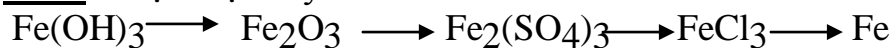


ĐỀ BÀI

**Bài 1:** Thực hiện dãy biến hóa sau:



**Bài 2:** Bằng phương pháp hóa học phân biệt 4 lọ mất nhãn là :

NaOH, Ca(OH)<sub>2</sub>, CuSO<sub>4</sub>, CuCl<sub>2</sub>

**Bài 3:** Cho 41,6g BaCl<sub>2</sub> vào 200ml dung dịch H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> 2M (d=1,3g/ml).

- Viết phương trình phản ứng xảy ra
  - Tính khối lượng kết tủa thu được
  - Tính nồng độ phần trăm của dung dịch sau khi phản ứng kết thúc .
-