

8. Sınıf Fen ve Teknoloji Dersi 3. Ünite Deneme 2

1-

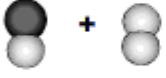
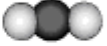
Atom	Katman sayısı	Son katmandaki elektron sayısı
S	2	6
D	3	2
T	4	1
G	2	5

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

2-

**Bir yanma tepkimesindeki maddelerin tane-cik modelleri aşağıda verilmiştir:**

Tepkimeye girenler	Tepkimedeki ürün
	

**Buna göre, tepkimenin denkleştirilmiş denklemi aşağıdakilerden hangisidir?**

- A)  $C + O_2 \rightarrow CO_2$   
B)  $CO + O \rightarrow CO_2$   
C)  $2CO + O_2 \rightarrow 2CO_2$   
D)  $2CO_2 + O_2 \rightarrow 2CO$

**2013 SBS**

Renkli Cevap Anahtarlı Halli

Dökümanın



[goo.gl/8uFVdS](http://goo.gl/8uFVdS)

3-

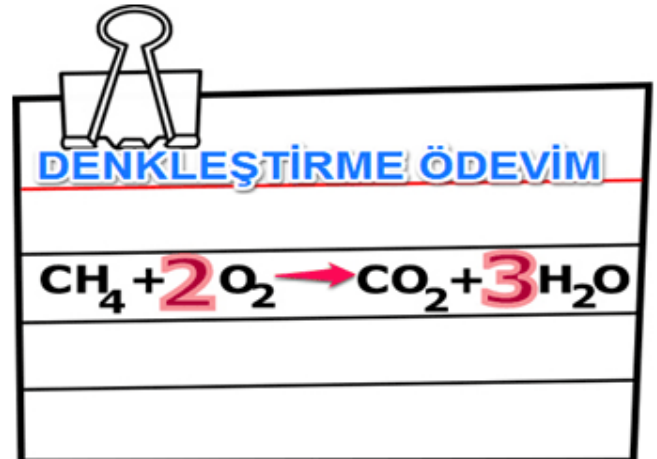


Ceren; laboratuarda gördüğü kükürt ve demir tozlarını bir cam tüpe koyuyor. Cam tüpe mıknatis yaklaştıran Ceren, karışmış olmasına rağmen mıknatisin demir tozlarını çektığını gözlemliyor. Daha sonra Ceren bu deney tüpünü bir süre ısıtıyor. Isıtma sürecinde rengin değiştiğinin farkına varan Ceren, mıknatisi tekrar tüpe yaklaştırdığında tüpün mıknatisin herhangi bir maddeyi çekmediğini gözlemliyor.

**Ceren bu deneyden aşağıdaki sonuçlardan hangisini çıkarmalıdır?**

- A) Kimyasal tepkimelerde kütle korunur.  
B) Kimyasal tepkimede elementlerin cinsi değişmez.  
C) Kimyasal tepkimelerde tepkimeye giren maddelerin kimlikleri değişir.  
D) Kimyasal tepkimelerde toplam elektron sayısı değişmez.

4-



Merve, ödevini yaparken denkleştirmede hata yaptığının farkına varıyor.

Buna göre katsayısı hatalı olan molekül ve doğru katsayısı aşağıdakilerden hangisinde verilmiştir?

- A)  $H_2O-2$   
B)  $CO_2-2$   
C)  $CH_4-3$   
D)  $O_2-3$

5- Aşağıda bazı elementler hakkında bilgiler verilmiştir.

I-Ca ile X arasında iyonik bağ oluşmaktadır.  
II-XY bileşiği kovalent bağlıdır.  
III-Z Halojenler grubunda yer almaktadır.

Bu bilgilere göre X,Y ve Z elementleri hakkında aşağıdakilerden hangisi **doğrudur?**

- A)X toprak alkali metal olabilir.  
B)Z bileşikleride (-1) değerlik alır.  
C)X ile Z arasında iyonik bağ oluşur.  
D)Y elektron alarak katyon olur.

