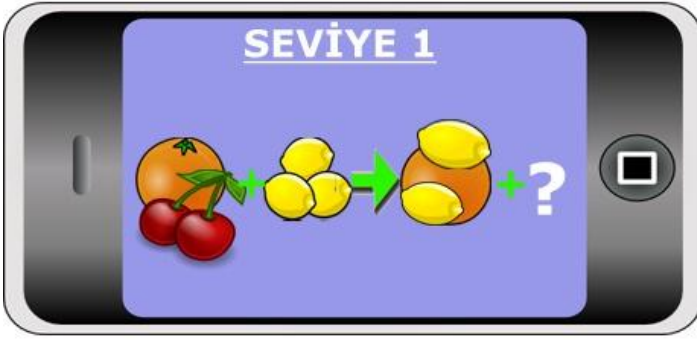


8. Sınıf Fen ve Teknoloji Dersi 3. Ünite Deneme 3

1-

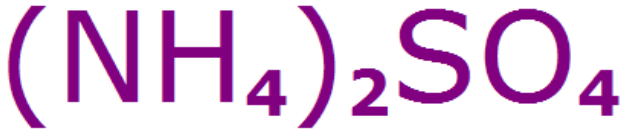


Yukarıda Yusuf'un telefonu görülmektedir. Telefondaki denklem denkleştirme oyununda soru işareti olan yere hangi bileşiğin olduğunu tahmin etmesi gerekmektedir.

Buna göre Yusuf aşağıdaki tahminlerden hangisini yaparsa **doğru cevabı** verip seviye atmış olur?

- A) Su B) Sodyum Florür
C) Amonyak D) Hidroklorikasit

2-



Amonyum sülfat bileşiği için aşağıdakilerden hangisi **yanlıştır**?

- A) 2 tane NH_4^{+2} , 1 tane SO_4^{-} çok atomlu iyonlarından oluşur.
B) Bileşik nötr yapıdadır.
C) Pozitif ve negatif yükler birbirini dengelemiştir.
D) Formülde toplam 15 tane atom vardır.

3-

Element Adı	Atom dizilişi
Kalsiyum	2:8:8:2
Alüminyum	2:8:3
Flor	2:7
Oksijen	2:6
Klor	2:8:7

Tabloda atom dizilişleri verilen elementlerden kalsiyum 3. periyotta yer alan element ile bileşik oluşturacaktır.

Bu bileşiğin kimyasal formülü hangisidir?

- A) Ca_3Al_2 B) CaF_2
C) CaO D) $CaCl_2$

4-

1A
1 H
3 Li
11 Na
19 K

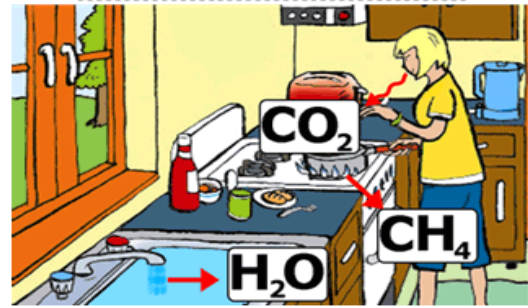
İçinizden bir tanesi ile iyonik yapıli bileşik oluşturmak istiyorum.



Oksijen anyonu şekilde gösterilen 1A grubu elementlerinden hangisi ile iyonik bağıli bir bileşik olusturamaz?

- A) H B) Li C) Na D) K

5-



Hülya fen ve teknoloji dersinde sınıfa şekildeki posteri getiriyor.

Hülya'nın posterinin başlığı hangisi olamaz?

- A) Moleküler yapıda bileşikler
B) İyonik yapıda bileşikler
C) Hayatımızdaki kovalent bağıli bileşikler
D) Elektronları ortaklaşa kullanan bileşikler

6-



Şekilde verilen atom modeli için aşağıdaki bilgilerden hangisi yanlıştır?

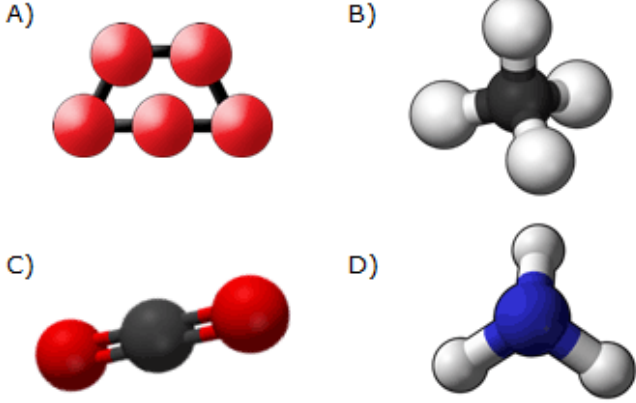
- A) 2. periyot, 7A grubu elementidir.
B) Bileşiklerinde anyondur.
C) Metallerle iyonik bağıli bileşik yapar.
D) Halojenler grubunda bulunan bir metaldir.

