

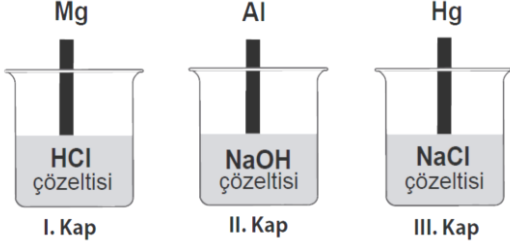
**2015 - 2016 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI HACI AHMET AKINCI ANADOLU LİSESİ
1.DÖNEM 10.SINIF KİMYA DERSİ 1.YAZILI SORULARI**

ADI - SOYADI : SINIF / NO :/ PUAN :.....

S-1 Aşağıdaki ifadeleri DOĞRU =D , YANLIŞ =Y olarak yazınız? (10P)

- a- (.....) Yapısında OH bulunduran her madde bazdır. b- (.....) Sabunlar ve deterjanlar bazik maddelerdir.
c- (.....) CH_3OH sıvısının sulu çözeltisi baziktir. d- (.....) Asitler yakıcı ve tahriş edicidir.
e- (.....) Bazlar mavi turnusol kağıdını kırmızıya çevirir.

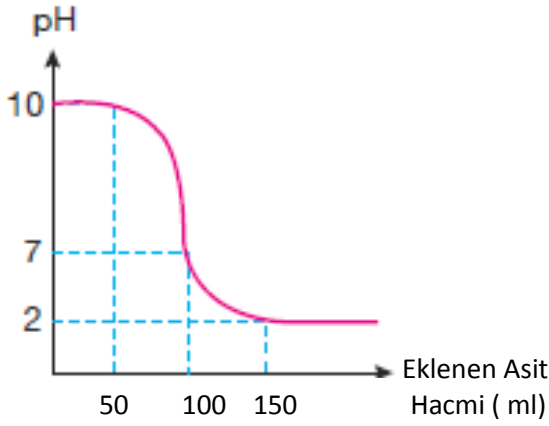
S-2



Yandaki düzeneğe göre ; (10P)

- a) Hangi metallerde aşınma olur?Neden?
b) Hangi kapta gaz çıkışı gözlenir? Gazın ismi nedir?

S-3



Yandaki asit - baz titrasyon grafiğine göre ; (12P)

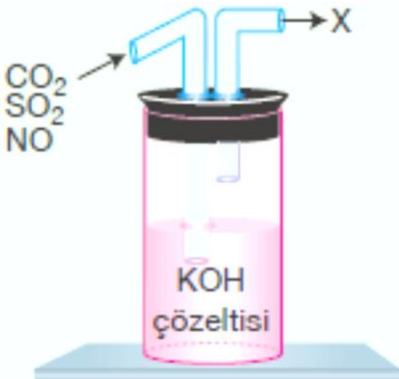
- a) Başlangıçta çözeltinin türü nedir? Neden?
b) Dönüm noktasında kaç ml baz eklenmiştir?
c) Son çözeltinin türü nedir? Son çözeltinin pH 'ı kaçtır?
d) Başlangıçtaki çözeltinin $[\text{OH}^{-1}]$ derişimi kaç M 'dır?

S-4



Yandaki şemada verilen çözeltilerden hangisi belirtilen kaplarda saklanabilir? Neden? (10P)

S-5



Yandaki gazlardan hangileri $\text{Ca}(\text{OH})_2$ çözeltisine gönderildiğinde çözeltide hiçbir değişikliğe uğramadan çıkar? (8P)

S-6

Aşağıdaki asit - baz tepkimeleri tamamlayınız? (18P)

- a- $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaOH} \rightarrow \dots + \dots$ b- $\text{HCl} + \text{Mg}(\text{OH})_2 \rightarrow \dots + \dots$
- c- $\text{HNO}_3 + \text{KOH} \rightarrow \dots + \dots$ d- $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{HF} \rightarrow \dots + \dots$
- e- $\text{NH}_3 + \text{HCl} \rightarrow \dots$

S-7

Aşağıdaki boşluklu yerleri uygun ifadelerle doldurunuz? (10P)

- a- Aitler mavi turnusol kağıdını renge çevirirler.
- b- Altın sadece denilen özel bir karışımla tepkimeye girer.
- c- Asit - Baz ve Tuzların sulu çözeltileriiletir.
- d- çözeltiler ele kayganlık hissi verir.
- e- Bir çözeltinin türünü belirlemek için çözelti içerisine konulduğunda renk değiştiren maddelere denir.

S-8

Aşağıdaki maddelerin türlerini (sınıflarını) belirtiniz ? (7P)

$\text{NaOH} - \text{H}_2\text{SO}_4 - \text{NaCl}$
 $\text{Au} - \text{Na} - \text{Zn} - \text{Cu}$

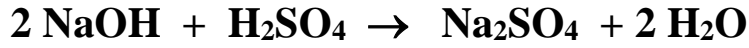
ASİT

BAZ

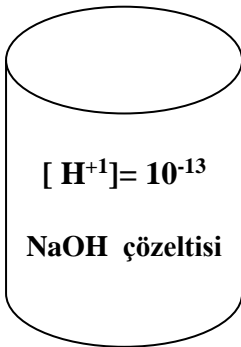
TUZ

AKTİF
METALSOY
METALAMFOTER
METALYARI SOY
METAL

S-9 Tepkimesinde 10 mol baz ve 6 mol asit tepkimeye girerse ; Hangi maddeden kaç mol artar? (5P)



S-10



Yandaki kapta bulunan NaOH çözeltisi ile ilgili olarak ;

a) Çözeltinin $[\text{OH}^-]$ iyon derişimi kaç molardır? (5P)

b) Çözeltinin POH değeri kaçtır? (5P)

HAZIRLAYAN
Muharrem SELÇUK
Kimya Öğretmeni