|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **TRƯỜNG THPT NGÔ GIA TỰ**  **TỔ: HÓA HỌC** | **KIỂM TRA GIỮA HỌC KÌ II**  **NĂM HỌC 2023 - 2024**  **Môn: Hóa Học – Lớp 10**  *Thời gian làm bài: 45 phút (Không kể thời gian giao đề)* | |
|  | |

**I. PHẦN TRẮC NGHIỆM**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu hỏi** | **Mã đề** | | | |
| 001 | 002 | 003 | 004 |
| **1** | A | C | B | A |
| **2** | C | C | A | C |
| **3** | B | D | D | D |
| **4** | C | D | B | A |
| **5** | B | A | A | B |
| **6** | A | A | C | D |
| **7** | C | A | B | A |
| **8** | A | D | B | B |
| **9** | A | A | D | D |
| **10** | B | A | A | C |
| **11** | B | C | B | D |
| **12** | D | B | B | C |
| **13** | D | B | D | B |
| **14** | B | D | D | D |
| **15** | A | A | C | C |
| **16** | C | B | B | D |
| **17** | A | C | D | D |
| **18** | B | A | B | A |
| **19** | B | A | D | C |
| **20** | C | B | B | D |
| **21** | A | A | B | B |
| **22** | B | D | D | A |
| **23** | A | D | B | C |
| **24** | C | A | B | A |
| **25** | B | B | D | A |
| **26** | A | B | B | A |
| **27** | A | D | B | D |
| **28** | C | A | D | D |

**II. PHẦN TỰ LUẬN**

**HƯỚNG DẪN CHẤM TỰ LUẬN**

| **Câu** | **Nội dung** | **Điểm** |
| --- | --- | --- |
| 1. | Fe2O3 + CO  Fe + CO2  Số oxi hóa của nguyên tử Fe giảm từ +3 xuống 0, là chất oxi hóa.  Số oxi hóa của nguyên tử C tăng từ +2 lên +4, là chất khử    Fe2O3 + 3CO  2Fe + 3CO2 | 0,25  0,25  0,25  0,25  0,25  0,25 |
| 2. | CaCO3(s)  CaO (s) + CO2 (g)  = + 178,49 kJ | 0,5 điểm  (thiếu trạng thái hoặc thiếu ) chỉ được 0,25 đ |
| 3. |  | 0,5 điểm  (đúng công thức, sai kết quả được 0,25 đ) |
| 4 | Phản ứng tỏa nhiệt, ΔH < 0    Số mol glucose  ΔH = 2803,0.0,14167 = 397,1 (kJ) | 0,25đ  0,25 điểm |