|  |  |
| --- | --- |
| **PHÒNG GD&ĐT Mường Chà****TRƯỜNG PTDTBT THCS Hừa Ngài** |  **HƯỚNG DẪN CHẤM KIỂM TRA GIỮA KÌ I** **NĂM HỌC 2023-2024****Môn: KHOA HỌC TỰ NHIÊN** |

**Đề 1**

**I. Trắc nghiệm:** Mỗi ý đúng được 0,25 điểm

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu** | **Đề 1** | **Đề 2** | **Đề 3** | **Đề 4** |
| 1 | D | D | D | B |
| 2 | A | C | B | C |
| 3 | D | D | B | A |
| 4 | D | D | D | D |
| 5 | A | A | B | D |
| 6 | A | A | D | D |
| 7 | B | B | B | B |
| 8 | B | A | B | A |
| 9 | B | B | C | B |
| 10 | C | B | A | C |
| 11 | B | B | C | C |
| 12 | A | C | B | B |
| 13 | C | C | D | D |
| 14 | C | C | D | D |
| 15 | D | C | A | B |
| 16 | B | B | D | D |
| 17 | C | C | A | A |
| 18 | A | D | A | A |
| 19 | A | A | A | C |
| 20 | B | B | A | A |
| 21 | B | B | C | B |
| 22 | B | B | C | A |
| 23 | C | A | C | C |
| 24 | C | A | D | D |

**II. Tự luận:**

**ĐỀ 1**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Hướng dẫn chấm** | **Điểm** |
| 25 | Áp dụng công thức; $C\%=\frac{m\_{ct}×100}{m\_{dd}}$ | 0,5 |
| $$⇒C\%= \frac{20×100}{20+180}=10 \%$$ | 0, 5 |
| 26 | Số mol Zn là: nZn= 6,5/65 = 0,1 mol | 0.25 |
| PT: Zn+ H2SO4 →ZnSO4 + H2 | 0. 5 |
| Theo Pt: 1 1(mol)Theo bài: 0,1 → 0,1(mol)Từ pt: nZnSO4 = nZn = 0,1 molKhối lượng muối ZnSO4 là:mZnSO4 = nZnSO4.MZnSO4 = 0,1.161 = 16,1 g | 0.250.250.250.5 |
| **27** | Tỉ khối của khí A so với khí B là:  | 0.25 |
| Suy ra MA = 1,8.MB = 1,8.30 = 54 (g/mol). | 0. 5 |
| Vậy khối lượng mol của khí A là 54 g/mol. | 0.25 |

**Đề 2**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Hướng dẫn chấm** | **Điểm** |
| 25 | Áp dụng công thức; $C\%=\frac{m\_{ct}×100}{m\_{dd}}$ | 0,5 |
| $$⇒C\%= \frac{20×100}{20+180}=10 \%$$ | 0, 5 |
| 26 | Số mol Fe là: nfFe  = 5,6/56 = 0,1 mol | 0.25 |
| PT: Fe+ H2SO4 →FeSO4 + H2 | 0. 5 |
| Theo Pt: 1 1(mol)Theo bài: 0,1 → 0,1(mol)Từ pt: nFeSO4 = nFe = 0,1 molKhối lượng muối FeSO4 là:MFeSO4 = nFeSO4.MFeSO4 = 0,1.161 = 16,1 g | 0.250.250.250.5 |
| **27** | Tỉ khối của khí A so với khí B là:  | 0.25 |
| Suy ra MA = 1,8.MB = 1,8.30 = 54 (g/mol). | 0. 5 |
| Vậy khối lượng mol của khí A là 54 g/mol. | 0.25 |

**Đề 3**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Hướng dẫn chấm** | **Điểm** |
| 25 | Áp dụng công thức; $C\%=\frac{m\_{ct}×100}{m\_{dd}}$ | 0,5 |
| $$⇒C\%= \frac{40×100}{40+360}=10 \%$$ | 0, 5 |
| 26 | Số mol Fe là: nfFe  = 5,6/56 = 0,1 mol | 0.25 |
| PT: Fe+ H2SO4 →FeSO4 + H2 | 0. 5 |
| Theo Pt: 1 1(mol)Theo bài: 0,1 → 0,1(mol)Từ pt: nFeSO4 = nFe = 0,1 molKhối lượng muối FeSO4 là:MFeSO4 = nFeSO4.MFeSO4 = 0,1.161 = 16,1 g | 0.250.250.250.5 |
| **27** | Tỉ khối của khí A so với khí B là:  | 0.25 |
| Suy ra MA = 1,8.MB = 1,8.30 = 54 (g/mol). | 0. 5 |
| Vậy khối lượng mol của khí A là 54 g/mol. | 0.25 |

**Đề 4**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Hướng dẫn chấm** | **Điểm** |
| 25 | Áp dụng công thức; $C\%=\frac{m\_{ct}×100}{m\_{dd}}$ | 0,5 |
| $$⇒C\%= \frac{40×100}{40+360}=10 \%$$ | 0, 5 |
| 26 | Số mol Zn là: nZn= 6,5/65 = 0,1 mol | 0.25 |
| PT: Zn+ H2SO4 →ZnSO4 + H2 | 0. 5 |
| Theo Pt: 1 1(mol)Theo bài: 0,1 → 0,1(mol)Từ pt: nZnSO4 = nZn = 0,1 molKhối lượng muối ZnSO4 là:mZnSO4 = nZnSO4.MZnSO4 = 0,1.161 = 16,1 g | 0.250.250.250.5 |
| **27** | Tỉ khối của khí A so với khí B là:  | 0.25 |
| Suy ra MA = 1,8.MB = 1,8.30 = 54 (g/mol). | 0. 5 |
| Vậy khối lượng mol của khí A là 54 g/mol. | 0.25 |