

**MUSTAFA KÖSEOĞLU ÇOK PROGRAMLI ANADOLU LİSESİ**

**10.SINIFLAR KİMYA DERSİ**

**2.DÖNEM 2.YAZILI SORULARI**

**ADI SOYADI:**

**SINIFI: NO:**

**A. Aşağıdaki bilgileri doğru “D” veya yanlış “Y” olarak doldurunuz. (20 puan)**

( ) 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 çözündüklerinde ortama H+ iyonu veriler.

( ) Sabun, deterjan ve çamaşır suyu Asitlere örnek verilebilir.

( ) Asitlerin sulu çözeltilerinde H+ iyonu sayısı > OH- iyon sayısıdır.

( ) HCl, HNO3, H2SO4 gibi asitler Kuvvetli Asitlerdir.

**B. Aşağıda ifadelerde boş bırakılan yerleri uygun ifadelerle doldurunuz? (20 puan)**

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

* Asitlerin tatları ...........dir.
* Tuz-şeker karışımını ……………………………….. yöntemi ile birbirinden ayırabiliriz.
* Bazlar Turnusol kağıdının rengini ..................ye, fenolftaleinin rengini ...............ye 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 N2O a) Amfoter Oksit

( ) NaOH, KOH,Ca(OH)2, ve Ba(OH)2  b) Zayıf Asit

( ) H2S, HCN, CH3COOH c) Nötr Tuz

( ) NaCl,K2SO4, LiNO3 d) Kuvvetli Bazlar

( ) ZnO, Al2O3, PbO e) Nötr Oksit

<https://www.sorubak.com>

**D. Aşağıda verilen çoktan seçmeli soruları cevaplayınız? (10 Puan)**

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 değerliği 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

**D. Aşağıdaki soruları yanıtlayınız?(10 Puan)**

* 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: …………..

**E**. **Aşağıda verilen karışımları hangi yöntemlerle bileşenlerine ayırılabileceğini yazınız.(10 Puan)**

* Talaş-Kum Karışımı:
* Zeytinyağı-Su karışımı
* Buğday-Saman karışımı:
* Şeker-Tuz karışımı :
* Tuz-karabiber karışımı:

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

1. Zn(k) + NaOH(suda) ------------>  ……………………………………………
2. Na(k) + H2O (suda) ------------>  ……………………………………………
3. Cu(k) + HCl(suda) ------------> ……………………………………………
4. Cu(k) + H2SO4 (suda) ------------>  ……………………………………………
5. Ag(k) + (derişik) HNO3 (suda) ------------>  ……………………………………………

Cevaplarınızı kontrol ediniz!

Sınav Süresi: 1 Ders saatidir.