**TUẦN 11 - HÓA 9**

**ĐÁP ÁN ÔN HỌC SINH YẾU**

**Câu 1:**

a) Fe + 2HCl → FeCl2 + H2

b) 2Al + 3CuCl2 → 2AlCl3 + 3Cu

t0

c) 2Mg + O2 2MgO

t0

d) 2Na + Cl2  2NaCl

t0

e) 2K + S K2S

**Câu 2:**

a) Iron Fe bị hòa tan một phần và kim loại copper Cu bám ngoài iron Fe và màu xanh lam của dung dịch nhạt dần.

Fe + CuSO4 → FeSO4 + Cu

b) Có kim loại màu xám bám ngoài copper Cu. Dung dịch ban đầu không màu chuyển dần sang màu xanh.

Cu + 2AgNO3 → Cu(NO3)2 + 2Ag

**Câu 3:**

1. Zn + CuSO4 → ZnSO4 + Cu

1 1 1 1 mol

0,02 0,02 0,02 0,02 mol

$C\%=\frac{m\_{ct}}{m\_{dd}}×100\%$

=> $m\_{ct CuSO\_{4}}=\frac{C\%×m\_{dd CuSO\_{4}}}{100\%}=\frac{10\%×32}{100\%}= 3,2 (g)$

$$n\_{CuSO\_{4}}= \frac{m\_{ct CuSO\_{4}}}{M\_{CuSO\_{4}}}=\frac{3,2}{(64+32+16.4)}=0,02 (mol)$$

b) $n\_{Zn}$ $=$ $\frac{0,02×1}{1}=0,02 (mol)$

$$m\_{Zn}= n×M=0,02×65=1,3 (g)$$

c) $n\_{Cu}$ $=$ $\frac{0,02×1}{1}=0,02 (mol)$

$$m\_{Cu}= n×M=0,02×64=1,28 (g)$$

$n\_{ZnSO\_{4}}$ $=$ $\frac{0,02×1}{1}=0,02 (mol)$

$$m\_{ZnSO\_{4}}= n×M=0,02×(65+32+16.4)=3,22 (g)$$

 $m\_{dd sau pu}=m\_{Zn}+ m\_{dd CuSO\_{4}}−m\_{Cu}=1,3+32−1,28=32,02 (g)$

$$C\%\_{ZnSO\_{4}}=\frac{m\_{ct ZnSO\_{4}}}{m\_{dd sau pu}}×100\%=\frac{3,22}{32,02}×100\%≈10,06\%$$