|  |  |
| --- | --- |
| SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO  THÀNH PHỐ HỒ CHÍ MINH  **TRƯỜNG THPT NGUYỄN VĂN LINH** | **ĐÁP ÁN ĐỀ KIỂM TRA LẠI**  **NĂM HỌC 2023 - 2024**  **MÔN: HÓA - LỚP 10**  *Thời gian làm bài: 45 phút* |

**PHẦN 1: TRẮC NGHIỆM (6 điểm)**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **made** | **cau** | **dapan** | **made** | **cau** | **dapan** |
| 132 | 1 | D | 209 | 1 | A |
| 132 | 2 | B | 209 | 2 | C |
| 132 | 3 | B | 209 | 3 | A |
| 132 | 4 | A | 209 | 4 | D |
| 132 | 5 | C | 209 | 5 | B |
| 132 | 6 | D | 209 | 6 | A |
| 132 | 7 | A | 209 | 7 | B |
| 132 | 8 | A | 209 | 8 | B |
| 132 | 9 | C | 209 | 9 | C |
| 132 | 10 | D | 209 | 10 | C |
| 132 | 11 | D | 209 | 11 | B |
| 132 | 12 | C | 209 | 12 | D |
| 132 | 13 | B | 209 | 13 | D |
| 132 | 14 | A | 209 | 14 | D |
| 132 | 15 | D | 209 | 15 | D |
| 132 | 16 | A | 209 | 16 | B |
| 132 | 17 | B | 209 | 17 | C |
| 132 | 18 | C | 209 | 18 | A |
| 132 | 19 | A | 209 | 19 | C |
| 132 | 20 | C | 209 | 20 | A |
| 132 | 21 | B | 209 | 21 | B |
| 132 | 22 | D | 209 | 22 | C |
| 132 | 23 | C | 209 | 23 | A |
| 132 | 24 | B | 209 | 24 | D |

**PHẦN 2: TỰ LUẬN (4 điểm)**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Đáp án và thang điểm** | **Ghi chú** |
| **Câu 1**  **(1,5đ)** | a. Xác định đúng số oxi hóa: **0,25đ**. Xác định đúng chất oxi hóa, chất khử: **0,25đ**  +7 -1 +2 0  2KMnO4 + 16HCl → 2MnCl2 + 2KCl + 5Cl2 + 8H2O  Chất oxi hóa Chất khử  +7 +2  X2 Mn + 5e → Mn (sự khử)  -1 0  X5 2Cl → Cl2 + 2.1e (sự oxi hóa)  Viết đúng và cân bằng quá trình oxi hóa,quá trình khử**: 0,25đ**  Xác định đúng hệ số và đưa hệ số vào phương trình và cân bằng: **0,25đ**  b. 2KMnO4 + 16HCl → 2MnCl2 + 2KCl + 5Cl2 + 8H2O  3,2 mol 1 mol **0,25đ**  Khối lượng dung dịch HCl= 320 gam **0,25đ** | Xác định sai số oxi hóa không phải của chất khử, chất oxi hóa vẫn chấm các bước còn lại, chỉ trừ 0,25đ phần xác định số oxi hóa |
| **Câu 2**  **(1,5đ)** | Số mol H2 = 0,4 mol  Al + 3HCl AlCl3 + 3/2H2 **0,25đ**  x 3/2x  Fe + 2HCl MgCl2 + H2 **0,25đ**  y y  Hệ phương trình  27x + 56y =11 **0,25đ**  3/2x + y = 0,4 **0,25đ**  Giải hệ: x=0,2 , y=0,1 **0,25đ**  mAl= 5,4, mFe= 5,6 **0,25đ** |  |
| **Câu 3**  **(1đ)** | Trong 166 gam KI có 127 gam nguyên tố iot.  x gam KI có 1,5.10-4 gam nguyên tố iot.  ⇒ x = (1,5.10-4.166)/127 = 1.96.10-4 (gam) KI. **0,5đ**  m=1,96.10 -4 . 1000000/ 25 =7,84g **0,5đ** |  |