|  |  |
| --- | --- |
| SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO ĐẮK LẮK**TRƯỜNG THPT NGÔ GIA TỰ** | **ĐÁP ÁN KIỂM TRA CUỐI HỌC KỲ 2NĂM 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 : $\overbar{V}$ = $-\frac{1}{1}×$ $\frac{(0,01-0,012)}{50}$ = 4. 10-5 (mol/L.s) | **0,5****0,5** |
| **Câu 4****(1,0đ)** |  | Biến thiên enthalpy chuẩn của phản ứng làΔrH0298 = 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 + $\frac{3}{2}$ H2 y 1,5y molGọi 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 + I2I2 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  |