TUẦN 15 HÓA 9   
 ĐỀ HỌC SINH KHÁ- GIỎI

Câu 1: Bổ túc và hoàn thành các PTHH sau:

1. CO2 + ? → Na2CO3 + ?
2. H2SO4 + ? → Fe2(SO4)3 + ?
3. Ba(OH)2 + ? → NaOH + ?
4. NaCl + ? → NaNO3 + ?

Câu 2: Viết PTHH thực hiện chuỗi biến hóa sau ( ghi rõ điều kiện phản ứng nếu có)

Fe→Fe3O4→ Fe → FeCl3→ AlCl3

Câu 3: Cho 150 ml dung dịch CuSO4 2M vào 100 ml dung dich NaOH 2M

1. Viết phương trình hóa học xảy ra. Tính khối lượng kết tủa thu được.
2. Lọc lấy kết tủa thu được sau phản ứng, hòa tan hoàn toàn lượng kết tủa này vào dung dịch H2SO4 có nồng độ 20%. Tính khối lượng dung dịch H2SO4 20% cần dùng để hòa tan hoàn toàn lượng kết tủa tạo thành sau phản ứng trên.

(Biết Cu=64; Na=23; S=32; O=16; H=1)