7-

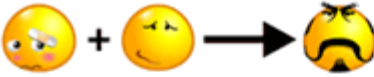


Yukarıda bir yanma tepkimesi gösterilmiştir.

Kimyasal tepkimede X ile gösterilen bileşiğin tanecik modeli aşağıdakilerden hangisi olabilir?



8-



1. Poster



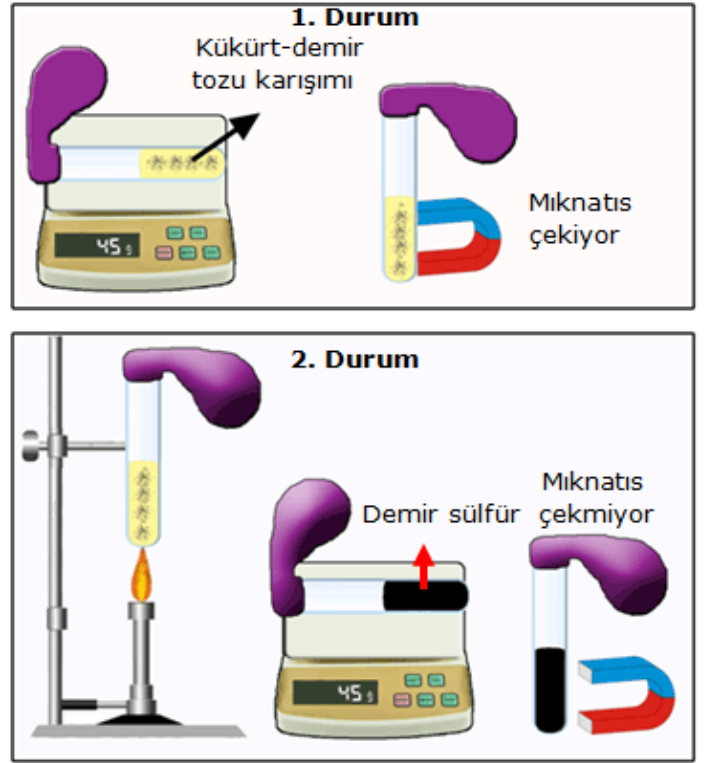
2. Poster

Öğretmen kimyasal tepkimeler konusu ile ilgili olarak sınıfa 2 tane kimyasal tepkime modeli posterini getiriyor. Bu posterle ilgili olarak aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A. Her iki posterde kimyasal tepkime sonucu yeni madde oluştuğuna örnek gösterilebilir.
- B. 2. poster kimyasal tepkimelerde atom sayılarının korunduğuna örnek gösterilebilir.
- C. 1. poster, tepkimeye giren maddelerin tepkime sonucu kimlik değiştirdiğine örnek gösterilebilir.
- D. 2. poster, tepkimeye giren maddelerin tepkime sonucu kimlik değiştirmediklerine örnek gösterilebilir.



9-



Ceyda, kükürt tozu ile demir tozunu karıştırarak bir karışım elde ediyor. Deney tüpü içerisine koyduğu karışımı taktığı balon ile birlikte tarttığında toplam kütleli 45g buluyor. 1. durumda bu karışıma mıknatısı yaklaştırdığında mıknatısın demir tozunu çektiğini gözlemliyor.

2. durumda ise bu karışımı ısıtıyor. Isıtma işlemi sonunda elde edilen demir sülfür, deney tüpü ve balonun toplam kütleli 45g bulurken demir sülfürün mıknatıs tarafından çekilmediğini fark ediyor.

