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 chaát  Vieát sai ptrinh xaûy ra | 0,5x4 = 2,0 ñieåm  - 0,25 ñ | | **Caâu 3** | a. Chieàu nghòch  b. Chieàu thuaän  c. khoâng dòch chuyeån  d. Khoâng dòch chuyeån | 0,5 ñ  0,5 ñ  0,5 ñ  0,5 ñ | | **Caâu 4** | PT:  FeS +2 HCl 🡪 FeCl2 + H2S  H2S + CuSO4 🡪 CuS + H2SO4  HT:  - Keát tuûa ñen  - DD töø xanh chuyeån sang khoâng maøu | 0,25 ñieåm  0,25 ñieåm  0,25 ñieåm  0,25 ñieåm | | **Caâu 5** | a.Goïi x,y laø soá mol Zn vaø Fe  nSO2 = 0,2 mol  Zn + 2H2SO4 🡪 Zn(SO4) + SO2 + 2H2O  X 2x x x  2Fe + 6H2SO4 🡪 Fe2(SO4)3 + 3SO2 + 6H2O  y 3y y/2 3y/2  HPT: x + 3/2y = 0,2  65x + 56 y = 8,85  x= 0,05 mol  y= 0,1 mol  mFe = 5,6  %Fe = 63,28%  %Zn = 36,72%  b. n H2SO4 = 0,4 mol  mH2SO4 = 39,2 g  mdd H2SO4 = 40 gam  c. m muoái = 161x0,05 + 400x0,05 = 28,05 g  d. nKOH = 0,4 mol  SO2 + KOH 🡪 K2SO3 + H2O  0,2 0,4 0.2 mol  CM K2SO3 = 1M | a-  0,25 ñieåm  0,25 ñieåm  0,25 ñ  0,25 ñieåm  0,25 ñieåm  0,25 ñ  0,25 ñ  0,25 ñ  0,25 ñ  0,25 ñ  0,25 ñ  0,25 ñ | |  |  |
|  |  |  |