

1- İyonik bağlı bileşiklerin formüllerini yazmak için;

- I- Atomların iyon yükü bulunmalı
II-Toplam pozitif(+) yükler ile toplam negatif (-) yükler birbirine eşit olmalı
III-Önce pozitif olan iyon yazılmalı, sonra negatif yüklü iyon yapılmalı

İşlemlerinden hangisi ya da hangileri yapılmalıdır?

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

2-Aşağıda verilenlerden hangisi tek atomlu iyonudur?

- A) OH⁻ B) Mg²⁺ C) NO₃⁻ D) SO₄²⁻

3- Aşağıda verilen bileşiklerden hangisinde çok atomlu iyon bulunmaktadır?

- A) KCl B) H₂O C) HCl D) NaOH

4-Çok atomlar için aşağıdaki öğrencilerden hangisinin verdiği bilgi yanlıştır?

Ali: Çok atomlu bileşiklerin formülleri yazılırken çok atomlu iyon parantez içine alınır.

Veli: Çok atomlu iyonun yükü çapraz olacak şekilde parantezin sağ altına yazılır.

Kemal: H⁺ ile SO₄²⁻ in birleşmesi ile oluşan bileşiğin formülü H(SO₄)₂ dir.

Ahmet: Bileşikte ilk yazılan katyon ikinci yazılan anyondur.

- A) Ali B) Veli C)Kemal D) Ahmet

5-Bileşiklerin okunuşunu için öğrenciler;

Metin: Na₂CO₃ bileşiğinin adı soyum iki karbon oksittir.

Zeynel: NaOH bileşiğinin adı sodyum hidroksittir.

Halil: H₃PO₄ bileşiğinin adı fosforik asittir.

Serap: H₂SO₄ Bileşiğinin adı sülfürik asittir.

Hangi öğrenci bileşiğinin adını yanlış söylemiştir?

- A) Metin B) Zeynel C) Halil D) Serap

6- Al₂(SO₄)₃ bileşiğinde toplam kaç atom bulunmaktadır?

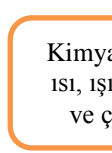
- A) 7 B) 10 C) 15 D) 17

7-Kimyasal tepkimler için;



Meral

Maddenin içyapısında meydana gelen değişmelere kimyasal değişimler denir.



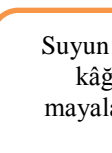
Osman

Kimyasal tepkimelerde genellikle ısı, ışık, gaz çıkışı, renk değişimi ve çökelek oluşumu gözlenir.



Kadir

Yanma, kokuşma, paslanma, solunum, fotosentez kimyasal değişim sonucunda olur.



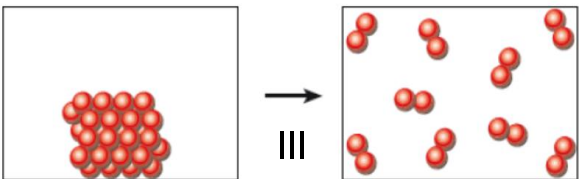
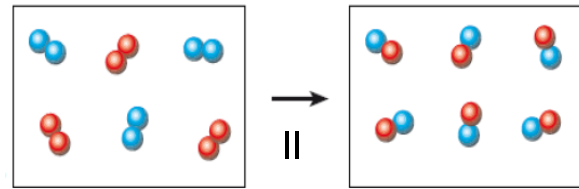
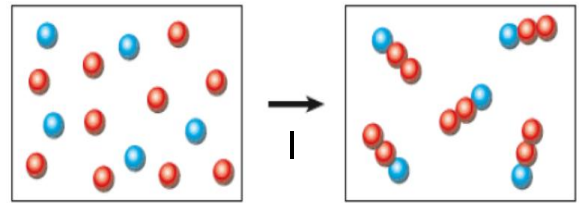
Kübra

Suyun donması, mumun erimesi, kâğıdın yanması, hamurun mayalanması kimyasal değişime örnektir.

Hangi öğrencinin söylediği bilgi yanlıştır?

- A) Meral B) Osman C) Kadir D) Kübra

8-Aşağıda bazı maddelerde meydana gelen değişimler modelleme yöntemi ile gösterilmiştir.



