**TUẦN 11 - HÓA 8**

**ĐÁP ÁN ÔN HỌC SINH YẾU**

**Câu 1**:

t0

a) 3Fe + 2O2  Fe3O4

Số nguyên tử Fe : số phân tử O2 : số phân tử Fe3O4 = 3:2:1

b) 2Na + 2H2O 2NaOH + H2

Số nguyên tử Na : số phân tử H2O : số phân tử NaOH : số phân tử H2 = 2:2:2:1

c) BaCl2 + 2AgNO3 2AgCl + Ba(NO3)2

Số phân tử BaCl2 : số phân tử AgNO3 : số phân tử AgCl : số phân tử Ba(NO3)2 = 1:2:2:1

**Câu 2**:

a) Fe + 2HCl → FeCl2 + H2

b) Số nguyên tử Fe: số phân tử HCl: số phân tử FeCl2 : số phân tử H2 = 1:2:1:1

**Câu 3**:

t0

a) 2Zn + O2 2ZnO

b) CuO + H2SO4 → CuSO4 + H2O

c) Zn + 2 HCl → ZnCl2 + H2