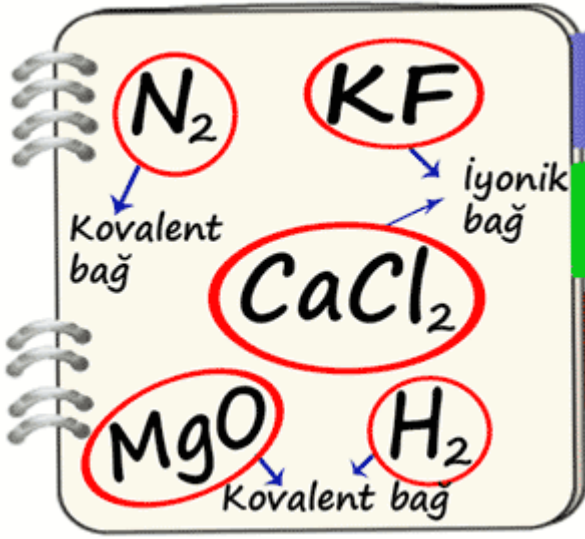


## 8. Sınıf Fen ve Teknoloji Dersi 3. Ünite Deneme 4

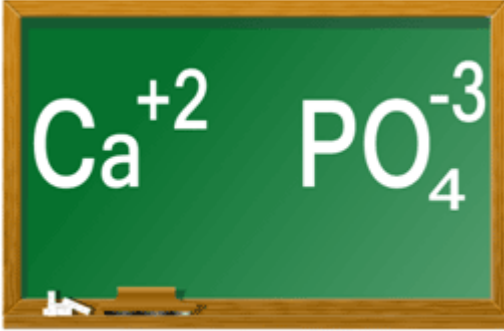
1-



Özge defterine bazı bileşikler arasındaki bağların iyonik mi kovalent mi olduğunu oklarla gösteriyor. Özge hangi bileşik ya da bileşiklerdeki bağı yanlış göstermiştir?

- A)  $N_2$  B)  $MgO$  C)  $H_2$  D)  $CaCl_2$  ve  $KF$

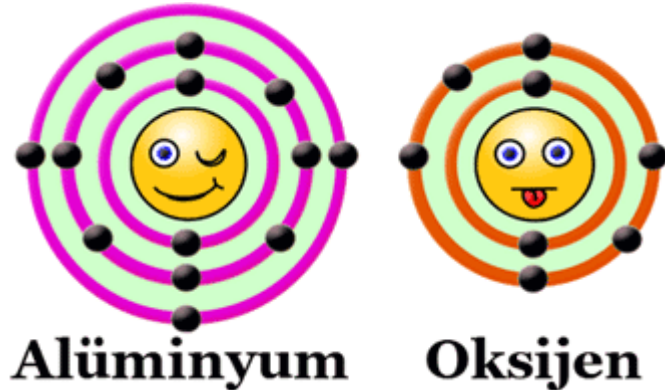
2-



Tahtadaki iyonların oluşturduğu bileşik ile ilgili aşağıdaki bilgilerden hangisi yanlıştır?

- A. Bileşik formülünde 2 tane fosfor atomu vardır.  
B. Bileşik formülünde 8 tane oksijen atomu vardır.  
C. Bileşik formülünde 3 tane kalsiyum atomu vardır.  
D. Bileşik formülü  $Ca_3P_2O_8$  şeklindedir.

3-



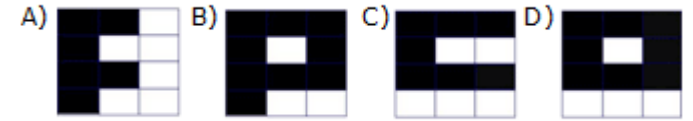
Atom modelleri verilen Alüminyum ve Oksijen elementlerinin oluşturacağı bileşiğin formülü aşağıdakilerden hangisidir?

- A)  $Al_3O_2$  B)  $O_3Al_2$  C)  $Al_2O_3$  D)  $AlO$

4-

Elektriği iletir.	Elektron verir.	Parlaktır.
Kation olur.	Anyon olur.	Elektron alır.
Eğilip bükülür.	Birbiriyle bileşik yapmaz.	Isıyı iyi iletir.
Kırılgandır	Mat görünümlüdür.	Elektriği iletmez.

