

KİMYASAL TEPKİMELELER – 1

1. Aşağıda verilen olaylardan hangisinde atomlar arası bağlar kırılarak yeni bağlar oluşur?

- A) Buzun erimesi
B) Camın kırılması
C) Kağıdın yırtılması
D) Demirin paslanması

2. Aşağıda verilen tepkimelerden hangisinin karşısındaki bilgi yanlış verilmiştir?

- A) $C_2H_4 + 3O_2 \rightarrow 2CO_2 + 2H_2O$ = Yanma tepkimesi
B) $HCl + NaOH \rightarrow NaCl + H_2O$ = Asit - baz tepkimesi
C) $Na + F \rightarrow NaF$ = Bağ kırılımı
D) $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$ = Bağ kırılımı ve bağ oluşumu

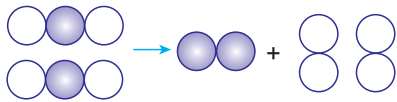
3. 1 Kezzap 2 Tuz

3 Amonyak 4 Potas kostik

Yukarıda verilen maddelerden hangi ikisi karıştırıldığında asit – baz tepkimesi meydana gelir?

- A) 1 – 2 B) 1 – 4 C) 2 – 4 D) 3 – 4

4. Şekilde bir kimyasal tepkime modeli verilmiştir.



Bu modele göre,

- I. Girenler ve ürünlerdeki toplam atom sayıları birbirine eşittir.
II. Tepkimede bağlar kırılmış ve yeni bağlar oluşmuştur.
III. Toplam kütle korunmamıştır.

İfadelerinden hangileri doğrudur?

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

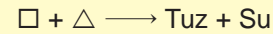
5.



Yukarıda verilen diyagramdaki ifade doğru ise “D” yanlış ise “Y” okunu takip ederek ilerlediğimizde hangi çıkışa ulaşırız?

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

6. □ ve △ modelleri tepkimeye girdiğinde tuz ve su oluşuyor.

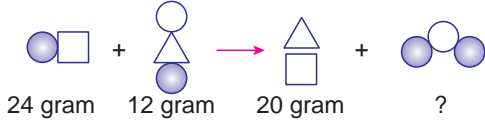


Buna göre bu maddelerin pH değerleri aşağıdakilerden hangisi olabilir?

□	△
A) 10	12
B) 3	11
C) 4	6
D) 7	13

KİMYASAL TEPKİMELER – 1

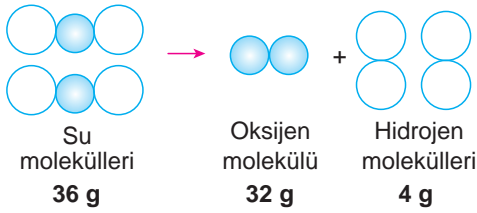
7. Aşağıda bir kimyasal tepkime modeli ve tepkimedeki maddelerin kütleleri verilmiştir.



Tepkime kapalı bir kapta gerçekleştiğine göre “?” ile gösterilen madde kaç gramdır?

- A) 10 B) 12 C) 16 D) 18

8.



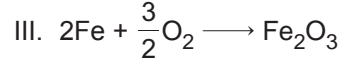
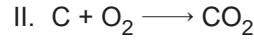
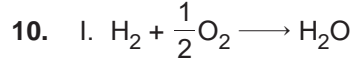
Yukarıda verilen suyun ayrışması modeline göre aşağıdakilerden hangisi **yanlıştır**?

- A) Hidrojen ve oksijen atomları arasındaki bağ kırılmıştır.
B) Oksijen atomları arasında yeni bağ oluşmuştur.
C) Tepkime sonucunda atom sayısı artmıştır.
D) Tepkimede kütle korunmuştur.

9. Seda birgün okuldan eve geldiğinde annesinin soba yakıtığını görüyor. Yanan soba eşliğinde salonun penceresinden kar yağışını izliyor. Akşam işten gelen babası soba kovanını değiştirmeye çalışırken Seda babasına şu soruyu soruyor : “Yaktığımız kömürden daha az kül geride kalmış, neden?”.

Bu duruma babasının vereceği doğru cevap aşağıdakilerden hangisi olmalıdır?

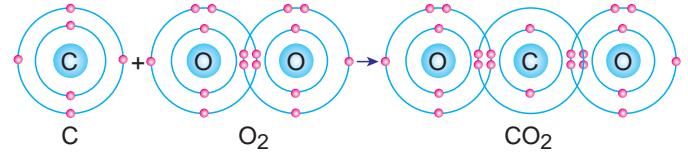
- A) Yanma tepkimelerinde kütle korunmaz.
B) Tepkime sonrasında yeni atomlar oluşmuştur.
C) Kömür yandığında atomları arasında bağ kırılımı gerçekleşmemiştir.
D) Kömürün yanması sonucu kül dışındaki atık maddeler bacadan havaya verilir.



Yukarıda verilen tepkimelerden hangileri yanma tepkimesidir?

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

11.



Yukarıda verilen tepkimeye göre hangi atomlar arasında bağ kırılımı ya da bağ oluşumu gerçekleşmiştir?

	Bağ Kırılımı	Bağ Oluşumu
A)	Oksijen atomları arasında	Karbon ve oksijen atomları arasında
B)	Karbon ve oksijen atomları arasında	Oksijen atomları arasında
C)	Karbon atomları arasında	Oksijen atomları arasında
D)	Oksijen atomları arasında	Karbon atomları arasında

12. Elinin üzerine bir kaza sonucu asit dökülen Harun, asitin neden olduğu yanma ve tahrişi azaltmak için aşağıdakilerden hangisini yapması en uygun olur?

- A) Eline sirke dökmelidir.
B) Eline limon sıkmalıdır.
C) Elini sabunla yıkamalıdır.
D) Eline domates salçası sürmelidir.

MEB 2016 - 2017