**TUẦN 8** ĐÁP ÁN HÓA 9   
 HỌC SINH KHÁ- GIỎI

**Câu 1:** Giải:

1. 2Fe( OH)3 Fe2O3+ 3H2O
2. H2SO4 + 2NaOH 🡒Na2SO4 + 2H2O
3. BaCl2 + H2SO4 🡒 BaSO4 + 2HCl
4. NaOH + HCl 🡒NaCl + H2O
5. Na2CO3 + 2HNO3 🡒 2NaNO3 + H2O + CO2

**Câu 2:** Giải:

Nhà ông An có mảnh đất bị nhiễm phèn em sẽ giúp ông An khử chua đất bằng CaO (vôi sống) hóa chất đơn giản, rẻ tiền .

PT: CaO + H2SO4 🡒 CaSO4 + H2O

**Câu 3**: Giải:

1. PT: BaCl2 + Na2SO4 → BaSO4 + 2NaCl  
    1mol 1mol 1mol 2mol   
    0,2 mol 0,2 mol → 0,2 mol → 0,4mol

So sánh:   
suy ra: số mol hết số mol dư. Tính theo số mol