**HÓA 9 - TUẦN 7**

**ĐÁP ÁN ÔN HỌC SINH YẾU**

**Câu 1:**

1. Na2SO3 + 2HCl → 2NaCl + SO2 + H2O
2. Na2CO3 + H2SO4 → Na2SO4  + CO2 + H2O
3. NaCl + AgNO3 → AgCl ↓ + NaNO3
4. BaCl2 + Na2SO4 → BaSO4 ↓ + 2NaCl
5. Cu  + 2AgNO3 → Cu(NO3)2 + 2Ag
6. BaCl2 + H2SO4 → BaSO4 ↓ + 2HCl
7. CuSO4 + 2NaOH → Cu(OH)2 ↓ + Na2SO4
8. Na2CO3 + Ba(OH)2 → BaCO3 ↓ + 2NaOH

**Câu 2**: Một phần iron (Fe) bị hòa tan, kim loại copper (Cu) bám ngoài iron (Fe) và màu xanh lam của dung dịch ban đầu nhạt dần.

Fe  + CuSO4 → FeSO4  + Cu

**Câu 3:**

Lấy mẫu thử, thử với quỳ tím

Mẫu thử nào làm quỳ tím hóa đỏ là dung dịch HCl

Mẫu thử nào làm quỳ tím hóa xanh là dung dịch NaOH

Mẫu thử nào làm quỳ tím không đổi màu là dung dịch Na2SO4 và NaCl

Dùng dung dịch BaCl2 để nhận biết 2 dung dịch Na2SO4 và NaCl

Mẫu thử nào có xuất hiện kết tủa trắng là dung dịch Na2SO4

Mẫu thử nào không có hiện tượng xảy ra là dung dịch NaCl

BaCl2 + Na2SO4 → BaSO4 ↓ + 2NaCl

Trắng