**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:

$$n\_{BaCl\_{2}}=V. C\_{M}=0,15. 2=0,3 (mol)$$

$$n\_{Na\_{2}SO\_{4}}=V. C\_{M= }0,2.1=0,2 \left(mol\right)$$

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

So sánh: $\frac{0,3}{1}=\frac{n\_{BaCl\_{2}}}{1}>\frac{n\_{Na\_{2}SO\_{4}}}{1}=\frac{0,2}{1}$
suy ra: số mol $n\_{Na\_{2}SO\_{4}}$ hết số mol $n\_{BaCl\_{2}}$ dư. Tính theo số mol $n\_{Na\_{2}SO\_{4}}$

1. $m\_{BaSO\_{4}}=n.M=0,2. \left(137+32+16.4\right)=46,6(g)$
2. $V\_{dd sau pư}= 150+200=350 \left(ml\right)=0,35 (l)$

$$C\_{M}\_{NaCl}=\frac{n\_{NaCl}}{V\_{dd sau pư}}= \frac{0,4}{0,35}=1,14(M)$$

$$n\_{BaCl\_{2 dư}}=n\_{ban đầu}-n\_{phản ứng}=0,3-0,2=0,1(mol)$$

$$CC\_{M}\_{BaCl\_{2dư}}=\frac{n\_{BaCl\_{2}dư}}{V\_{dd sau pư}}= \frac{0,1}{0,35}=0,29 (M)$$