Neşe tabloda ametal ve metallere ait özelliklerden metal-lere ait olan kutucukları boya kalem ile karalıyor. Karalama işlemi bittikten sonra ortaya aşağıdaki şekillerden hangisi çıkar?



5-



Şekildeki iyonun yaptığı açıklamalara göre periyodik cetveldeki yeri neresidir olur?

- A. 2. periyot 8 A  
B. 2. periyot 2 A  
C. 3. periyot 8 A  
D. 3. periyot 2 A

6-



Arif yanma tepkimesini balonlar ile göstermek istiyor. Tepkime sonucunda oluşan moleküllerin sayısı şekildeki gibi ise  $\blacksquare$  ve  $\triangle$  yerine hangi balondan kaç tane yerleştirilmeliydi?

- $\triangle$
- A) 4 sarı 1 kırmızı 2 pembe  
B) 4 pembe 1 kırmızı 2 sarı  
C) 4 pembe 1 kırmızı 4 sarı  
D) 4 sarı 1 kırmızı 4 pembe

7-

Bileşik	Bağ çeşidi
XY	+
YT	x
TZ	x
XZ	I
XT	II
YZ	III



Nisa bileşiklerdeki bağ çeşidini bir tablo ile gösteriyor.

Elementler arasındaki bağ, iyonik bağ ise tabloya “+” işaretini, kovalent bağ ise “x” işaretini yerleştiriyor. Buna göre tablodaki I, II ve III numaralı boşluklara sırasıyla hangi işaretler yerleştirilmelidir?

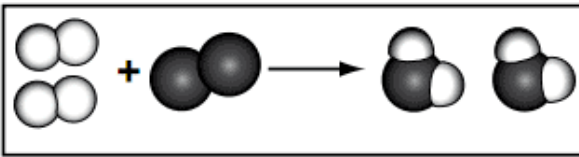
- A. +, x,x  
B. +, +, x  
C. x,x,+  
D. +, +,+

8- **Suya sertlik veren iyonlar aşağıdakilerden hangisidir?**

- A)  $K^+$  ve  $Na^+$                       B)  $Mg^{2+}$  ve  $Ca^{2+}$   
C)  $Al^{3+}$  ve  $O^{2-}$                       D)  $Br^-$  ve  $Fe^{2+}$

9-

Tanecik modeline göre aşağıdakilerden hangisi söylenemez?



- A) Yeni madde oluşmuştur.  
B) Atom türü korunmuştur.  
C) Atom sayısı korunmuştur.  
D) Oluşan madde iyonik yapılıdır.

10-

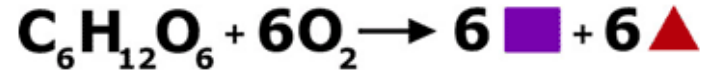


Bana 1 anyon 2 Katyon içeren bir bileşik formülü yazar mısınız?

Öğretmenin sorduğu sorunun cevabı aşağıdakilerden hangisidir?

- A)  $BeO$                       B)  $CO_2$                       C)  $Na_2O$                       D)  $MgF_2$

11-



Şekildeki kimyasal tepkime denkleştirildiğinde üçgen ve kare yerine aşağıdakilerden hangisi yazılmalıdır?

- A)  $CO$                        $HO$   
B)  $CO_2$                        $H_3O$   
C)  $CH_2$                        $O_3$   
D)  $CO_2$                        $H_2O$

12-

- I- Maddede kimyasal tepkime olduğunun  
II- Maddenin fiziksel özelliğinin değiştiğinin  
III- Maddenin eski hâline dönüşebileceğinin

Bir miktar şeker ısıtıldığında rengi değişiyor ve koku oluşuyor. Bu sonuç, yukarıdaki ifadelerden hangilerinin kanıtı olabilir?

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

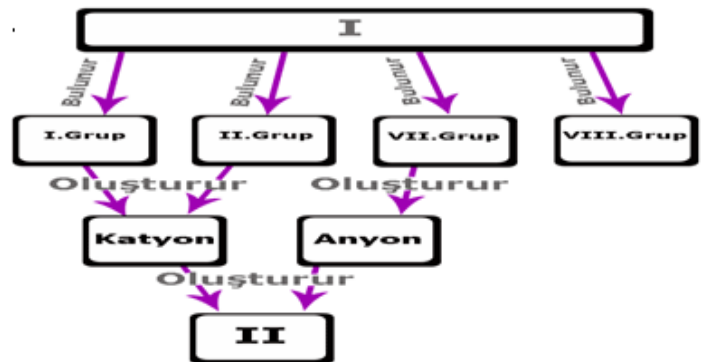
13-

${}_{19}K$  ve  ${}_{9}F$  element atomları için;

- I- K metal, F ametaldir.  
II- K ve F arasında kovalent bağ oluşur.  
III- K ve F arasında  $KF$  bileşiği oluşur.  
ifadelerinden hangileri doğrudur?

