|  |  |
| --- | --- |
| **TRƯỜNG THPT NGÔ GIA TỰ****TỔ HÓA HỌC****−−−🙚🟔🙘−−−** | **BÀI KIỂM TRA GIỮA HKIi NĂM 2022-2023****MÔN: HÓA HỌC − KHỐI 10***Thời gian làm bài: 45 phút* |

**ĐÁP ÁN BÀI KIỂM TRA GIỮA HKII NĂM 2022-2023**

**MÔN: HÓA HỌC − KHỐI 10**

**A. Trắc nghiệm**

**Mã 132**

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

**Mã 209**

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

**Mã 357**

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

**Mã 485**

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

**B. Tự luận**

| **Câu** | **Đáp án** | **Điểm** |
| --- | --- | --- |
| **Câu 1****2,0 điểm** | **a)** | Fe+2OFe+3(OH)3Fe+2Cl2Fe+2S | 0,250,250,250,25 |
| **b)** | S-2 → S+6 +8e.S+6 + 2e→ S+4. | 0,50,5 |
| **Câu 2****2,0 điểm** | **a)** | H2S­2 + O02 → S0 + H2O-2 [K] [O]2x S-2 → S0 + 2e QT OXH1x O02+ 4e → 2O­2 QT KH2H2S­2 + O02 → S0 + 2H2O-2 | 0,250,250,250,25 |
| **b)** | Cu0 + HN+5O3 → Cu+2(NO3)2 + N+2O + H2O [K] [O,MT]3x (Cu0 → Cu+2 + 2e) QT OXH2x (N+5 + 3e → N+2) QT KH3Cu + 8HNO3 → 3Cu(NO3)2 + 2NO + 4H2O | 0,250,250,250,25 |
| **Câu 3****1,0 điểm** |  |  | 1,0 |
| **Câu 4****1,0 điểm** |  | -Tổng nhiệt tạo thành các chất đầu là:- Tổng nhiệt tạo thành các chất sản phẩm là:- Vậy, biến thiên enthalpy của phản ứng:= (sp) - (cđ) = - 4025,4 – (-711,6)= -3313,8(kJ) | 0,250,250,5 |