Buna göre Ceyda kimyasal tepkimelerle ilgili ;

- I. Kimyasal tepkime sonucu kütle korunur.
- II. Kimyasal tepkimelerde atom sayısı korunur.
- III. Kimyasal tepkime sonucu oluşan yeni madde kendini oluşturan maddelerin özelliklerini göstermez. çıkarımlarından hangisine ya da hangilerine yalnızca yukarıda yaptığı deneylerden yola çıkarak ulaşabilir?
- A. Yalnız III
- B. I ve II
- C. I ve III
- D. I, II ve III

10-

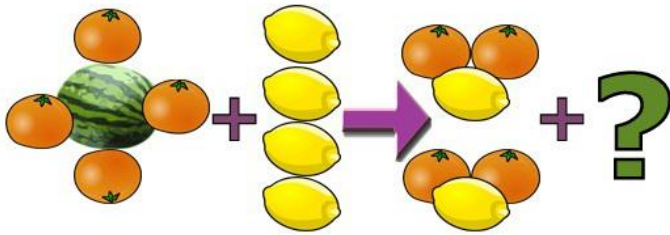


Bir çiftçi çocuğu olan Ahmet Kürşat 8. sınıf öğrencisidir. Babası buğday ekerken gördüğü kimyasal gübrelerin adlarından yararlanarak kimyasal formüllerini bulmaya çalışmaktadır.

Bu gübrelerin kimyasa formülleri aşağıdakilerden hangisinde **doğru olarak** verilmiştir?

	Kalsiyum Fosfat	Amonyum Sülfat
A)	$\text{Ca}(\text{PO})_2$	$(\text{NH}_4)_2\text{PO}_4$
B)	CaSO_4	NPO_3
C)	K_3PO	$(\text{NH}_4)_2\text{S}$
D)	$\text{Ca}_3(\text{PO})_2$	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$

11-

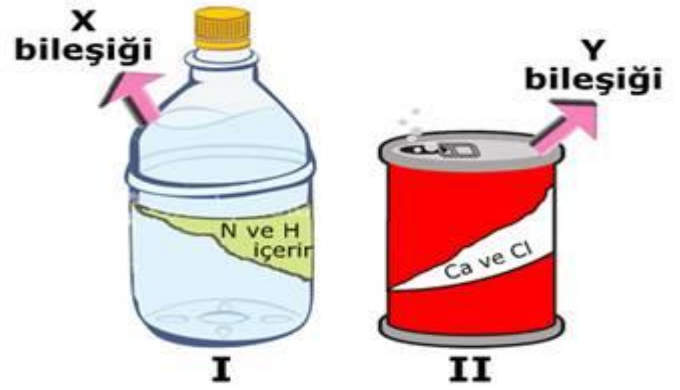


Kübra; Fen bilimleri dersinde kimyasal tepkimele ilgili bir performans ödevi hazırlıyor. Portakal, karpuz ve limonlar kullanan Kübra denklemini yukarıdaki gibi ifade ediyor. Soru işaretli yeri ise boş bırakıyor.

Soru işareti ile gösterilen bileşiğin formülü aşağıdakilerden hangisi **olabilir**?

- A) SO_4 B) CH_3 C) NO_3 D) CO_2

12-

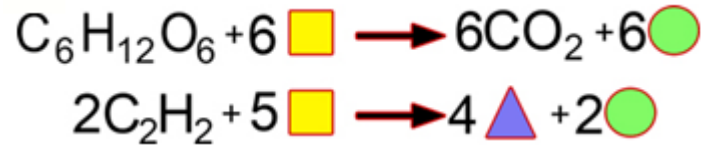


Dilek ve Meryem Fen bilimleri laboratuvarını düzenlerken etiketi yırtılmış iki kimyasal buluyorlar. Öğretmenlerine kolaylık olsun diye şişelerin üzerine etiket yapıştıran iki arkadaş bileşiklerin kimyasal formüllerini bulmaya karar veriyorlar.

Dilek ve Meryem I ve II kaplarına aşağıdaki etiketlerden hangisini **yapıştırmalıdır**?

	I	II
A)	N_2H	CaCl_2
B)	NH_3	Ca_2Cl
C)	N_2H_3	CaCl
D)	NH_3	CaCl_2

13-



Şekildeki tepkimeler yanma tepkimelerine örnektir

Buna göre \blacksquare , \bullet ve \blacktriangle 'in kimyasal formülleri aşağıdakilerden hangisi gibi olur?

	\blacksquare	\bullet	\blacktriangle
A)	O_2	H_2O	CO_2
B)	O_2	CO_2	H_2O
C)	H_2	H_2O	CO_2
D)	H_2	CO_2	H_2O

14-



Kimyasal tepkimedeki X bileşiği ile ilgili aşağıda verilen bilgilerden hangisi yanlıştır?

- A. 2 çeşit atom içerir.
B. İyonik bağlı bileşiktir.
C. 1 tane potasyum 1 tane klor atomu içerir.
D. Bileşik formülü ClK dır.

