

..... EĞİTİM ÖĞRETİM YILI LİSESİ
II.DÖNEM ATII/B SINIFI I.YAZILI SINAVI

Adı Soyadı:

No:

I)I.CaO II.CO₂ III.N₂O

Oksitlerinin hangilerinin sulu çözeltisi baz özelliği gösterir?

a)yalnız I b)Yalnız II c)I ve II d)II ve III e)I,II,III

2)Bir değerli bir kuvvetli asitin 16,2 gramı 0,1 molar 2 litre NaOH çözeltisi ile nötrleştirilmektedir.buna göre asitin moleköl ağırlığı kaçtır?

3)Aşağıdaki asit ve bazları iyonlarına ayırarak tesir değerlerini yazınız.

a)H₂SO₄ →

b)KOH →

c)H₃PO₄ →

4) AgCl in çözünürlük çarpımı 1,7.10⁻¹⁰ dur.O,1 molar NaCl çözeltisi içinde AgCl in çözünürlüğü kaç mol/ltdir?

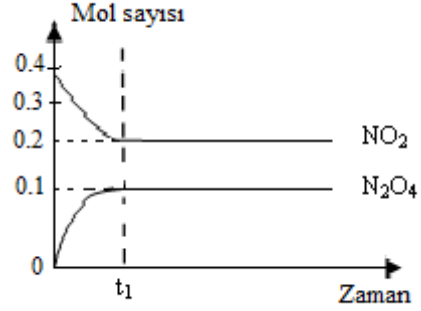
5)Bir XY₂ tuzunun doymuş çözeltisindeki X⁺² iyonları derişimi 2.10⁻³ molardır.Bu tuzun çözünürlük çarpımı nedir?

6)

X_(g) ↔ Y_(g) + 1/2Z_{2(g)} tepkimesinin **denge sabiti** 1/2 dir.Buna göre

3Y_(g) + 3/2 Z_{2(g)} ↔ 3X_(g) tepkimesinin aynı sıcaklıktaki **denge sabiti** kaçtır?

7)



2NO_{2(g)} ↔ N₂O_{4(g)} hacmi 0,5 lt olan kapalı bir kapta sistem t₁ anında dengeye ulaşıyor.Aynı sıcaklıkta reaksiyonun denge sabiti kaçtır?

8)Aşağıdaki boşlukları doldurunuz?

a)Ortak iyon çözünürlüğü

b)Asitler bazlarla tepkimeye girerekveolustururlar.

c)Suda %100 iyonlaşan asitleredenir.

d)Asit ve bazların sulu çözeltileridir.

e)Ekzotermik reaksiyonlarda sıcaklık artırılırsa K_d sabiti.....

Not: 1,3,6,8.sorular 10 ar puan.diğerleri 15 er puandır.Sınav süresi 40 dk.