**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

=>

b)

c)