6-

AŞIK GÜMÜŞ KURŞUNOĞLU

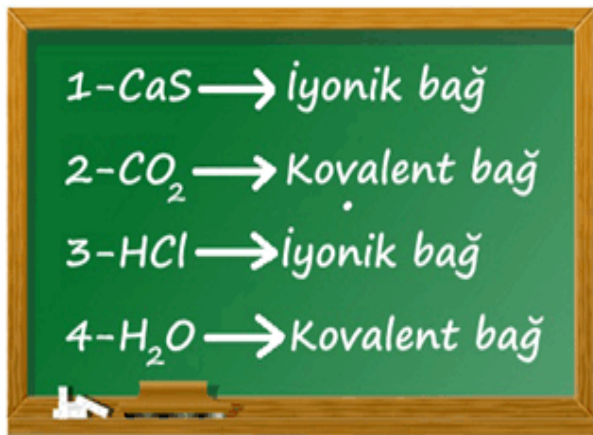


ELEMENTLERDEN BİR TANEYİM  
CETVELİMİN SOLUNDAYIM  
ELEKTRON ALMAM HEP VERİRİM  
BEN BİR GARİP AMETALİM  
GİDİYORUM BAĞ YAPMAYA

Aşık Gümüş Kurşunoğlu'nun dizelerinden hangisi **bütünlüğü bozmaktadır?**

- A)2.Mısra B)3.Mısra  
C)4.Mısra D)4.Mısra

7-



Öğretmen tahtaya bazı bileşikler karşılıklarında hangi bağı yaptıklarını not etmiştir.

Öğretmenin tahtaya yazdığı örneklerden hangisi **hatalıdır?**

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

8-

Aşağıdaki bileşiklerden hangisinin yapısında **daha fazla sayıda atom** vardır?

- A)NH<sub>4</sub> NO<sub>3</sub> B)K<sub>2</sub> SO<sub>4</sub>  
C)Mg<sub>3</sub> (PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub> D)Al<sub>2</sub> (CO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>

9-



Elektroncu Cl-al abi dükkanında 2.el elektronları almaktadır. Cl-al abinin dükkanına gelen aşağıdaki müşterilerden hangisi elektroncu Cl-al abiye **elektron veremez?**

- A)Kalsiyum B)Berilyum  
C)Fosfor D)Potasyum

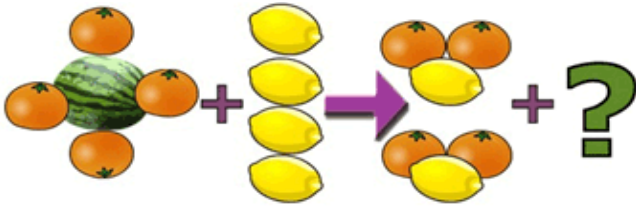
10-



Enes, babasının dükkanındaki gübrelerin adlarından faydalanarak, gübrelerin formüllerini yazacaktır. Gübrelerin formüllerin doğru yazımı aşağıdakilerden hangisidir?

- |    | <b>Kalsiyum Fosfat</b>                          | <b>Amonyum Nitrat</b>              |
|----|---|------------------------------------|
| A) | Ca <sub>2</sub> (PO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> | NH <sub>2</sub> (NO <sub>3</sub> ) |
| B) | K <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>  | NH <sub>4</sub> NO <sub>3</sub>    |
| C) | Ca <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> | NH <sub>4</sub> NO <sub>3</sub>    |
| D) | Ca <sub>4</sub> (PO <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> | H <sub>3</sub> O(NO <sub>2</sub> ) |

