**HÓA 8 - TUẦN 7**

**ĐÁP ÁN ÔN HỌC SINH YẾU**

**Câu 1:**

1. Công thức hóa học: Na2O

 Phân tử khối của sodium oxide bằng: 2.23 + 1.16 = 62 (đvC)

1. Công thức hóa học: FeSO4

 Phân tử khối của Iron (II) sulfate bằng: 1.56 + 1.32 + 4.16 = 152 (đvC)

**Câu 2:**

*a* I

1. Gọi a là hóa trị của Cu trong CuCl2

Theo quy tắc hóa trị, ta có: 1. a = 2. I

 => $a=\frac{2.I}{1}=II$

Vậy hóa trị của Cu trong CuCl2 là II

b II

b) Gọi b là hóa trị của Ca trong CaCO3

Theo quy tắc hóa trị, ta có: 1. b = 1. II

 => $a=\frac{1.II}{1}=II$

Vậy hóa trị của Ca trong CaCO3 là II

**Câu 3:**

1. Công thức dạng chung: PxOy

V II

Theo quy tắc hóa trị: x.V = y.II

 => $\frac{x}{y}=\frac{II}{V}=\frac{2}{5}$

=> x =2, y=5

Vậy công thức hóa học của hợp chất: P2O5

IV I

1. Công thức dạng chung: CxHy

Theo quy tắc hóa trị: x.IV = y.I

 => $\frac{x}{y}=\frac{I}{IV}=\frac{1}{4}$

=> x =1, y=4

Vậy công thức hóa học của hợp chất: CH4

1. Công thức dạng chung: Fex(SO4)y

II II

Theo quy tắc hóa trị: x.II = y.II

 => $\frac{x}{y}=\frac{II}{II}=\frac{1}{1}$

=> x =1, y=1

Vậy công thức hóa học của hợp chất: FeSO4