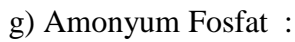
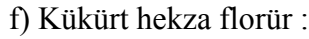
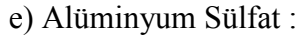
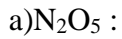


11. SINIF 2.YAZILI SINAVI SORULARI

1 – Aşağıda verilen molekül ve iyonlarda altı çizili atomların yükseltgenme basamaklarını bulun.(10p)



2 – Aşağıda formülü verilen bileşiklerin adını, adı verilen bileşiklerin formülünü yazın.(14p)



3 – ^{15}P , ^{16}S ve ^{19}K atomlarının;

a) atom yarıçaplarını,

b) iyonlaşma enerjilerini,

c) e ilgilerini,
kıyaslayın.(9p)

4 – ^2X , ^{12}Y ve ^{20}Z atomları için;

I – Değerlik e sayıları aynıdır.

II – Aynı grupta yer alırlar.

III – Kimyasal özellikleri benzerdir.

yargılarından hangileri doğrudur?(5p)

- a)Yalnız I b)Yalnız II c)YalnızIII
d)I ve II e)II ve III

5 - 3s, 2p, 3d, 5s orbitallerinin n, l ve m_l değerlerini kullanarak enerji büyüklüklerini kıyaslayın.(7p)

6 – ^{24}X atomu için;

I – Küresel simetri özelliğine sahiptir.

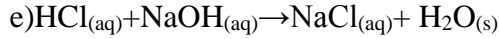
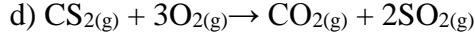
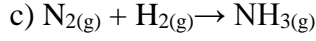
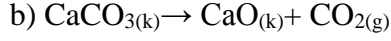
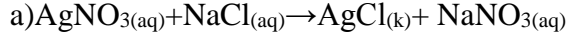
II – l=0 olan e sayısı 8'dir.

III – 4. Periyot 6B grubunda yer alır.

yargılarından hangileri doğrudur?(5p)

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

7 – Aşağıdaki tepkimelerin karşısına sınıfını yazınız.(10p)



8 – 24 g SO_3 gazının;

a) Mol sayısını,

b) İçerdiği O atomu kütlesini,

c) İçerdiği toplam atom sayısını,

bulunuz.(S:32,O:16) (12p)

9 – 5,4 g Al metalinin HCl çözeltisi ile etkileşmesi sonucu oluşan H_2 gazının N.Ş.A. kapladığı hacmi bulunuz.

(Al:27) (8p)

10 – CH_4 ve C_3H_8 gazlarından oluşan 0,4 mol karışım tam olarak yakıldığında N.Ş.A. 13,44 L CO_2 gazı oluştuğuna göre karışımdaki CH_4 gazının molce yüzdesini bulunuz.(10p)

11 – Aşağıda verilen maddelerin kütlelerini bularak kıyaslayın.(10p)

I – N.Ş.A. 6,72 L CH_4 gazı,

II – 1,6 g O atomu içeren SO_2 gazı,

III – 0,4 mol atom içeren NH_3 gazı.

(S:32,O:16,N:14,C:12,H:1)