

PHIẾU BÀI TẬP SỐ 1 – HÓA HỌC 8

Bài 1: Trong các công thức hoá học (CTHH) sau, CTHH nào đúng, CTHH nào sai trong các công thức sau? Sửa lại công thức sai cho đúng?
 KO_2 , H , MgO_2 , Na_2O , HgO_3 , Fe_4O_3 , O , MgO , Al_3O_2 , AgO , HO_2 , BaO_2 .

Bài 2: Phân loại, gọi tên các oxit sau:

FeO , K_2O , MgO , CuO , SO_2 , SO_3 , P_2O_5 , N_2O_5 , Fe_2O_3 , Al_2O_3 , SiO_2 , BaO .

Bài 3: Viết PTHH biểu diễn sự cháy của oxi trong: S , P , Fe , Al , Na , CH_4 , C_2H_6 , C_3H_8 .

Bài 4: Đốt cháy 6,4 gam lưu huỳnh trong một bình chứa 2,24 lít khí oxi (đktc).

- Sau phản ứng chất nào còn dư, tính khối lượng chất dư sau phản ứng?
- Tính khối lượng chất sản phẩm?

Cho biết: $\text{O} = 16$, $\text{S} = 32$.