|  |  |
| --- | --- |
| **SỞ GD VÀ ĐT TP. HỒ CHÍ MINH**  **TRƯỜNG TH – THCS – THPT HERMANN GMEINER** | **ĐÁP ÁN ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II**  **NĂM HỌC 2017 - 2018**  **Môn thi: Hóa học - Khối: 10**  **Ngày kiểm tra: 04/05/2018** |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Đáp án** | **Thang điểm** |
| **1**  ***( 2 điểm)*** | 1. 2KMnO4  K2MnO4+ MnO2+ O2 2. BaCl2 + Na2SO4 BaSO4 + 2NaCl 3. 2Fe(OH)3 + 3H2SO4  Fe2(SO4)3 + 6H2O 4. Na2CO3 + H2SO4  Na2SO4 +H2O + SO2 ↑ | 0,5  0,5  0,5  0,5 |
| **2**  ***( 3 điểm)*** | a. Chuỗi phương trình  (1) FeS + 2HCl FeCl2 + H2S  (2) 2H2S + O22S + 2H2O  (3) S + O2SO2  (4) SO2 + H2O + Br2 H2SO4 + 2HBr  b. Điều chế  4FeS2 + 11O2 2Fe2O3+ 8SO2  O2 +S SO2 | 0,5  0,5  0,5  0,5  0,5  0,5 |
| **3**  ***( 0,25 điểm)*** | 1b, 2c, 3a, 4d | 0,25  0,25 |
| **4**  ***( 1,0 điểm)*** | a.Tăng nhiệt độ cân bằng chuyển dịch theo chiều thu nhiệt chuyển dịch theo chiều phản ứng nghịch.  b. Giảm áp suấtcân bằng chuyển dịch theo chiều tăng số molkhíchuyển dịch theo chiều phản ứng nghịch. | 0,5  0,5 |
| **5**  ***( 3,0 điểm)*** | a)nSO= ==0,3 (mol)  Gọi x,y lần lượt là số mol của Fe và Cu:  + 2e  x x 2x (mol)  + 2e  y y 2y (mol)  + 2e  0,3 0,6 0,3 (mol)  Ta có:  65x + 64y=19,3  2x+ 2y= 0,6  x=0,1 mol= nZn mZn=n.M= 0,1. 65=6,5 (g)  y=0,2 mol =nCu mCu=n.M=0,0.64= 12,8 (g)  b)  nHSO=2nSO=2x0,3=0,6 (mol)  CM(HSO)==3(M)  c)  nNaOH= 0,7. 1=0,7 (mol)  nSO2 = 0,3 ( mol)  k== 2,3 muối sinh ra:Na2SO3,NaOH dư, tính theo SO2  2NaOH + SO2 →Na2SO3 + H2O  0,6 0,3 0,3 (mol)  CM(NaSO) = 0,43 ( M)  CM( NaOH)=0,14 ( M) | 0,25  0,25  0,25  0,5  0,5  0,25  0,25  0,25  0,25  0,25 |