**TUẦN 14 - HÓA 9**

**ĐÁP ÁN ÔN HỌC SINH YẾU**

**Câu 1:**

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

t0

1. Mg(OH)2  MgO + H2O

**Câu 2:**

t0

a) 2Fe(OH)3 Fe2O3 + 3H2O

b) Fe + 2HCl FeCl2 + H2

Điện phân có

màng ngăn

c) 2NaCl + 2H2O 2NaOH + H2 + Cl2

d) 2HCl + CuO CuCl2 + H2O

**Câu 3:** Đổi 100ml=0,1 (l); 200m;=0,2 (l)

)

)

1. CuCl2 + 2NaOH Cu(OH)2 + 2NaCl

1 2 1 2 mol

0,1 0,1 mol

So sánh: CuCl2 2NaOH

Vậy số mol CuCl2 hết, số mol NaOH dư. Tính theo số mol CuCl2



1. Cu(OH)2 + H2SO4  CuSO4 + 2H2O

1 1 1 2 mol

0,1 0,1 mol

c)