ĐÁP ÁN HÓA 10 \_HKII ­\_ 2016 - 2017

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| ***Câu*** | ***Đáp án*** | ***Điểm*** |
| 1 | a. Tăng nhiệt độ → cb chuyển theo chiều thu nhiệt → chiều thuận b. Thêm lượng hơi nước vào→ tăng nồng độ chất trước phản ứng→ chiều thuậnc. Tăng áp suất chung của hệ→ cb chuyển theo chiều giảm số phân tử khí→chiều nghịch  | 0,50,50,5 |
| 2 | Mỗi pt đúng 0,25x6(nếu thiếu đk hoặc thiếu cb thì trừ 0,25/2pt) | 1,5 |
| 3 | Nhận biết đúng thứ tự , hợp lí , viết đúng pt : 0,5x3Chất còn lại là muối nitrat ( thiếu câu này -0,25) | 1,5 |
| 4 | 2Fe + 6H2SO4đ  Fe2(SO4)3 + 3SO2 + 6H2O0,2 0,6 0,3 mFe = 0,2 x 56 = 11,2 gam  | 0,250,50,250,250,25 |
| 5 | a) Fe + 2HCl → FeCl2 + H2 a a2Al + 6HCl → 2AlCl3 + 3H2  b hệ pt: 56a + 27b = 11 a + = 0,4giải ra a = 0,1; b = 0,2mFe = 0,1 x56 = 5,6 gam%mAl = 49,1% b)nHCl = 2a + 3b = 0,8 molmHCl = 0,8 x 36,5 = 29,2 gam | 0,250,250,250,250,250,250,250,250,250,250,250,25 |
| 6 | 1. 2Al+ 4H2SO4đ,nóng → Al2(SO4)3 + S + 4H2O
2. 2Fe(OH)2 + 4H2SO4đ → Fe2(SO4)3 + SO2 + 6H2O
 | 0,50,5 |