

..... EĞİTİM ÖĞRETİM YILI LİSESİ AT11/A
SINIFI II.DÖNEM I. YAZILI SORULARI

ADI SOYADI:

NO:

1) X ve Y elementlerini içeren bir bileşiğin kütlece %10 'u Y dir. Buna göre bu bileşiğin **basit formülü** nedir?(X:12 ,Y:1)

2) $\text{CaO} + \text{H}_3\text{PO}_4 \longrightarrow \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{H}_2\text{O}$
denklemini denkleştiriniz?

3) I. $\text{Fe} + \text{HNO}_3 \longrightarrow$ Yandaki reaksiyonlardan

II. $\text{Fe} + \text{HCl} \longrightarrow$ hangileri gerçekleşir?

III. $\text{Cu} + \text{HCl} \longrightarrow$

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

4) Normal koşullarda **2,8 litresinin** ağırlığı 10 gr olan bir gazın **1 molünün ağırlığı** kaç gramdır?

5) $\text{X} + 2\text{HCl} \longrightarrow \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ tepkime denkleminde **X** ile gösterilen bileşiği bulunuz?

6) N.Ş.A 11,2 lt H_2 gazını yakarak H_2O oluşturmak için ,kaç gram O_2 gazı gerekir?(O:16)

7)Aşağıdaki iyonların hangisinde toplam elektron sayısı diğerlerinden farklıdır? (${}_1\text{H}$, ${}_6\text{C}$, ${}_7\text{N}$, ${}_8\text{O}$)

a) NH_4^+ b) CN^- c) OH^- d) N^{3-} e) O^{2-}

8) 0,02 mol X_2O_5 bileşiği **3,8 gramdır**.Buna göre X'in atom ağırlığı kaç g/mol dür? (O:16)

9) Aşağıdaki bileşiklerin adlarını yazınız.

a) CuO :

b) Al_2O_3 :

c) CCl_4 :

d) SO_3 :

e) FeCl_3 :

10) X^{+2} iyonunun **36 elektronu** bulunduğuna göre periyodik cetveldeki yerini bulunuz.