**HÓA 8 – TUẦN 8: BÀI LUYỆN TẬP 2**

**BÀI TẬP DÀNH CHO HỌC SINH KHÁ – GIỎI**

1. Cho biết ý nghĩa của các kí hiệu sau: 7 K; O; 3N; Fe.
2. Cho biết ý nghĩa công thức hóa học của axit sunfuric H2SO4 và của axit nitric HNO3.
3. Viết công thức hóa học và tính PTK của các chất sau:

a/ Đá vôi biết phân tử gồm 1Ca, 1C và 3O liên kết với nhau.

b/ Calxium hydroxide biết trong phân tử gồm 1Ca, 2H và 2O liên kết với nhau.

c/ Khí nitrogen biết trong phân tử gồm 2 nguyên tử nitrogen.

d/ Iron (II) oxide biết trong phân tử gồm 1Fe, 1O liên kết với nhau.

1. Một hợp chất tạo từ 3 nguyên tố hydrogen, sulfur và oxygen; nặng hơn nguyên tử Calxium 2,45 lần. Biết trong hợp chất, số nguyên tử hydrogen gấp đôi số nguyên tử sulfur, số nguyên tử Oxygen gấp đôi số nguyên tử hydrogen. Hãy lập công thức hóa học của hợp chất trên?
2. Một số công thức hoá học viết như sau: MgCl, KO, CaCl2, NaCO3, Ba2SO4, CuCl2, FeCl, CaCO3, Na(NO3)2, HCl. Hãy chỉ ra những công thức hóa học viết sai và sửa lại cho đúng?
3. Biết N (IV), hãy chọn công thức hóa học nào phù hợp với quy tắc hóa trị trong số các công thức sau đây: NO, N2O3, N2O, NO2.
4. Hãy chọn công thức hóa học đúng trong các công thức cho sau đây:

A. BaPO4 B. Ba2PO4 C. Ba3PO4 D. Ba3(PO4)2

1. Tính hóa trị của Aluminium trong Al2O3, AlCl3, Al(OH)3, Al2(SO4)3
2. Cho các công thức hóa học sau: AlCl4, AlNO3, Al2O3, AlS, Al(OH)2, Al2(SO4)3, BaPO4, Na2Cl, Ba(CO3)2, H2SO4, H(NO3)2. Hãy chỉ ra công thức hóa học viết sai và sửa lại cho đúng.
3. Cho biết CTHH hợp chất của nguyên tố X với oxygen và hợp chất của nguyên tố Y với hydrogen như sau: (X,Y là những nguyên tố chưa biết X2O, YH2)

I/ Hãy chọn CT đúng cho hợp chất của X và Y trong các công thức cho dưới đây .

 a ) XY2 c) XY b)X2Y d)X2Y3

II/ Xác định X, Y biết rằng:

Hợp chất X2O có phân tử khối là 62

Hợp chất YH2 có phân tử khối là 34