**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 | 0,5  0,5  0,5  0,5 |
| Câu 3 | a. 2pt  b. 2 pt | 1.0  1.0 |
| Câu 4 | ;  nên tạo 2 muối  SO2 + KOH → KHSO3  x x x mol  SO2 + 2KOH → K2SO3  y 2y y mol  hệ pt: x + y = 0,25  x + 2y = 0,4  giải ra x = 0,1; y = 0,15  gam  gam | 0,25  0,25  0,25  0,25  0,5  0,25  0,25 |
| Câu 5 | ;  2Al + 6 H2SO4 → Al2(SO4)3 + 3SO2 + 6H2O  0,2 0,1 0,3   1. 0,3 x 22,4 = 6,72 lít 3. Al2(SO4)3 + 3BaCl2 → 3BaSO4 + 2AlCl3   0,1 0,3 | 0,25  0,5  0,5  0,5  0,5  0,5 |