|  |  |
| --- | --- |
| **Trường THPT Ngô Gia Tự**  **Tổ Hoá học** | **BẢNG ĐẶC TẢ KĨ THUẬT ĐỀ KIỂM TRA GIỮA KÌ 2**  **Năm học: 2023 - 2024**  **MÔN: Hóa học 10 – THỜI GIAN LÀM BÀI 45 PHÚT** |

| **TT** | **Nội dung kiến thức** | **Đơn vị kiến thức** | **Mức độ kiến thức, kĩ năng**  **cần kiểm tra, đánh giá** | **Số câu hỏi theo các mức độ nhận thức** | | | | **Tổng** |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Nhận biết** | **Thông hiểu** | **Vận dụng** | **Vận dụng cao** |
| **1** | **Phản ứng oxi hóa – khử** | **Số oxi hóa** | **Nhận biết:**   * Nêu được khái niệm số oxi hóa. * Nêu được các quy tắc xác định số oxi hóa.   **Thông hiểu:**   * Xác định được số oxi hoá của nguyên tử các nguyên tố trong các chất. | 2 | 2 (TN) |  |  | 4 |
| **Phản ứng oxi hóa – khử** | **Nhận biết:**   * Nêu được khái niệm về phản ứng oxi hoá – khử. * Nêu được khái niệm chất khử, chất oxi hóa, quá trình oxi hóa, quá trình khử.   **Thông hiểu:**   * Xác định được phản ứng oxi hoá – khử. * Xác định được chất oxi hoá, chất khử, quá trình oxi hóa, quá trình khử.   **Vận dụng:**  Cân bằng được phản ứng oxi hoá – khử bằng phương pháp thăng bằng electron. | 4 TN  1 TL | 3 (TN) | 1 (TN)  1 (TL) |  | 8 TN + 2(TL) |
| **Phản ứng oxi hóa khử trong thực tiễn** | **Nhận biết:**   * Ý nghĩa của phản ứng oxi hoá – khử, nhận biết được phản ứng oxi hóa khử trong thực tiễn.   **Vận dụng cao**:  - Mô tả được một số phản ứng oxi hoá khử quan trọng với cuộc sống | 1 (TN) |  | 1(TN)  1 (TL) | 2 (TN) + 1(TL) |
| **2** |  | **Phản ứng hóa học và Enthalpy** | **Nhận biết:**   * Trình bày được khái niệm phản ứng toả nhiệt, thu nhiệt; điều kiện chuẩn (áp suất 1 bar và nhiệt độ 25oC hay 298 K); enthalpy tạo thành (nhiệt tạo thành) ∆f Ho298 , và biến thiên enthalpy (nhiệt phản ứng) của phản ứng ∆r Ho298 . * Nêu được ý nghĩa của dấu và giá trị ∆r Ho298 .   **Thông hiểu:**  Xác định được phản ứng tỏa nhiệt, thu nhiệt dựa vào biến thiên Enthalpy. | 3 (TN) | 2 (TN) |  |  | 5 (TN) |
| **Năng lượng hóa học** | **Ý nghĩa và cách tính biến thiên Enthalpy** | **Nhận biết:**  − Nhận biết được dạng năng lượng trong các phản ứng thực tế.  − Nhận biết được phản ứng tỏa nhiệt và thu nhiệt trong thực tiễn.  − Nêu được cách tính biến thiên Enthalpy.  **Thông hiểu:**  − Xác định được phản ứng có thể tự xảy ra ở điều kiện thường, hoặc phải đun nóng.  − Viết được phương trình nhiệt hóa học dựa theo sơ đồ biến thiên Enthalpy.  **Vận dụng**  Nếu được ý nghĩa của dấu và giá trị ∆rHo298 của phản ứng.  **Vận dụng cao:**   * Xác định được phản ứng toả nhiệt hoặc toả nhiệt theo sơ đồ. * Tính được ∆rHo298 của một phản ứng dựa vào bảng số liệu năng lượng liên kết, nhiệt tạo thành cho sẵn, vận dụng công thức:   ∆rHo298 = ∑Eb (*cđ* ) - ∑Eb (*sp*)  và ∆rHo298 = ∑∆fH0(*sp*) - ∑∆fH0(*cđ* ) | 4 | 3(TN)  1(TL) | 1(TN) +1 (TL) | 1 (TN)  1 (TL) | 9 (TN) + 3(TL) |
| **Tổng** | | |  | **14(TN)+1TL** | **10(TN) +1(TL)** | **2 (TN) +2(TL)** | **2(TN)**  **+2(TL)** | 28(TN)+6(TL) |
| **Tỉ lệ % từng mức độ nhận thức** | | |  | **40%** | **30%** | **20%** | **10%** |  |
| **Tỉ lệ chung** | | |  |  | |  | | **100%** |

Ghi chú: đề có 28 câu trắc nghiệm (TN) = 7 điểm và 4 câu tự luận (TL) = 3 điểm.