

- () Asitler yakıcı-parçalayıcı tahriş edici özelliktedir.
- () Bazların tatları ekşidir.
- () Katı-sıvı heterojen karışımlara Süspansiyon denir.
- () Kuvvetli asit ve bazlar suda çok iyi çözünürler.
- () Zayıf asit ve bazlar suda çözünürken %100'e yakın iyonlaşırlar.
- () Karınca asiti olarak bilinen asit Formik Asittir.
- () Bazlar suda çözüldüklerinde ortama H^+ iyonu veriler.
- () Sabun, deterjan ve çamaşır suyu Asitlere örnek verilebilir.
- () Asitlerin sulu çözeltilerinde H^+ iyonu sayısı $> OH^-$ iyon sayısıdır.
- () HCl , HNO_3 , H_2SO_4 gibi asitler Kuvvetli Asitlerdir.

B. Demir- Ayrımsal Damıtma- Su-Emilsiyon- Kral Suyu-Amfoter- Tuz- Ekşi -Mavi- Kobalt-Ayrımsal Kristallendirme –Yedi-Pembe.

Asitlerin tatlarıdir. • Tuz-Şeker karışımını yöntemi ile birbirinden ayırabiliriz.

- Bazlar Turnusol kağıdının renginiye, fenolftaleinin renginiye çevirirler.
- Nötralleşme tepkimelerinde ürün olarak ve oluşur.
- Sıvı-sıvı heterojen karışımlara denir.
- Zn , Al , Sn , Cr , Pb metalleri metallerdir.
- Tam soy metaller (Pt - Au) sadece ile tepkime verirler.
- Mıknatıs, ve metallerini manyetik etki ile çeker.
- Bazların pH değeri den büyüktür.
- Alkol-Su karışımını yöntemi ile birbirinden ayırabiliriz.

C. Aşağıda verilen bilgilere göre eşleştiriniz. (10 Puan)

- | | |
|---|--------------------|
| () CO , NO ve N_2O | a) Amfoter Oksit |
| () $NaOH$, KOH , $Ca(OH)_2$, ve $Ba(OH)_2$ | b) Zayıf Asit |
| () H_2S , HCN , CH_3COOH | c) Nötr Tuz |
| () $NaCl$, K_2SO_4 , $LiNO_3$ | d) Kuvvetli Bazlar |
| () ZnO , Al_2O_3 , PbO | e) Nötr Oksit |

1. Diş Macunu, soda, acı biber ve çikolata gibi kimyasal türlerin genel adı nedir?

A) Baz B) İndikatör C) Asit D) Oksit E) Tuz

2. Aspirinde bulunan Asit aşağıdakilerden hangisidir?

A) Amonyak(NH₃) B) Sülfürik Asit(H₂SO₄) C) H₂O D) Nitrik Asit(HNO₃) E) Asetil Salisilik Asit

3. Aşağıda verilenlerden hangisi Soymetal değildir?

A) Bakır(Cu) B) Civa(Hg) C) Magnezyum(Mg) D) Gümüş(Ag) E) Platin(Pt)

4. Aşağıda verilen ifadelerden hangisi veya hangileri doğrudur?

I. Doğal indikatörler kırmızı lahana, çay, kuşburnudur.

II. Yapay indikatörler metil oranj, turnusol ve fenolftaleindir.

III. Asitler için tesir değeri suya verdikleri OH⁻ sayısıdır.

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

5. HCl(suda) + Na₂CO₃(suda) NaCl + H₂O + ?

Yukarıda verilen tepkime sonucunda hangi gaz açığa çıkar?

A) O₂ B) He C) H₂ D) CO₂ E) NO

Aşağıda verilen bileşiklerin adlarını ve formüllerini yazınız? (5 puan)

HNO₃:

Amonyak:

CH₃COOH:

Sönmüş Kireç:

NaOH:



Aşağıdaki bileşiklerin özel adlarını yazınız? (5 puan)

H₂SO₄:

KOH:

HNO₃:

HCl:

NH₃:

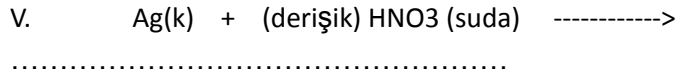
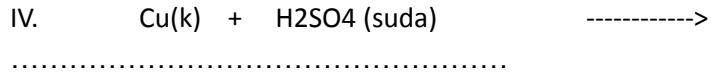
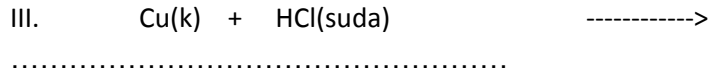
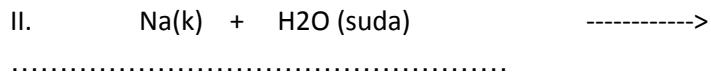
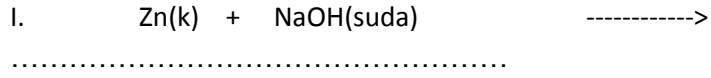
• Talaş-Kum Karışımı:

• Zeytinyağı-Su karışımı

• Buğday-Saman karışımı:

- Şeker-Tuz karışımı :
- Tuz-karabiber karışımı:

F.Aşağıda verilen tepkimelerde oluşan ürünleri yazınız (20 puan)



Cevaplarınızı kontrol ediniz!

Sınav Süresi: 1 Ders saatidir.

Başarılar Dilerim.

YAŞAR

Feyzullah