|  |  |
| --- | --- |
| SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO ĐẮK LẮK  **TRƯỜNG THPT NGÔ GIA TỰ** | **ĐÁP ÁN KIỂM TRA CUỐI HỌC KỲ 2 NĂM HỌC 2022 - 2023**  **MÔN: HÓA HỌC 10**  Thời gian làm bài: 45 phút |

**I. PHẦN TRẮC NGHIỆM (4đ)**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **MÃ ĐỀ 031** | | | | | | | | | | | |
| **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** | **11** | **12** |
| **A** | **D** | **A** | **D** | **D** | **C** | **B** | **B** | **C** | **A** | **B** | **C** |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **MÃ ĐỀ 431** | | | | | | | | | | | |
| **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** | **11** | **12** |
| **B** | **B** | **D** | **A** | **A** | **C** | **C** | **D** | **A** | **C** | **B** | **D** |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **MÃ ĐỀ 634** | | | | | | | | | | | |
| **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** | **11** | **12** |
| **C** | **D** | **C** | **D** | **C** | **D** | **A** | **B** | **B** | **A** | **B** | **A** |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **MÃ ĐỀ 840** | | | | | | | | | | | |
| **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** | **11** | **12** |
| **D** | **C** | **D** | **C** | **A** | **D** | **B** | **B** | **A** | **C** | **B** | **A** |

**II. PHẦN TỰ LUẬN (6,00đ)**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Câu** | **Ý** | **Nội dung** | **Điểm** |
| **Câu 1**  **(1,0đ)** | a | Cl2 + 2 Na →2NaCl | **0,5** |
| b | F2 + H2 →2HF | **0,5** |
| **Ghi chú:**  Nếu học sinh không cân bằng trừ 1 nửa số điểm | | |
| **Câu 2**  **(1,0đ)** |  | + O2 + H2O → H + H2O4  [oxh] [kh] | **0,25** |
| 1  + 2e → 2 Quá trình khử  1  →  + 2e Quá trình oxi hóa | **0,25**  **0,25** |
| + O2 + 2H2O → 2H + H2O4 | **0,25** |
| **Câu 3**  **(1,0đ)** |  | Tốc độ trung bình của phản ứng :  =  = 4. 10-5 (mol/L.s) | **0,5**  **0,5** |
| **Câu 4**  **(1,0đ)** |  | Biến thiên enthalpy chuẩn của phản ứng là  ΔrH0298 = 4Eb(C-H) + 2Eb (O=O) -2Eb(C=O) – 4Eb (O-H) (\*)  = 413×4 + 498×2 - 745×2 - 467× 2  = -710 kJ | **0,5**  **0,5** |
| **Ghi chú:**  Nếu học sinh không ghi công thức (\*) mà thay số trực tiếp vẫn cho đủ số điểm, nếu thay số sai mà ra kết quả đúng thì không cho điểm | |
| **Câu 5**  **(1,5 đ)** |  | nH2= 0,21 (mol)  PTHH  Fe + 2HCl → FeCl2 + H2  x x mol  Al + 3HCl → AlCl3 + H2  y 1,5y mol  Gọi số mol của Fe và Al lần lượt là x và y ta có  x + 1,5 y = 0,21  56x + 27 y = 8,34  → x= 0,12; y= 0,06  → mFe= 6,72 gam ; mAl = 1,62 gam | **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25** |
| **Ghi chú**: Học sinh cân bằng sai hoặc viết sai phương trình thì không cho điểm phần bài ở dưới | |
| **Câu 6** |  | - Khi dẫn khí Cl2 vào dung dịch KI có HTB thì:  Cl2 + 2KI → 2KCl + I2  I2 sinh ra tác dụng với HTB làm dung dịch chuyển thành màu xanh đặc trưng  - Tiếp tục dẫn khí Cl2 vào tới dư thì:  5Cl2 + I2 + 6H2O→ 10HCl + 2HIO3  → dung dịch mất màu xanh | **0,25**  **0,25** |
| **Ghi chú**: Học sinh cân bằng sai phương trình thì chỉ cho 0,25 điểm | |