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 thuận  c. Tăng áp suất chung của hệ→ cb chuyển theo chiều giảm số phân tử khí→chiều nghịch | 0,5  0,5  0,5 |
| 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 : 0,5x3  Chất còn lại là muối nitrat ( thiếu câu này -0,25) | 1,5 |
| 4 | 2Fe + 6H2SO4đ  Fe2(SO4)3 + 3SO2 + 6H2O  0,2 0,6 0,3  mFe = 0,2 x 56 = 11,2 gam | 0,25  0,5  0,25  0,25  0,25 |
| 5 | a)    Fe + 2HCl → FeCl2 + H2  a a  2Al + 6HCl → 2AlCl3 + 3H2  b  hệ pt: 56a + 27b = 11  a + = 0,4  giải ra a = 0,1; b = 0,2  mFe = 0,1 x56 = 5,6 gam    %mAl = 49,1%  b)  nHCl = 2a + 3b = 0,8 mol  mHCl = 0,8 x 36,5 = 29,2 gam | 0,25  0,25  0,25  0,25  0,25  0,25  0,25  0,25  0,25  0,25  0,25  0,25 |
| 6 | 1. 2Al+ 4H2SO4đ,nóng → Al2(SO4)3 + S + 4H2O 2. 2Fe(OH)2 + 4H2SO4đ → Fe2(SO4)3 + SO2 + 6H2O | 0,5  0,5 |