**TUẦN 12 - HÓA 8**

**ĐÁP ÁN ÔN HỌC SINH YẾU**

**Câu 1**:

t0

a) 3Fe + 2O2  Fe3O4

Số nguyên tử Fe : số phân tử O2 : số phân tử Fe3O4 = 3:2:1

b) Zn + 2HCl ZnCl2 + H2

Số nguyên tử Zn: số phân tử HCl: số phân tử ZnCl2 : số phân tử H2= 1:2:1:1

**Câu 2**:

a) Cứ 1 mol nguyên tử Fe có chứa 6.1023 nguyên tử Fe

Vậy 1,5 mol nguyên tử Fe có chứa x nguyên tử Fe

$$x=\frac{1,5×(6.10^{23})}{1}=9.10^{23} nguyên tử $$

b) Cứ 1 mol phân tử KCl có chứa 6.1023 phân tử KCl

Vậy 0,05 mol phân tử KCl có chứa y phân tử KCl

$$y=\frac{0,05×(6.10^{23})}{1}=0,3.10^{23} phân tử $$

**Câu 3**:

a) Cứ 1 mol phân tử N2 (ở đktc) có thể tích là 24,79 lít

Vậy 2 mol phân tử N2 (ở đktc) có thể tích là x lít

$$x=\frac{2×24,79}{1}=49,58 (l)$$

b) Cứ 1 mol phân tử CO2 (ở đktc) có thể tích là 24,79 lít

Vậy 0,25 mol phân tử CO2 (ở đktc) có thể tích là y lít

$$x=\frac{0,25×24,79}{1}=6,1975(l)$$