TUẦN 14 ĐÁP ÁN HÓA 9
 HỌC SINH KHÁ- GIỎI

**Câu 1**: Có những chất sau: Zn, Zn(OH)2, NaOH, Fe(OH)3, CuSO4, NaCl, HCl. Hãy chọn chất thích hợp điền vào mỗi sơ đồ sau và viết phương trình hóa học:

1. ? ⭬ Fe2O3 + H2O
2. H2SO4 + ? ⭬ Na2SO4 + H2O
3. H2SO4 + ? ⭬ ZnSO4 + H2O
4. NaOH + ? ⭬ NaCl + H2O
5. ? + CO2 ⭬ Na2CO3 + H2O

**Giải:**

t0

1. *2Fe(OH)3 → Fe2O3 + 3H2O*
2. *H2SO4 + 2NaOH → Na2SO4 + 2H2O*
3. *H2SO4 + Zn(OH)2 → ZnSO4 + 2H2O*
4. *NaOH + HCl → NaCl + H2O*
5. *2NaOH + CO2 → Na2CO3 + H2O*

**Câu 2:** Viết phương trình hóa học thực hiện chuyển đổi sau (ghi rõ ĐK phản ứng nếu có):

 FeFeCl2MgCl2Mg(OH)2  MgO

**Giải:**

1. *Fe + 2HCl → FeCl2 + H2*
2. *FeCl2 + Mg → MgCl2 + Fe*
3. *MgCl2 + 2NaOH → Mg(OH)2 + 2 NaCl*

*t0*

1. *Mg(OH)2 → MgO + H2O*

**Câu 3**: Có bột kim loại sắt lẫn tạp chất nhôm. Hãy dùng phương pháp hóa học làm sạch sắt.

**Giải:**

*Cho bột kim loại sắt lẫn tạp chất nhôm vào dd NaOH dư . Toàn bộ Al tham gia phản ứng bị hòa tan, Fe không tham gia phản ứng . Lọc dung dịch sau phản ứng thu được Fe.*