|  |  |
| --- | --- |
| PHÒNG GD&ĐT TUẦN GIÁO | **HƯỚNG DẪN CHẤM ĐỀ KIỂM TRA** |
| **TRƯỜNG PTDTBT THCS PHÌNH SÁNG** | **GIỮA HỌC KỲ I** |
| *(ĐỀ CHÍNH THỨC)* | **MÔN: HÓA – KHỐI: 9** |
| *(Đáp án gồm có 01 trang)* | **NĂM HỌC: 2023-2024** |

**ĐỀ 02**

**I. PHẦN TRẮC NGHIỆM (4,0 điểm).**

**Mỗi đáp án đúng được 0,5 điểm**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu** | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** |
| **Đáp án** | **A** | **B** | **C** | **D** | **D** | **C** | **B** | **A** |

**II. PHẦN TỰ LUẬN (6,0 điểm** )

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Đáp án** | **Biểu điểm** |
| **1**  **(2,0 điểm)** | 1.SO3 + H2O H2SO4  2. H2SO4+Ca(OH)2 CaSO4 + 2H2O  3. CaSO4 + 2NaOH Na2SO4 + Ca(OH)2  4. Ca(OH)2 + CO2 CaCO3 + H2 | 0,5  0,5  0,5  0,5 |
| **2**  **(2,0 điểm)** | |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | | Các chất  Thuốc thử | KOH | HCl | H2SO4 | NaCl | | Quỳ tím | Xanh | Đỏ | Đỏ | - | | DD BaCl2 |  | - | Kết tủa trắng |  |   PTHH: H2SO4 + BaCl2  BaSO4 + 2HCl | 1  0,5  0,5 |
| **3**  **(2,0 điểm)** | Số mol của Fe là: nFe = 5,6/56 = 0,1(mol)  PTHH: Fe + 2HCl FeCl2 + H2  Theo PTHH: 1(mol) 1(mol) 1(mol)  Theo ĐB: 0,1(mol) 0,1(mol) 0,1(mol)  a. Khối lượng của muối FeCl2 là: m = 127 x 0,1 = 12,7(g)  b.Thể tích của khí H2 thoát ra ở đktc là: V = 0,1 x 22,4 = 2,24(lít) | 0,25  0,5  0,25  0,5  0,5 |

***Lưu ý: - Học sinh có cách làm khác đúng vẫn cho điểm tối đa***