................ EĞİTİM-ÖĞRETİM YILI ..................... LİSESİ KİMYA 9. SINIF 1. DÖNEM 1. SINAV

5) Aşağıda adı verilenlerin sembollerini , sembolü verilenlerin adlarını karşısındaki boşluklara yazınız?

a)Berilyum :\_\_\_\_\_\_\_\_\_ f)Mg :\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

b)Helyum :\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ g)Pb :\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

c)Çinko :\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ h)Na :\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

4) Aşağıda geleneksel adları verilen bileşiklerin formüllerini yazınız?

a)Zaç yağı :\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

b)Tuz ruhu :\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

c)Kezzap :\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

d)Kireç taşı :\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\*\*\*a)Aristo’ya göre doğanın temel ilkeleri sıcaklık,soğukluk,ıslaklık ve……………….tur.

\*\*\*b)Elementler sembollerle bileşikler ……………gösterilir.

Simyanın hedefleri arasında;

I.Basit maddelerin altına çevirilmesi

II.Ölümsüzlük iksirinin bulunması

III.Felsefe taşının bulunması

Yukarıda verilenlerden hangileri bulunmaktadır?

II.Kimya bilimsel yöntemi kullanmaktadır.

III.Bilimin kimlik özelliği problem çözme yönte­midir.

Yukarıda verilen yargılardan hangileri doğrudur?

Kütle numarası 207 olan X elementinin nötr ato­munun elektron sayısı 82’dir.

Buna göre, X elementi için;

I.Nötron sayısı 125’tir.

II.Atom numarası 125'tir.

III.Çekirdek yükü 82’dir.

yargılarından hangileri doğrudur?

Bir elementin izotoplarında aşağıdakilerden hangisi farklıdır?

A)Proton sayısı B)Nötron sayısı C)Çekirdek yükü D)Atom çapı E)Elektron sayısı

X elementinin doğada bulunan iki izotopu 39X ve 41X dir. Kütle numarası 39 olanın doğadaki yüzdesi % 95 olduğuna göre, X’in ortalama atom kütlesi kaçtır?

Kütle numarası 137, nötron sayısı 81 olan nötr atomun elektron sayısı kaçtır?

Ebubekir El Razi/II.Cabir Bin Hayyan/III.İbni Sina Yukarıdakilerden hangileri İslam’da simyayla uğraşan bilginlerdendir?

\*\*\*Cahir Bin hayyam……………..……………..nu buldu. \*\*\*Bugünkü birçok asidi …………………. Buldu.

\*\*\* ……………. Elementler parçalanamaz dedi. \*\*\*Çin uygarlığında ………, ……………. İcat edildi.

İslam uygarlığında bulunan bazı bileşiklere 3 örnek veriniz. Kimya alt disiplinlerine 3 örnek veriniz.

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Elementler ve bileşiklerin ortak özellikleri nelerdir?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Aşağıdaki bileşiklerin halk arasındaki adlarını veya formüllerini yazınız.

HCl= Sönmüş kireç= KOH=

H2SO4= Sönmemiş Kireç= NaClO=

CH3COOH= Şap= CuSO4=

\*\*\* Elektronun varlığını ilk kanıtlamaya çalışan kişi …………………………………….dir.

\*\*\* Elektronun kütlesini bulan kişi ………………………dur.

\*\*\* Moseley……………………. Buldu.

\*\*\* ……………..elektronu buldu.

\*\*\* Elektronun varlığını kanıtlayan kişi ……………..dır.

Dalton atom modelini açıklayınız. Thomson atom modelini açıklayınız.

 31 +a

XTOPLAM e’=10X X toplam e’=64

 -2 +6

15

a=? Atom numarası=?

X Toplam tanecik=47 \*\*\*Kütle numarası farklı atom numarası aynı olan atomlar ………...dır.

 Elektron nötronun yarısı \*\*\*Nötron sayısı aynı proton sayısı farklı olan atomlar ………………..dur.

 n=? \*\*\*Kütle numarası aynı atom numarası farklı olan atomlar ……………dır.

 P=? \*\*\*Elektron dizilişi aynı olan atomlar ……………………………dir.

 e’=? \*\*\*Aynı elementin farklı bağlanış biçimi ……………………………..dur.