Yukarıda verilen modellerdeki olaylar için aşağıdakilerden hangisi doğru olur?

I II III

- A) Fiziksel Değişim Fiziksel Değişim Kimyasal değişim
B) Kimyasal Değişim Kimyasal Değişim Fiziksel Değişim
C) Kimyasal Değişim Kimyasal Değişim Kimyasal Değişim
D) Fiziksel Değişim Kimyasal Değişim Fiziksel Değişim

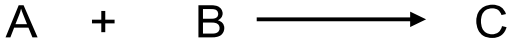
9-Kimyasal tepkimelerde;

- I-Toplam kütle
II-Toplam elektron sayısı
III-Atom sayısı ve çeşidi
IV-Elektron sayısı

Olaylarından hangisi ya da hangileri korunur?

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

10- A, B maddeleri tepkimeye girerek C maddesini oluşturmaktadır ve tepkime aşağıdaki gibidir.



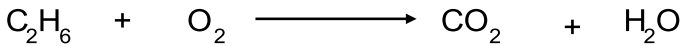
Yukarıdaki kimyasal tepkimeye 4 gram A ile 2 gram B tepkimeye girmektedir. A ve B tepkimede tamamen kullanılmaktadır. 10 gram tepkimeye girerse kaç gram C tepkime sonucunda oluşur?

- A) 12 B) 15 C) 20 D) 30

11- 6 gram C atomu yeterince O₂ atomu ile tepkimeye girince 22 gram CO₂ elde ediliyor. 110 gram CO₂ elde etmek için kaç gram O₂ atomuna ihtiyaç vardır?

- A) 16 B)32 C)64 D) 80

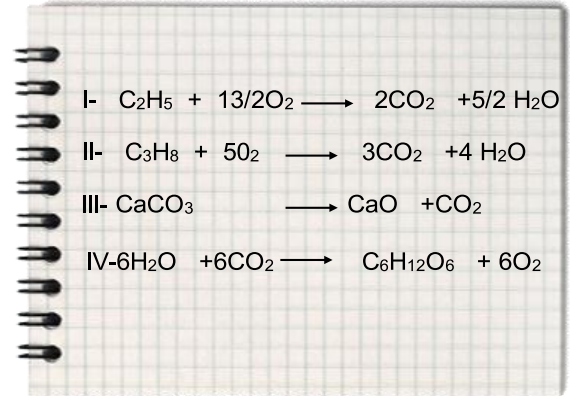
12-



Yukarıdaki kimyasal denklemin denkleştirilmiş hali aşağıdakilerden hangisi gibidir?

- A) $C_2H_6 + O_2 \longrightarrow CO_2 + 3H_2O$
B) $C_2H_6 + O_2 \longrightarrow 2CO_2 + 3H_2O$
C) $C_2H_6 + 3O_2 \longrightarrow 2CO_2 + 3H_2O$
D) $C_2H_6 + 7/2O_2 \longrightarrow 2CO_2 + 3H_2O$

13- Hatice defterine 4 tane yanma tepkimesi yazmak istemektedir.



Yukarıda yazdığı denklemlerden hangisi yanma tepkimesi olamaz?

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

14- Mg²⁺ iyonu ile O²⁻ iyonunun oluşturacağı bileşik için aşağıdaki bilgilerden hangisi yanlıştır?

- A) Oluşan bileşik iyonik yapıli bir bileşiktir.
B) Oluşan bileşikin formülü MgO dur.
C) Oluşan bileşikin formülü Mg₂O₂ dir.
D) Oluşan bileşik elektron alışverişi sonucunda oluşmuştur.

15- Bir yerde yangın oluşabilmesi için;

- I- Yanıcı madde
II-Yakıcı madde
III-Yanıcı maddenin yanma sıcaklığına kadar ısınması

Olaylarından hangisi ya da hangilerine gereksinim vardır?

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

16- Na₂CO₃ ve AlPO₄ bileşikin formülleri için aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) Toplam atomsa sayıları aynıdır.
B) Önce katyon sonra anyon yazılmıştır.
C) İki formülde de aynı sayıda katyon vardır.
D) Her iki bileşikte de çok atomlu iyon vardır.