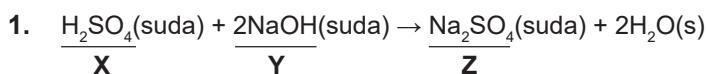




KAZANIM KAVRAMA TESTİ

10. Sınıf Kimya

Asitler, Bazlar ve Tuzlar - 3



Tepkimesine göre X, Y ve Z maddelerinin sınıfları aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

X	Y	Z
A) Asit	Baz	Tuz
B) Baz	Asit	Tuz
C) Asit	Asit	Baz
D) Asit	Baz	Asit
E) Baz	Tuz	Asit

2. Aşağıda bazı asit- baz çözeltileri miktarları ile verilmiştir.

Asit çözeltisi	Baz çözeltisi
a. 1 mol H_2SO_4	I. 1 mol NaOH
b. 1 mol HNO_3	II. 1 mol $\text{Ca}(\text{OH})_2$
c. 1 mol H_3PO_4	III. 3 mol KOH

Buna göre aşağıdaki hangi eşleştirmeler yapılrsa tam nötralleşme gerçekleşir?

- | | | | | |
|---------|----------|-----------|---------|----------|
| A) a: I | B) a: II | C) a: III | D) a: I | E) a: II |
| b: II | b: I | b: II | b: III | b: III |
| c: III | c: III | c: I | c: II | c: I |

3. Metil oranj indikatörü; asidik ortamda kırmızı, bazik ortamda sarı renklidir.

Yandaki asit çözeltisi ve metil oranj indikatörü bulunan kaba 100 mL X çözeltisi eklediğimizde çözeltinin rengi sarıya dönüşmüştür.



Buna göre;

- X çözeltisi baziktir.
- Son çözeltide H^+ iyonu sayısı, OH^- iyonu sayısına eşittir.
- Kapta nötralleşme tepkimesi gerçekleşmiştir.

yargılardan hangileri doğrudur?

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

4. 1 mol H_2SO_4 ile;

- 2 mol X maddesi,
- 1 mol Y maddesi,

tepkimeye girdiğinde tam nötralleşme gerçekleşiyor.

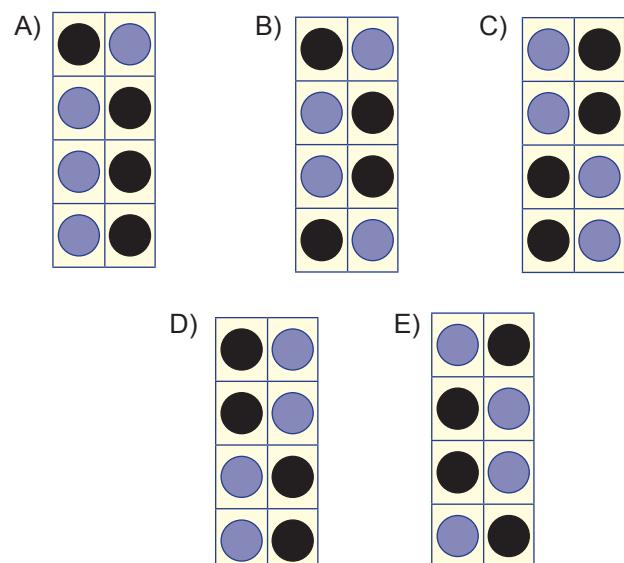
Buna göre X ve Y maddeleri aşağıdakilerden hangisi olabilir?

X	Y
A) NaOH	$\text{Ca}(\text{OH})_2$
B) $\text{Mg}(\text{OH})_2$	NaOH
C) $\text{Al}(\text{OH})_3$	$\text{Mg}(\text{OH})_2$
D) KOH	LiOH
E) $\text{Ba}(\text{OH})_2$	$\text{Ca}(\text{OH})_2$

5. Aşağıdaki tabloda bazı bilgiler verilmiştir.

Bilgi	D	Y
Aktif metaller asitlerle tepkimeye girerek H_2 gazı oluştururlar.	<input checked="" type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>
Asitler tüm metallerle tepkimeye girerek H_2 gazı oluştururlar.	<input checked="" type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>
Amfoter metaller sadece bazlarla tepkime verirler.	<input checked="" type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>
Soy metaller sadece kral suyu denilen asit karışımında çözünürler.	<input checked="" type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>

Bu bilgileri Doğru ya da Yanlış (D / Y) olarak işaretleyen bir öğrenci aşağıdakilerden hangisine ulaşılır?

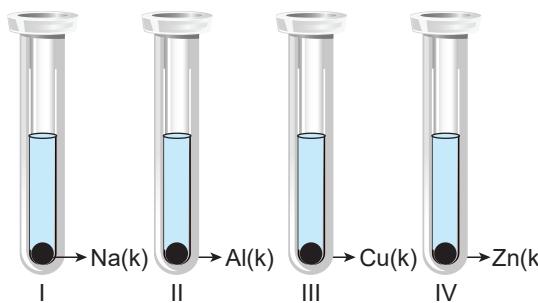


Asitler, Bazlar ve Tuzlar - 3

6. Aşağıdaki tepkimelerden hangisinde H_2 gazı oluşmaz?

- A) $Fe(k) + H_2SO_4$ (suda) \longrightarrow
- B) $Na(k) + HNO_3$ (suda) \longrightarrow
- C) $Ag(k) + HCl$ (suda) \longrightarrow
- D) $Mg(k) + H_3PO_4$ (suda) \longrightarrow
- E) $Ca(k) + HBr$ (suda) \longrightarrow

7. Aşağıdaki deney tüplerinde eşit miktarda saf su ve belirtilen metal parçası bulunmaktadır.



Deney tüplerine eşit miktarlarda HCl çözeltisinden damlatılırsa hangi tüplerde gaz çıkıştı gözlenir?

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

8. Aşağıda verilen kap içerisindeki H_2SO_4 çözeltisine Mg metali atılıyor.



Bu olayla ilgili;

- I. H_2 gazı açığa çıkar.
- II. Kapta tepkime gerçekleşir.
- III. Çözeltideki H^+ derişimi azalır.

yargılardan hangileri doğrudur?

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

- 9.
- X metali asit ve bazlarla tepkime vermektedir.
 - Y metalinin asitlerle tepkimesi sonucunda H_2 gazı oluşmaktadır.

Buna göre X ve Y metalleri aşağıdakilerden hangisi olabilir?

	X	Y
A)	Cu	Na
B)	Al	Ag
C)	Au	Mg
D)	Zn	Ca
E)	Na	Zn

10. Aşağıda verilen tepkimelerden hangisi gerçekleşmez?

- A) $Al + 3HCl \longrightarrow AlCl_3 + \frac{3}{2}H_2$
- B) $Cu + 2H_2SO_4 \longrightarrow CuSO_4 + SO_2 + 2H_2O$
- C) $Ag + 2HNO_3 \longrightarrow AgNO_3 + NO_2 + H_2O$
- D) $Au + 3HCl \longrightarrow AuCl_3 + \frac{3}{2}H_2$
- E) $Mg + 2HNO_3 \longrightarrow Mg(NO_3)_2 + H_2$

11. Aşağıdaki maddelerden hangisi HNO_3 çözeltisi ile tepkimeye girerek tuz oluşturur?

- A) H_2SO_4
- B) CH_3COOH
- C) KOH
- D) HCl
- E) H_3PO_4

12. Aşağıdaki metallerden hangisi hem asitlerle hem de bazlarla tepkime verir?

- A) Au
- B) Ag
- C) Pt
- D) Al
- E) Na

