**HƯỚNG DẪN CHẤM ĐỀ CHÍNH THỨC – THI IKIII - HÓA 10 (2017- 2018).**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Nội dung** | **Điểm** |
| **Lí thuyết** |  | **7 Điểm** |
| **1** | **Mỗi ý đúng 0,25 điểm ( Sai cân bằng hoặc điều kiện hoặc cả hai trừ 0,125 điểm).**  (1) Cl2 + 2Na 2NaCl  (2) 2NaCl+ 2H2O2NaOH+ H2 +Cl2  (3) SO2 + 2NaOH Na2SO3 +H2O  (4) Na2SO3 + H2SO4 Na2SO4 +SO2 +H2O  (5) SO2 + Br2 + H2OH2SO4 +2HCl  (6) 2H2SO4 + 2KBrBr2 + SO2 + K2SO4 + 2H2O | **1,5 điểm**  (0,25 x 6) |
| **2** | **Hiện tượng đúng 0,25 x 4 ; phương trình 0,5**   |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | | Dung dịch | NaNO3 | K2SO4 | HCl | NaOH | | Quỳ tím | - | - | đỏ | xanh | | Dd BaCl2 | Còn lại | trắng | x | x |   Các phương trình hóa học:  BaCl2 + K2SO4BaSO4 + 2NaCl | **1,5 điểm** |
| **3** | **Mỗi phương trình 0,5 điểm; sai cân bằng trừ 0,25 điểm**  a) O3 + 2AgAg2O + O2  b) Cl2 + 2NaI  2NaCl + I2 | **1,0 điểm**  (0,5 x2 ) |
| **4** | **Mỗi ý đúng 0,25 điểm ( Sai cânbằng hoặc điều kiện hoặc cả hai trừ 0,125 điểm).**  2H2O2H2 +O2  4FeS2+ 11O22Fe2O3 + 8SO2  2SO2 + O2 2SO3 ( nhiệt độ, xúc tác)  SO3 + H2O H2SO4 | **1,0 điểm**  (0,25x4) |
| **5** | **Mỗi ý 0,25 điểm ;sai cân bằng cả 2 pt -0,125 điểm.**  a) AgNO3+ NaCl NaNO3 + AgCl  có kết tủa trắng .  b) 5SO2 + 2KMnO4 + 2H2OK2SO4+ 2MnSO4 + 2H2SO4  mất màu nâu đỏ dung dịch brom | **1,0 điểm**  (0,25x4) |
| **6** | .**Mỗi ý đúng 0,5 điểm**  a) Chiều nghịch  b) Chiều nghịch | **1,0 điểm**  (0,5 x 2) |
| **Bài toán** |  | **3 điểm** |
| **1** | a)Mg + 2HClMgSO4 + H2  CuO + 2HClCuCl2 + H2O  nH2 =2,24/22,4 = 0,1 mol  mMg = 0,1x24 = 2,4 (g)  %Mg =2,4.100/5,6=42,86; %CuO =100-42,86 =57,14  b) nCuO = 3,2/80 = 0,04 ; nHCl =0,28 mol  m HCl =0,28.36,5 = 10,22(g)  m ddHCl =10,22.100/98 = 10,43(g) | **2 điểm**  (0,25x8) |
| **2** | H2SO4.nSO3 + nH2O (n+1)H2SO4**0,25 điểm**  0,4/(n+1) 0,4  H2SO4 + BaCl2 BaSO4 + 2HCl **0,25 điểm**  0,4 0,4 mol  nBaSO4 =0,4 mol  98+80n= 84,5(n+1) **0,25 điểm**  n = 3 vậy oleum là H2SO4.nSO3**0,25 điểm** | **1 điểm**  (0,25x4) |