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

14-



Kavram haritasında I ve II ile gösterilen kutucuklara yazılması gereken sözcük veya sözcük grupları I ve II sırası ile hangi seçenekte doğru olarak verilmiştir?

- A. Periyodik Tablo İyonik bağ  
B. Elementler Kovalent bağ  
C. Periyodik tablo Kovalent bağ  
D. İyonlar İyonik bağ

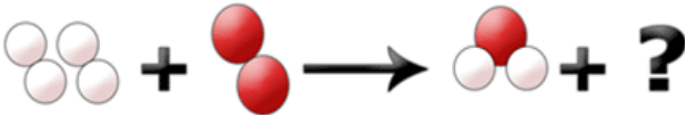
15-

<b>I.</b>	Toplam kütle
<b>II.</b>	Toplam molekül sayısı
<b>III.</b>	Toplam atom sayısı
<b>IV.</b>	Toplam elektron sayısı

Kimyasal tepkimelerde; hangileri kesinlikle değişmez?

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

16-



Merve kimyasal tepkimelerin denkleştirmesini boncuklar ile göstermek istiyor. Bunun için 3 kırmızı ve 6 beyaz boncuk alarak şe-kildeki kimyasal denklemini hazırlıyor. Merve'nin kimyasal tepkimesini doğru olarak denkleştirmesi için hangi renk boncuktan kaç tane daha ihtiyacı vardır?

- A. 2 kırmızı, 2 beyaz  
B. 1 kırmızı, 2 beyaz  
C. 1 kırmızı, 1 beyaz  
D. 3 kırmızı, 6 beyaz

17-

Aşağıdaki "Anyon ve Katyon Birleşince" etkinliğinde I ve II ile gösterilen yerlerdeki bileşiklerin formülü hangi seçenekte doğru verilmiştir?

Katyon \ Anyon	Li <sup>+</sup>	Ca <sup>2+</sup>	Al <sup>3+</sup>
F <sup>-</sup>	LiF	I	AlF <sub>3</sub>
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	LiNO <sub>3</sub>	Ca(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Al(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>
O <sup>2-</sup>	II	CaO	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>

I. Bileşik

II. Bileşik

- A) CaF  
B) CaF<sub>2</sub>  
C) Ca<sub>2</sub>F  
D) CaF
- LiO  
Li<sub>2</sub>O  
Li<sub>2</sub>O  
LiO<sub>2</sub>

18-



Balonlar üzerinde bazı anyon ve katyonlar verilmiştir. Bu iyonlar ile oluşturulan bileşik formüllerinden hangisi yanlıştır?

- A) BeS B) Al<sub>2</sub>S<sub>3</sub> C) Be<sub>3</sub>Al<sub>2</sub> D) Be(OH)<sub>2</sub>

19-



Tahtadaki iyonların oluşturduğu bileşiğin formülünü yazmaya çalışan öğrencinin, zihninden geçirdiği aşağıdaki düşüncelerden hangisi **yanlıştır**? **2010 SBS**  
www.fenokulu.net

- A) Katyon önce, anyon sonra yazılmalı  
B) Bileşik nötr yapıda olmalı  
C) Bileşikte pozitif ve negatif yükler birbirini dengelemeli  
D) Bileşik formülünde 2 Ca ve 1 Cl atomu olmalı

20-

I-Suyun buharlaşması

II- H<sub>2</sub> + O<sub>2</sub> ----- H<sub>2</sub>O su oluşması

Her ikisi için aşağıdakilerden hangisi doğrudur?

- A. Her ikisinde kimyasal değişimdir  
B. Her ikisinde fiziksel değişimdir  
C. Her ikisinde ekzotermiktir  
D. Her ikisinde kütle korunur

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 |

<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/TZXuHG>

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

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