IV. $\text{CO}_3^{2-}$
II. $\text{NH}_4^+$	V. $\text{F}^-$
III. $\text{Al}^{3+}$	VI. $\text{PO}_4^{3-}$

Tahtada yazılı olan katyonlar ve anyonlar oluşabilecek bileşiklerin formüllerindeki **toplam atom sayıları** en az ve en fazla olanı aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir.

- | <u>En az</u> | <u>En fazla</u> |
|--------------|-----------------|
| A) I-V       | II-VI           |
| B) III-V     | II-IV           |
| C) I-IV      | II-VI           |
| D) I-V       | III-IV          |

18-

	Tepkimeye Girenler		Oluşan Ürünler
<b>Molekül</b>	$\text{H}_2$ molekülü	$\text{O}_2$ molekülü	$\text{H}_2\text{O}$ molekülü
<b>Adet</b>	?	?	6

Yukarıdaki tabloda bir kimyasal tepkimeye ait bilgiler verilmiştir. **Buna göre tepkimeye giren  $\text{H}_2$  ve  $\text{O}_2$  moleküllerinin sayısı sırasıyla aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?**

- A) 3-6      B) 6-12      C) 12-6      D) 6-3

19-

Aşağıda verilen olayların hangisinde **kimyasal tepkime ile yeni bir madde oluşmaz?**

- A)  Buzun erimesi
- B)  Elmanın çürümesi
- C)  Ekmegin küflenmesi
- D)  Çivinin paslanması

20-

Atom	Katman sayısı	Son katmandaki elektron sayısı
S	2	6
D	3	2
T	4	1
G	2	5

S, D, T ve G nötr atomlarına ait bilgiler tabloda verilmiştir. **Buna göre bu atomların aralarında oluşturacağı bağ türü hangisinde doğru verilmiştir?**

- A) S ile G iyonik bağ  
B) D ile T kovalent bağ  
C) T ile G iyonik bağ  
D) S ile D kovalent bağ

<b>İSİM</b>			
<b>SINIF</b>		<b>NO</b>	

- | A  | B   | C   | D   | A   | B  | C   | D   |     |     |
|----|-----|-----|-----|-----|----|-----|-----|-----|-----|
| 1  | (A) | (B) | (C) | (D) | 11 | (A) | (B) | (C) | (D) |
| 2  | (A) | (B) | (C) | (D) | 12 | (A) | (B) | (C) | (D) |
| 3  | (A) | (B) | (C) | (D) | 13 | (A) | (B) | (C) | (D) |
| 4  | (A) | (B) | (C) | (D) | 14 | (A) | (B) | (C) | (D) |
| 5  | (A) | (B) | (C) | (D) | 15 | (A) | (B) | (C) | (D) |
| 6  | (A) | (B) | (C) | (D) | 16 | (A) | (B) | (C) | (D) |
| 7  | (A) | (B) | (C) | (D) | 17 | (A) | (B) | (C) | (D) |
| 8  | (A) | (B) | (C) | (D) | 18 | (A) | (B) | (C) | (D) |
| 9  | (A) | (B) | (C) | (D) | 19 | (A) | (B) | (C) | (D) |
| 10 | (A) | (B) | (C) | (D) | 20 | (A) | (B) | (C) | (D) |

Form 23

Bu sınavın online çözülebilir hali:

<http://goo.gl/tKR5ZI>

<http://www.zipgrade.com> yazılımı ile cep telefonundan optik form okuma uygulamasına uygun hazırlanmıştır. Zipgrade yazılımının nasıl kullanılacağı ile ilgili detaylı bilgi <http://goo.gl/5bjVBn> adresindedir.

Bu sınavın online çözülebilir hali: <http://goo.gl/tKR5ZI>

Bu sınav [www.fenokulu.net/sorubank/](http://www.fenokulu.net/sorubank/) adresindeki sorulardan hazırlanmıştır.

**[www.fenokulu.net/sorubank/](http://www.fenokulu.net/sorubank/)**  
**Ücretli değildir.**  
**Tüm branş ve sınıf öğretmenleri kullanabilir.**  
**Kolayca soru ekler, Sınav hazırlar,**  
**Word çıktısını alır,**  
**Öğrencilerinizi online sınav yapar,**  
**Sınav analizlerini inceleyebilirsiniz.**

Cevap Anahtarı	
1	A
2	A
3	D
4	D
5	C
6	A
7	B
8	D
9	B
10	D
11	C
12	C
13	A
14	B
15	D
16	C
17	A
18	D
19	A
20	C

İSİM			
SINIF		NO	

- |    |         |    |         |
|----|---------|----|---------|
| 1  | A B C D | 11 | A B C D |
| 2  | A B C D | 12 | A B C D |
| 3  | A B C D | 13 | A B C D |
| 4  | A B C D | 14 | A B C D |
| 5  | A B C D | 15 | A B C D |
| 6  | A B C D | 16 | A B C D |
| 7  | A B C D | 17 | A B C D |
| 8  | A B C D | 18 | A B C D |
| 9  | A B C D | 19 | A B C D |
| 10 | A B C D | 20 | A B C D |

Form 23

İSİM			
SINIF		NO	

- |    |         |    |         |
|----|---------|----|---------|
| 1  | A B C D | 11 | A B C D |
| 2  | A B C D | 12 | A B C D |
| 3  | A B C D | 13 | A B C D |
| 4  | A B C D | 14 | A B C D |
| 5  | A B C D | 15 | A B C D |
| 6  | A B C D | 16 | A B C D |
| 7  | A B C D | 17 | A B C D |
| 8  | A B C D | 18 | A B C D |
| 9  | A B C D | 19 | A B C D |
| 10 | A B C D | 20 | A B C D |

Form 23

İSİM			
SINIF		NO	

- |    |         |    |         |
|----|---------|----|---------|
| 1  | A B C D | 11 | A B C D |
| 2  | A B C D | 12 | A B C D |
| 3  | A B C D | 13 | A B C D |
| 4  | A B C D | 14 | A B C D |
| 5  | A B C D | 15 | A B C D |
| 6  | A B C D | 16 | A B C D |
| 7  | A B C D | 17 | A B C D |
| 8  | A B C D | 18 | A B C D |
| 9  | A B C D | 19 | A B C D |
| 10 | A B C D | 20 | A B C D |

Form 23

İSİM			
SINIF		NO	

- |    |         |    |         |
|----|---------|----|---------|
| 1  | A B C D | 11 | A B C D |
| 2  | A B C D | 12 | A B C D |
| 3  | A B C D | 13 | A B C D |
| 4  | A B C D | 14 | A B C D |
| 5  | A B C D | 15 | A B C D |
| 6  | A B C D | 16 | A B C D |
| 7  | A B C D | 17 | A B C D |
| 8  | A B C D | 18 | A B C D |
| 9  | A B C D | 19 | A B C D |
| 10 | A B C D | 20 | A B C D |

Form 23