**ĐÁP ÁN HÓA HỌC K10**

**Câu 1:** 0,25đx8 (thiếuđiềukiện, cânbằng 0,125đ)

**Câu 2: hiệntượng:** 0,25đx4

**Phảnứng:** 0,25đx4

**Câu 3:** 0,5đx4 (thiếucânbằng, sốoxihóa 0,25đ)

**Câu 4:**

nSO2 = 0,1mol;

nKOH = 0,06 mol 0,25 điểm

lậptỉlệ: nKOH 0,06

= = 0,6<1

nSO2 0,1

🡺tạomuốiaxit KHSO3, SO2dư, KOH hết 0,25 điểm

PTPU: KOH + SO2🡪 KHSO3  0,25điểm

0,06 0,06

m KHSO3 = 0,06x 120 = 7,2 g 0,25 điểm

CM = 0,06/0,06 = 1M 0,25 điểm

**Câu5:**

2Al + 6H2SO4đ, nóng 🡪 Al2(SO4)3 + 3SO2 + 6H2O 0,25đ

x 3x x/2 3/2x 3x

MgO + H2SO4đ,nóng 🡪 MgSO4 + H2O 0,25đ

y y y

Đặt x = nAl; y = nMg

a)

27x + 40y = 10,7 0,25đ

3/2x = (3,36:22,4) 0,25đ

🡺 x = 0,1 ; y =0,2 0,25đ

🡺 %mAl = 25,23% ; %mMgO = 74,77%. 0,25đ

b) nH2SO4 = 3.0,1 + 0,2 = 0,5mol

mH2SO4 = 0,5. 98 = 49g 0,25đ

mddH2SO4 = 50g 0,25đ

c) mddsaupư = 10,7 + 50 – 0,15x64 = 51,1 g 0,25đ

C% Al2(SO4)3 = 342.0,05.100% = 33,46% 0,25đ

51,1

C% MgSO4 = 120.0,2.100% = 46,97% 0,25đ

51,1