11-

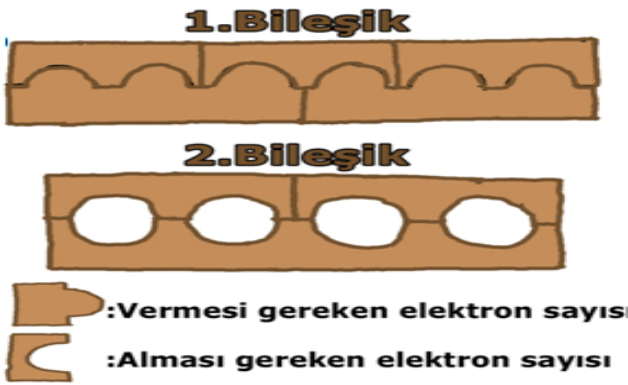


Şenol öğretmen; karpuz, potakal ve limonlarla kimyasal tepkimeleri denkleştirmeyi anlatmaktadır. Öğretmen yukarıdaki meyveleri yerleştirdikten sonra soru işaretli bileşiğin **ne olabileceğini** öğrencilerinden tahmin etmelerini istiyor.

**Aşağıdaki öğrencilerden hangisinin tahmini doğrudur?**

- A) Büşra:  $SO_4$     B) Sevilay:  $NO_3$   
C) Onur:  $CH_3$     D) Alper:  $CO_2$

12-

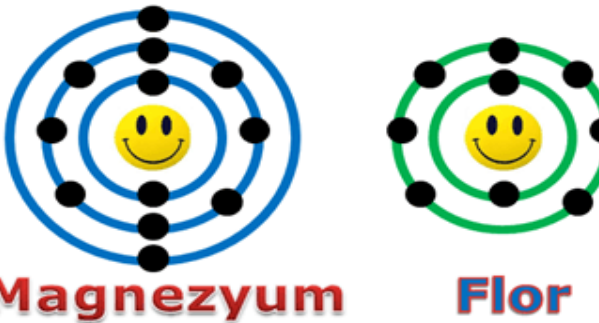


Şenol öğretmen sınıfa bileşik yapma tahtası dediği metaryeli getirmiştir. Bu tahtada çıkıntılar verilmesi gereken elektron sayısını, girintiler ise alınması gereken elektron sayısını temsil etmektedir. Her tahta bir element olarak kabul edilmektedir.

**Buna göre 1. Bileşik ve 2. Bileşik aşağıdakilerden hangisi olabilir?**

- |    | <b>1. Bileşik</b> | <b>2. Bileşik</b> |
|----|-------------------|-------------------|
| A) | $MgCl_2$          | $CH_3$            |
| B) | $Al_2S_3$         | $CaF_2$           |
| C) | $Al_2O_3$         | $CO_2$            |
| D) | $N_2O_3$          | $Mg_3N_2$         |

13-



**Atom modelleri verilen Magnezyum ve Flor elementlerinin oluşturacağı bileşiğin formülü aşağıdakilerden hangisidir?**

- A)  $Mg_2F$     B)  $F_2Mg$     C)  $Mg_2F_3$     D)  $MgF_2$

14-



Öğrencinin hazırladığı "Kovalent bağlı yapılar" posterinde yapılardan biri **hatalıdır**. Hatalı olan yapı aşağıdakilerden hangisidir?

- A)  $CO_2$     B)  $CaO$     C)  $H_2$     D)  $CH_4$

15-



**Şekilde verilen nötr atom modeli için aşağıdaki bilgilerden hangisi yanlıştır?**

- A) 2. Periyot, 6A grubu elementidir.  
B) Elektron almaya yatkındır.  
C) Ametaller ile kovalent bağlı bileşik yapar.  
D) Bileşiklerinde katyondur.

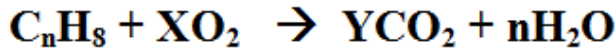
16-



Yukarıda sembolleri verilen elementlerin oluşturacağı kimyasal bağ aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir? ( $_{11}Na$ ,  $_{17}Cl$ )

- A) Elektron alış-verişi ile iyonik bağ  
B) Elektron ortaklaşması ile kovalent bağ  
C) Elektron ortaklaşması ile iyonik bağ  
D) Elektron alış-verişi ile kovalent bağ

