**HÓA 8 - ÔN TẬP HỌC KÌ 1 - LẦN 4**

1. **CHUYỂN ĐỔI ĐẠI LƯỢNG:**

7,2 gam Cacbon sẽ ứng với bao nhiêu mol Cacbon? Có bao nhiêu nguyên tử trong lượng Cacbon trên

C=12

* m = n . M → n C = $\frac{m C}{M C}= \frac{7,2}{12}=0,6 mol$
* Số nguyên tử C = n C . 6 . 1023 = 0,6 . 6 . 1023 = 3,6 . 1021

Trong 0,2 Mol Nhôm sẽ có bao nhiêu nguyên tử? Nặng bao nhiêu gam

Al=27

* Số nguyên tử Al = n Al . 6 . 1023 = 0,2 . 6 . 1023 = 1,2 . 1023
* m Al = n Al . M Al = 0,2 . 27 = 5,4g

Trong 6,4 gam Lưu huỳnh sẽ có bao nhiêu mol Lưu huỳnh? Có bao nhiêu nguyên tử trong lượng Lưu huỳnh trên

S=32

* m = n . M → n S = $\frac{m S}{M S}= \frac{6,4}{32}=0,2 mol$
* Số nguyên tử S = n S . 6 . 1023 = 0,2 . 6 . 1023 = 1,2 . 1023

Trong 11,2 lít (đkc) CO2 sẽ có bao nhiêu mol CO2? Có bao nhiêu phân tử?Nặng bao nhiêu gam?

C=12 O=16

* Vk = nk . 22,4 → n CO2 = $\frac{V CO2}{22,4}$ = $\frac{11,2}{22,4}=0,5 mol$
* Số phân tử CO2 = n CO2 . 6 .1023 = 0,5 . 6 . 1023 = 3 . 1023
* M CO2 = C + O.2 = 12 + 16 . 2 = 44
* m CO2 = n CO2 . M CO2 = 0,5 . 44 = 22 g

Trong 6,72 lít (đkc) Cl2 sẽ có bao nhiêu mol Cl2? Có bao nhiêu phân tử?Nặng bao nhiêu gam?

Cl=35,5

* Vk = nk . 22,4 → n Cl2 = $\frac{V Cl2}{22,4}$ = $\frac{6,72}{22,4}=0,3 mol$
* Số phân tử Cl2 = n Cl2 . 6 .1023 = 0,3 . 6 . 1023 = 1,8 . 1023
* M Cl2 = 2 . Cl = 2 . 35,5 = 71
* m Cl2 = n Cl2 . M Cl2 = 0,3 . 71 = 21,3 g
1. **LẬP PHƯƠNG TRÌNH HÓA HỌC:**
* 2Na + 2H2O → 2NaOH + H2
* 2NaCl + 2H2O → 2NaOH + H2 + Cl2
* AlCl3 + 4NaOH → NaAlO2 + 3NaCl + 2H2O
* 2NaOH + Cl2 → NaCl + NaClO + H2O
1. **TÌM HÓA TRỊ:**
* SO2, biết O(II) → S(II)
* CS2, biết S(II) → C(IV)
* Al4C3, biết Al(III) → C(IV)
* SiO2, biết O(II) → Si(IV)