15-



Kırılgan bir yapıya sahip elementtir.

Didem



Proton sayısı 17 olan elementtir.

Didar



1. periyot 1A grubu elementidir.

Doğa

Hangi öğrenci ya da öğrenciler ametal özellik gösteren elementlerden bahsetmektedirler?

- A. Didem
B. Doğa
C. Didem ve Didar
D. Didem, Didar ve Doğa

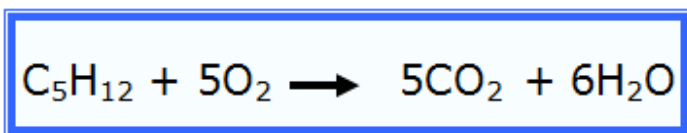
16-

Kasyon \ Anyon	Ca ⁺²	Al ⁺³
F ⁻	CaF ₂	AlF ₃
O ⁻²	1	2
PO ₄ ⁻³	3	4

Ceyda çizelgede verilen anyon ve katyonların oluşturacakları bileşikler verilen örnekteki gibi çizelgedeki 1, 2, 3 ve 4 numaralı kutulara yazıyor. 1, 2, 3 ve 4 numaralı kutulara yazılan bileşik formülleri ile ilgili aşağıdaki verilenlerden hangisi yanlıştır?

- A. En az element içeren bileşik 1 numaralı kutudadır.
B. En çok element içeren bileşik 4 numaralı kutudadır.
C. 2 numaralı kutuya yazılan bileşik formülü Al₂O₃'tür.
D. 3 numaralı kutudaki toplam atom sayısı 13'tür.

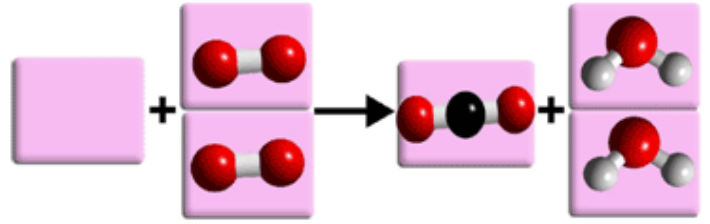
17-



Yukarıda verilen kimyasal tepkime için aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

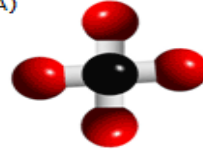
- A. Tepkime doğru denkleştirilmiştir.
B. Bu bir yanma tepkimesidir.
C. Yanma sonucu karbondioksit ve su açığa çıkar.
D. Yanmanın gerçekleşmesi için oksijen gazı gerekir.
Bu sınavın online çözülebilir hali:
<http://goo.gl/YsBOSF>

18-

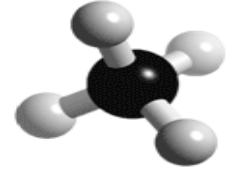


Tanecik modeli verilen tepkimenin denkleşmesi için girenler tarafına aşağıdakilerden hangisi eklenmelidir? (Kırmızı toplar özdeştir)

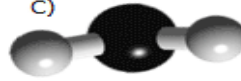
A)



B)



C)



D)



19-

1 H									2 He
3 Li	4 Be	5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne		

Periyodik sistemin bir kısmı şekilde gösterilmiştir. Periyodik sistemin verilen kısmından yararlanarak iyonik ve kovalent bağlı bileşikler oluşturmak isteyen öğrenci aşağıdaki bileşik formüllerinden hangisini yazarsa hata yapmış olur?

İyonik bağlı bileşik**Kovalent bağlı bileşik**

- | | | |
|----|-------------------|-------------------------------|
| A) | LiF | H ₂ O |
| B) | BeF ₂ | CO ₂ |
| C) | CH ₄ | NH ₃ |
| D) | Li ₂ O | N ₂ O ₃ |

20-

Element Adı	Proton sayısı
Azot	7
Flor	9
Magnezyum	12
Klor	17
Kalsiyum	20

Tablodaki elementlerin proton sayılarına bakarak aşağıdaki sorulardan hangisinin cevabı tablodaki bir element ismi ile cevaplanamaz?

- A. Magnezyum hangileri ile iyonik bağlı bileşik yapar?
B. Kalsiyum hangileri ile kovalent bağlı bileşik yapar?
C. Azot hangileri ile iyonik bağlı bileşik yapar?
D. Flor hangileri ile kovalent bağlı bileşik yapar?

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

<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/YsBOSE>

Bu sınav www.fenokulu.net/sorubank/ adresindeki sorulardan hazırlanmıştır.

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