201..-201.. EĞİTİM ÖĞRETİM YILI ………. LİSESİ 11. SINIF II.DÖNEM I. YAZILI SORULARI

***ADI SOYADI: NO: SINIF:***

1. X ve Y elementlerini içeren bir bileşiğin kütlece

%10 ‘u Y dir. Buna göre bu bileşiğin **basit formülü nedir?(X:12 ,Y:1)**

1. **CaO + H3PO4 Ca3(PO4)2 + H2O**

denklemini denkleştiriniz?

1. **I. Fe+HNO3** Yandaki reaksiyonlardan
   1. **Fe+HCI** hangileri gerçekleşir?
   2. Cu+HCI
      1. 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?

**7)**Aşağıdaki iyonların hangisinde toplam elektron sayısı diğerlerinden farklıdır? (1 H, 6 C ,7N, 8O)

a)NH4 + b)CN- c)OH- d)N-3 e)O-2

**8 ) 0,02 mol X2O5 bileşiği 3,8 gramdır**.Buna göre

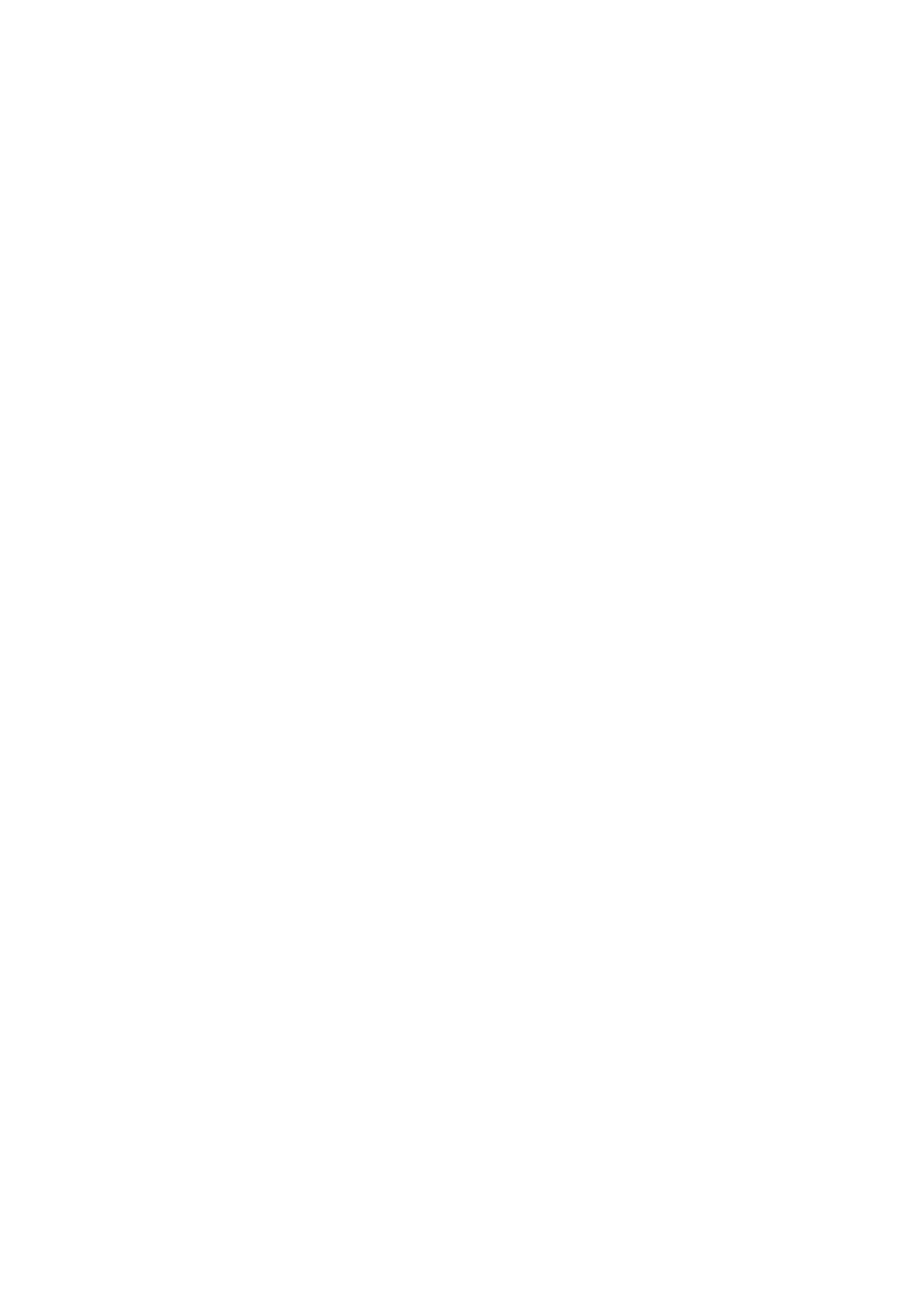
**X’in atom ağırlıgı** kaç g/mol dür? (O:16)

1. Aşagıdaki bileşiklerin adlarını yazınız.
   1. **CuO:**
   2. **AI2O3 :**
   3. CCI4:
   4. **SO3 :**
   5. **FeCI3 :**

**5**) **X+ 2HCI CaCI2+CO2 +H 2O** tepkime

**10) X+2**

iyonunun **36 elektronu** bulunduğuna göre



denkleminde **X** ile gösterilen bileşiği bulunuz? www.sorubak.com

**6) N.Ş.A 11,2 lt H2** gazını yakarak **H2O** oluşturmak için ,kaç gram **O2** gazı gerekir?(**O:16)**

periyodik cetveldeki yerini bulunuz.