**TUẦN 10 - HÓA 9**

**ĐỀ ÔN HỌC SINH YẾU**

**Câu 1:** Viết phương trình hóa học thực hiện chuyển đổi sau (ghi rõ điều kiện phản ứng nếu có).

1. Fe  FeCl2   MgCl2  Mg(OH)2 MgO
2. AlAl2O3AlCl3Al(OH)3Al2(SO4)3

**Câu 2:** Hãy chọn chất thích hợp điền vào mỗi sơ đồ phản ứng sau và lập phương trình hóa học (ghi rõ điều kiện phản ứng nếu có)

1. H2SO4(dd) + ? ZnSO4 + H2
2. ? + Cl2  FeCl3
3. Fe + O2 ?
4. ? + CuSO4 ? + Cu
5. ? + HCl AlCl3 + ?

**Câu 3.** Cho 9,1 gam hỗn hợp A gồm bột aluminium Al và copper Cu tác dụng hết với dung dịch H2SO4 loãng dư, thu được 7,437 lít khí ở đktc.

1. Viết phương trình hóa học.
2. Tính thành phần phần trăm theo khối lượng của mỗi kim loại trong hỗn hợp A.