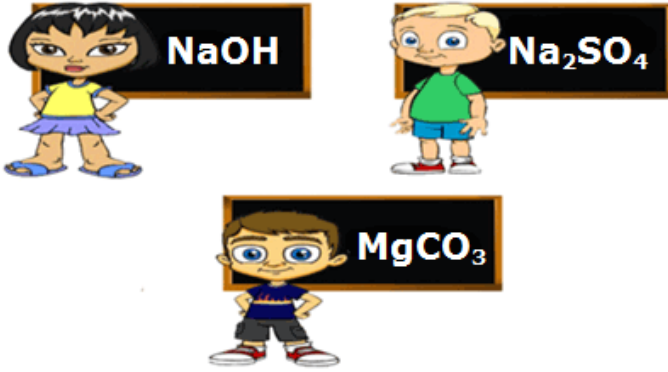
17-



Yukarıdaki tepkimede X, Y ve n kaçtır?

	X	Y	n
A)	4	4	4
B)	6	4	4
C)	8	4	4
D)	12	4	4

18-

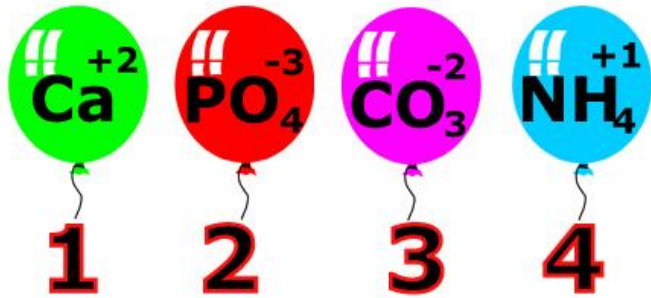


Öğrenciler tahtaya bileşik formülleri yazmışlardır.

Bu bileşiklerdeki anyonlar ve iyon yükleri hangisinde doğru gösterilmiştir?

- A) Na<sup>+</sup>, Mg<sup>+2</sup>      B) SO<sub>4</sub><sup>-2</sup>, O<sup>-2</sup>  
C) OH<sup>-</sup>, SO<sub>4</sub><sup>-2</sup>, CO<sub>3</sub><sup>-</sup>      D) OH<sup>-</sup>, SO<sub>4</sub><sup>-2</sup>, CO<sub>3</sub><sup>-2</sup>,

19-



Dört balon üzerine farklı maddelerin iyon yükleri yazılmıştır.

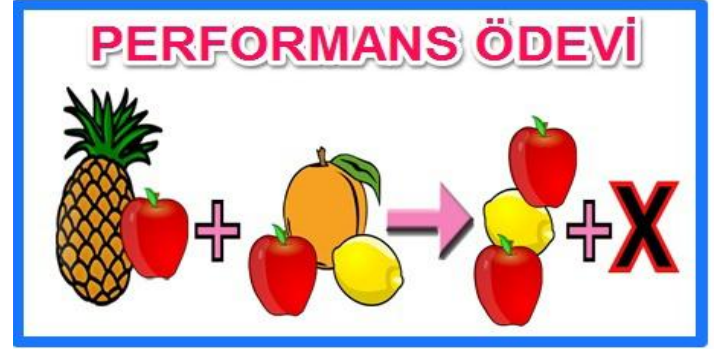
Bu balonlardan hangileri seçilirse oluşan bileşik **en fazla** atom içermiş olur?

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

Bu sınavın online çözülebilir hali:

<http://goo.gl/f6qnhu>

20-



Yukarıda 8B Sınıfından Hacer'in performans ödevi görülmektedir. Hacer'in ödevinde X'in olduğu kısımdaki resim yerinden düşmüştür.

Hacer'in ödevindeki X maddesi hakkında aşağıda verilen yorumlardan hangisi **yanlıştır**?

- A) X maddesi 2 atomludur.  
B) X maddesi Sodyum Klorür olabilir.  
C) Düşen resim ananas ve şeftaliden oluşmaktadır.  
D) X maddesinin formülü CH<sub>4</sub> olabilir.

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

<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/f6qnhu>

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