

Kimyasal Tepkimeler - 1

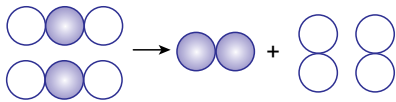
1. Aşağıda verilen olayların hangisinde atomlar arası bağlar kırılarak yeni bağlar oluşur?

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

2. Aşağıdaki tepkimelerden hangisinin karşısında verilen bilgi yanlıştır?

Tepkime	Bilgi
A) $4\text{Fe} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{Fe}_2\text{O}_3$	Yanma tepkimesidir.
B) $\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$	Asit - baz tepkimesidir.
C) $\text{Na} + \text{F} \rightarrow \text{NaF}$	Bağ kırılımı vardır.
D) $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$	Bağ kırılımı ve bağ oluşumu vardır.

3. Şekilde bir kimyasal tepkime modeli verilmiştir.



Bu modele göre,

- I. Tepkimeye girenler ve oluşan ürünlerdeki toplam atom sayıları birbirine eşittir.  
II. Tepkimede yalnız bağlar kırılmıştır.  
III. Toplam kütle korunmuştur.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

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

4.



Yukarıda verilen tanılayıcı dallanmış ağaçtaki 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

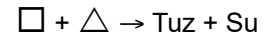
5.

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

6.

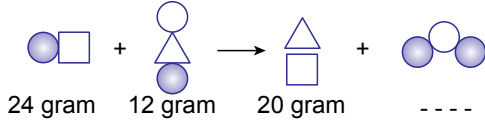


Verilen tepkime denkleminde "□" ve "△" ile modellenmiş maddelerin pH değerleri aşağıdakilerden hangisi olabilir?

□	△
A) 10	12
B) 1	6
C) 3	11
D) 7	13

Kimyasal Tepkimeler - 1

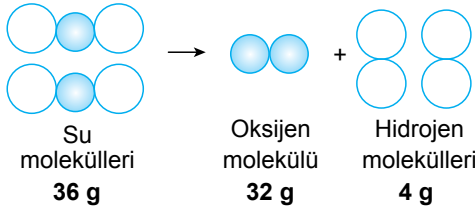
7. Aşağıda bir kimyasal tepkime modeli ve tepkimedeki maddelerin kütleleri verilmiştir.



Tepkime kapalı bir kaptaki gerçekleştiğine göre boş bırakılan yere kaç gram yazılmalıdır?

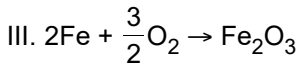
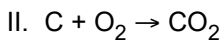
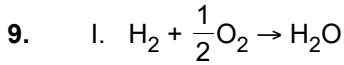
- A) 12      B) 16      C) 20      D) 36

8. Suyun kendini oluşturan elementlere ayrışması aşağıdaki gibi modellenmiştir:



Bu model ile ilgili verilen ifadelerden hangisi **yanlıştır**?

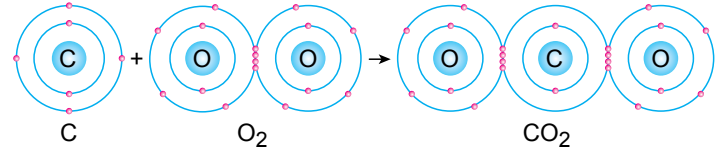
- A) Hidrojen ve oksijen atomları arasındaki bağ kırılmıştır.  
B) Oksijen atomları arasında yeni bağ oluşmuştur.  
C) Tepkime sonucunda atom sayısı artmıştır.  
D) Tepkimede kütle korunmuştur.



Yukarıda verilen tepkime denklemlerinden hangileri yanma tepkimesidir?

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

10. Aşağıda karbondioksit molekülünün oluşumu tepkimesi verilmiştir.



Bu tepkimeye göre, aralarında bağ kırılması ve bağ oluşumu gerçekleşen atomlar hangisinde doğru sınıflandırılmıştır?

	Bağ Kırılması	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

11. Laboratuvarında çalışırken kaza sonucu elinin üzerine asit dökülen Harun, asitin neden olduğu yanma ve tahrişi azaltmak için eline hangi uygulamayı yaparsa doğru davranmış olur?

- A) Sirke dökmelidir.  
B) Limon sıkmalıdır.  
C) Sabunla yıkamalıdır.  
D) Domates salçası sürmelidir.

12. Aşağıdaki tepkimelerden hangisi nötrleşme tepkimesidir?

- A)  $CH_4 + 2O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O$   
B)  $N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_3$   
C)  $NaCl \rightarrow Na + Cl$   
D)  $HCl + KOH \rightarrow KCl + H_2O$

