**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 $ \rightarrow $ FeCl2 + H2

Điện phân có

màng ngăn

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

d) 2HCl + CuO $\rightarrow $ CuCl2 + H2O

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

$n\_{CuCl\_{2}}= C\_{M}×V=0,1×1=0,1 (mol$)

$n\_{NaOH}= C\_{M}×V=0,2×1,5=0,3 (mol$)

1. CuCl2 + 2NaOH $\rightarrow $ Cu(OH)2 + 2NaCl

1 2 1 2 mol

0,1 0,1 mol

 So sánh: CuCl2 2NaOH

 $\frac{n\_{đề bài}}{n\_{pℎương trìnℎ}}$ $\frac{0,1}{1} < \frac{0,3}{2}$

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

1. $ n\_{Cu(OH)\_{2}}$ $=$ $\frac{0,1×1}{1}=0,1 (mol)$

$m\_{Cu(OH)\_{2}}$ $=$ $n×M=0,1×(64+(16+1).2)=9,8 (g)$

1. Cu(OH)2 + H2SO4 $\rightarrow $ CuSO4 + 2H2O

 1 1 1 2 mol

 0,1 0,1 mol

c) $\begin{array}{c} \\n\end{array}\_{H\_{2}SO\_{4}}=\frac{0,1×1}{1}=0,1 (mol)$

$\begin{array}{c} \\m\end{array}\_{H\_{2}SO\_{4}}=n×M=0,1×(2.1+32+16.4)=9,8 (g)$

$$\begin{array}{c} \\m\end{array}\_{dd H\_{2}SO\_{4}}=\frac{m\_{ct\_{H\_{2}SO\_{4}}}×100\%}{C\%}=\frac{9,8×100\%}{10\%}=98 (g)$$