**BÀI TẬP DÀNH CHO HỌC SINH KHÁ – GIỎI TUẦN 14**

1. Tính thành phần phần trăm (theo khối lượng) các nguyên tố hóa học có trong những hợp chất sau:

a) NO và SO2;

b) Fe3O4 và Al2O3;

1. Để tăng năng suất cây trồng, một nông dân đến cửa hàng phân bón để mua phân đạm (loại phân bón cung cấp nitơ cho cây). Cửa hàng có các loại phân đạm sau: NH4NO3 (đạm 2 lá), (NH2)2CO (urê), (NH4)2SO4 (đạm 1 lá). Theo em, nếu bác nông dân mua 100 kg phân đạm thì nên mua loại phân đạm nào là có lợi nhất? Vì sao?
2. Đốt cháy 3 chất khí CH4, C2H4, C2H2. Chất nào cho ngọn lửa sáng nhất? Chất nào cho ngọn lửa kém sáng nhất? Nêu lí do?
3. Một hợp chất A ở thể khí có thành phần các nguyên tố là 80% C, 20 % H, biết tỉ khối của khí A so với H2 là 15. Xác định CTHH của khí A.
4. Hãy tìm công thức hóa học của khí A. Biết rằng:

+ Khí A nặng hơn khí hydrogen là 8 ***lần***.

+ Thành phần theo khối lượng của khí A là: 75% C và 25% H.