

10. SINIFLAR / KİMYA DERSİ

3. ÜNİTE DEĞERLENDİRME SORULARI

Asitler, Bazlar ve Tuzlar - Test 6

1. I. Sulu çözeltileri elektriği iletir.
II. Amfoter metallere etki eder.
III. Turnusol kağıdının rengine etki ederler.

İfadelerinden hangileri hem asit hem de baz çözeltileri için geçerlidir?

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

2. Bazların genel özellikleri ile ilgili hangisi yanlıştır?

- A) Bazlar ciltte kayganlık hissi oluşturur.
B) Bazlar asitler ile reaksiyona girerek her zaman nötrleşme tepkimesi verir.
C) Kırmızı turnusol kağıdının rengini maviye çevirir.
D) Genellikle suda iyonlarına ayrışarak çözüldükleri için sulu çözeltileri elektrik akımını iletir.
E) Bazlar çinko, krom, alüminyum gibi amfoter metallerle reaksiyona girerek hidrojen gazı çıkmasına sağlar.

3. I. HCl (suda)
II. Na₂O (suda)
III. KOH (suda)

H₂SO₄ sulu çözeltisine, yukarıdaki maddelerin hangileri eklenirse pH değeri kesinlikle artar?

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

4. Aşağıdakilerden hangisi amfoter metal değildir?

- A) Hg B) Pb C) Cr D) Al E) Sn

5. I. NaOH çözeltisi ile tepkime verir.
II. Al metali ile tepkime verir.
III. Elektrik akımını iletir.

pH değeri 2 olan bir çözelti ile ilgili yukarıdaki yargılardan hangileri doğrudur?

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

6. Aşağıdakilerden hangisi asitlerin özelliklerinden biri değildir?

- A) Yakıcı ve aşındırıcı özelliğe sahiptir.
B) Sulu çözeltileri elektrik akımını iletir.
C) Mavi turnusol kağıdını kırmızıya çevirir.
D) Asitlerin pH değeri 7 den büyüktür.
E) Fe elementi ile reaksiyona girdiklerinde hidrojen gazı açığa çıkar.

7. Aşağıda bazı tepkimeler verilmiştir.

- I. HCl(suda) + KOH(suda) →
II. HCl(suda) + NH₃(suda) →
III. Au + KOH(suda) →

Verilen tepkimelerden hangileri asit-baz tepkimesidir?

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

8. Aşağıda verilen tepkimelerin hangisinde H₂ gazı oluşmaz?

- A) Pt + HNO₃ →
B) Zn + NaOH →
C) Al + HCl →
D) Mg + HNO₃ →
E) K + HCl →

10. SINIFLAR / KİMYA DERSİ

3. ÜNİTE DEĞERLENDİRME SORULARI

Asitler, Bazlar ve Tuzlar - Test 6

9. Asit-baz tepkimelerinde H^+ veya OH^- iyonlarına bağlı olarak nötralleşme olur.

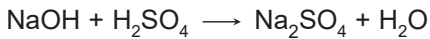
Buna göre;

- I. $nH^+ = nOH^-$ ise ortam nötr,
II. $nH^+ > nOH^-$ ise ortam bazik,
III. $pH < pOH$ ise ortam asidik

yargılarından hangileri yanlıştır?

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

10. 4 mol NaOH ile 2 mol H_2SO_4 aşağıdaki tepkime denkleminde göre tepkimeye girmektedir.



Tepkime sonunda oluşan tuzun mol sayısı hangi seçenekte verilmiştir?

(Tepkime denkleştirilmemiştir.)

- A) 1 B) 2 C) 3 D) 4 E) 5

11. Aşağıda verilen bileşiklerden hangisinin sulu çözeltisinin pH'ı 7'den küçüktür?

- A) KOH B) CaO C) NH_3
D) NO_2 E) NaCl

12. I. Havadaki CO_2
II. Havadaki NO_2
III. Havadaki SO_3

Hangileri yağmur suyunun asidik olmasına neden olabilir?

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

13. Mg elementi ile ilgili,

- I. KOH tepkime vermez.
II. Kuvvetli asit olan HCl ile tepkime verir.
III. H_2SO_4 ile tepkimesinden $MgSO_4$ tuzu oluşur.

yargılarından hangileri doğrudur? ($_{12}Mg$)

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

14. 4 mol $Ca(OH)_2$ ile ilgili,

- I. 2 mol H_2SO_4 ile tam nötralleşir.
II. KOH ile tepkime verir.
III. Ag elementi ile tepkime verir.

yargılarından hangileri yanlıştır?

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

15. Mn ve Au'dan oluşan bir metal karışım saf olarak bileşenlerine ayrılmak isteniyor.

Buna göre,

- I. Karışıma NaCl çözeltisi eklenir.
II. Karışıma KOH çözeltisi eklenir.
III. Karışıma H_2SO_4 çözeltisi eklenir.

işlemlerden hangileri yapılmalıdır?

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