**CUMHURİYET ANADOLU LİSESİ 2022-2023 ÖĞRETİM YILI 12 SINIFI İ.KİMYA DERSİ 1.DÖNEM 1.YAZILI YOKLAMA SORULARI**

**Adı ve Soyadı: Sınıf-No:**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **SORULAR** | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** | **Aldığı Puan** |
| **PUAN** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

**S-1**) Cr+3  + ClO3- → ClO2  + Cr2O7-2 (asidik) Redoks tepkimesini denkleştiriniz.

**S-2**) **.** Erimiş XF bileşiğinin 0,12 mol elektron harcanarak yapılan elektrolizi ile katotta 4,6 gram X toplanıyor.Buna göre X’in atom kütlesi kaçtır.

**S-3)** Yandaki elektroliz kabında anotta ve katotta hangi maddeler açığa çıkar.

(elektron verme eğilimleri: K Mg Cu F NO şeklindedir.)

|  |
| --- |
| Cu F  MgF  KNO |

**S-4** ) 8X ile 1 Y arasında oluşan bileşiğin;

a) merkez atomun hibrit türü, b) Geometrik şeklini, c) Bağ açısını, d) VSEPR gösterimi, e) Moleküller arası polarlığını yazınız.

**S-5)** Aşağıda verilen bileşikleri organik ve anorganik olarak altlarına yazınız?

1. CH3OH b) CO c) Na2CO3 d) C2H6 e)CH3COOH

……………… ……………. …………… ………………. …………………………

**S-6)** CH3 CH3

I I

CH2 = C - CH – CH= CH2 Bileşiği için;

1 2 3 4 5

1. 1,2 ve 3 nolu C’lar hangi hibrit türünü içerir?

b) Toplam molekül kaç pi ( ), kaç sigma ( ) bağı içerir?

**S-7)** Hidrojensiyanür ( HCN ) molekülünün lewis yapısını gösteriniz?( 6C – 1H – 7N)

**S-8)** Mg+2e Mg E= -2,37 Volt

Mg+ Cu  Mg+ Cu E= 2,71 Volt

Cu  Cu +2e E= ? yarı pil tepkimesinin standart gerilimi kaç volttur?

**S-9**) Aşağıdaki bileşiklerin rezonans ve toutomerini karşısına yazınız?

1. rezonans b) tautomeri

|  |  |
| --- | --- |
|  |  |

**S-10**

Z(katı) X(katı) T(katı)

X+2  Y+3 Y+3

çözeltisi çözeltisi çözeltisi

yukarıdaki kaplardan I.ve II. de reaksiyon olmakta,III.de ise bir değişme olmamaktadır.Buna göre X,Y,Z ve T

metallerinin aktiflik sırası büyükten küçüğe doğru sıralayınız?

**NOT BAREMİ**: Her soru 10 puandır. . Sınav süresi 40dk.