**2013 – 2014 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI BEŞMİNARE ANADOLU LİSESİ MÜDÜRLÜĞÜ**

**EYLÜL DÖNEMİ SORUMLULUK SINAVI**

**SORU KAĞIDI TUTANAĞIDIR**

**DERSİN ADI :** KİMYA

**SINIF : 11**

**SINAV SÜRESİ :** 45 dakika (Bir ders saati)

**SINAV TARİHİ –** **SAATİ : /09/2013**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **PUANLAMA** | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** |
| 10 | 10 | 5+5 | 5+5 | 5+5 | 10 | 10 | 10 | 10 | 10 |

Aşağıdaki isimlerden oluşan sınav komisyonumuz …../09/2013 ………. günü saat ……….. da Okul Müdürünün başkanlığında toplanarak; sınav sorularının cevapları aşağıya çıkartmış olup puanlama bareminin yukarıda belirtildiği şekilde olmasını kararlaştırmıştır.

Sınav Komisyon Başkanı Üye Üye

TAHSİN DÜZYOL H.SEVİL YILDIRIM EMEL IŞIK

11.SINIFLAR SINAV SORULARI

1. ClF3(g)+ NH3(g) N2(g)+ 6HF(g)+Cl2(g) reaksiyonunu denkleştiriniz.
2. CH3OH2+(aq) CH3OH(aq)+ H+(aq) tek basamakta gerçekleşen reaksiyonun hız denklemini yazınız.
3. A B+ISI Le chatelier prensibine göre sıcaklık arttırılırsa reaksiyon ne yöne doğre hareket eder?Açıklayınız.

4.Standart koşullarda ph metre ile bir çözeltinin ph sı:3 olarak ölçülmüştür.Bu çözeltideki(H3O+) ve (OH-) değerlerini bulunuz.

5.Aşağıda verilen reaksiyonda asit bazı gösterin.Konjuge asit baz çiftlerinin işaretleyiniz.

HClO2+H2O ClO2- + H3O+

6. (Co(NH3)6)+3 kompleksinde merkez atom ve ligand ‘ı bulunuz.

7. H2SO4 bileşiğinde asit baz reaksiyonunda eşdeğerlik kütlesini hesaplayınız.

(maH2SO4=98)

8. Asit baz reaksiyonunda 49 gram H2SO4 bileşiğinin mol reaksiyonunu hesaplayınız.

(MA H2SO4=98 g/mol)

9.Anotta hangi reaksiyon katotta hangi reaksiyon gerçekleşir kısaca belirtiniz.

10.Atom sembolünün sol üst köşesinde yazılı olan değer neye aittir?