**ĐÁP ÁN HÓA 10 NGÀY 31/03/2018**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Câu 1 | 6 pt x 0,25 ( cứ 2 pt thiếu đk thì trừ 0,25) | 1,5  |
| Câu 2 | * Dùng dd Cu(NO3)2 nhận biết Na2S , hiện tượng đúng, pt đúng
* Dùng dd BaCl2 nhận biết K2SO4 , hiện tượng đúng, pt đúng
* Dùng dd AgNO3 dư nhận biết NaCl , hiện tượng đúng, pt đúng
* Còn lại là KNO­3
 | 0,50,50,50,5 |
| Câu 3 | a. 2ptb. 2 pt | 1.01.0 |
| Câu 4 | ;   nên tạo 2 muối SO2 + KOH → KHSO3 x x x mol SO2 + 2KOH → K2SO3  y 2y y molhệ pt: x + y = 0,25 x + 2y = 0,4giải ra x = 0,1; y = 0,15 gamgam | 0,250,250,250,250,50,250,25 |
| Câu 5 | ;  2Al + 6 H2SO4 → Al2(SO4)3 + 3SO2 + 6H2O 0,2 0,1 0,31. 0,3 x 22,4 = 6,72 lít
2.
3. Al2(SO4)3 + 3BaCl2 → 3BaSO4 + 2AlCl3

 0,1 0,3 | 0,250,50,50,50,50,5 |