SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO  **KIỂM TRA HỌC KỲ II -NH 2017-2018**

 THÀNH PHỐ HỒ CHÍ MINH **Môn: Hóa học – lớp 10**

 **TRƯỜNG THCS – THPT DUY TÂN** Thời gian làm bài: 45phút

 **HƯỚNG DẪN CHẤM**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **I. Lyù thuyeát** | **Ñaùp aùn** | **Ñieåm** |
| **Caâu 1** | - Vieát ñuùng moãi ptrinh |  - 0,25 ñ x 8 = 2,0 ñ |
| **Caâu 2** | -NB ñuùng moãi chaátVieát sai ptrinh xaûy ra | 0,5x4 = 2,0 ñieåm- 0,25 ñ |
| **Caâu 3** | a. Chieàu nghòchb. Chieàu thuaänc. khoâng dòch chuyeånd. Khoâng dòch chuyeån | 0,5 ñ 0,5 ñ0,5 ñ0,5 ñ |
| **Caâu 4** | PT: FeS +2 HCl 🡪 FeCl2 + H2SH2S + CuSO4 🡪 CuS + H2SO4HT:- Keát tuûa ñen- DD töø xanh chuyeån sang khoâng maøu | 0,25 ñieåm0,25 ñieåm0,25 ñieåm0,25 ñieåm |
| **Caâu 5** | a.Goïi x,y laø soá mol Zn vaø FenSO2 = 0,2 molZn + 2H2SO4 🡪 Zn(SO4) + SO2 + 2H2OX 2x x x2Fe + 6H2SO4 🡪 Fe2(SO4)3 + 3SO2 + 6H2O y 3y y/2 3y/2HPT: x + 3/2y = 0,2  65x + 56 y = 8,85x= 0,05 moly= 0,1 molmFe = 5,6%Fe = 63,28%%Zn = 36,72%b. n H2SO4 = 0,4 molmH2SO4 = 39,2 gmdd H2SO4 = 40 gamc. m muoái = 161x0,05 + 400x0,05 = 28,05 gd. nKOH = 0,4 molSO2 + KOH 🡪 K2SO3 + H2O0,2 0,4 0.2 molCM K2SO3 = 1M | a- 0,25 ñieåm0,25 ñieåm0,25 ñ0,25 ñieåm0,25 ñieåm0,25 ñ0,25 ñ0,25 ñ0,25 ñ0,25 ñ0,25 ñ0,25 ñ |

 |  |  |
|  |  |  |