**BẢNG ĐẶC TẢ KĨ THUẬT ĐỀ KIỂM TRA GIỮA KÌ II**

**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** | **Phản ứng oxi hóa khử** | **Nhận biết**   * Nêu định nghĩa phản ứng oxi hóa khử, chất oxi hóa, chất khử, quá trình oxi hóa, quá trình khử * Xác định số oxi hóa * Nhận ra phản ứng oxi hóa khử * Chỉ ra chất oxi hóa, chất khử * Chỉ ra quá trình oxi hóa khử   **Thông hiểu**  Cân bằng các phản ứng oxi hóa khử đơn giản tương tự SGK bằng phương pháp bảo toàn electron  **Vận dụng**  Cân bằng phản ứng oxi hóa khử bằng phương pháp bảo toàn electron có chất môi trường tham gia  - Giải bài tập bằng phương pháp bảo toàn electron đơn giản  **Vận dụng cao**  - Cân bằng phản ứng oxi hóa khử bằng phương pháp bảo toàn electron có chất môi trường tham gia, có nhiều quá trình oxi hóa, khử  - Giải bài tập bằng phương pháp bảo toàn electron phức tạp | **8** | **4** | **1** | **1** | **14** | |
| **2** | **Năng lượng hóa học** | **Năng lượng hóa học** | **Nhận biết**   * Nêu được khái niệm phản ứng tỏa nhiệt, phản ứng thu nhiệt , biến thiên enthalpy, biến thiên enthalpy chuẩn, nhiệt tạo thành.   **Thông hiểu**   * Chỉ ra được phản ứng tỏa nhiệt, thu nhiệt dựa vào biến thiên enthalpy, dựa vào thực tế * Tính được biến thiên enthalpy theo nhiệt tạo thành và năng lượng liên kết theo dữ kiện thực nghiệm của một quá trình   **Vận dụng**   * Tính được biến thiên enthalpy theo nhiệt tạo thành và năng lượng liên kết theo dữ kiện thực nghiệm của nhiều quá trình   **Vận dụng cao**   * Tính nhiệt tỏa ra, thu vào của một lượng chất cụ thể * Tính lượng chất cần theo thực tế | **8** | **8** | **1** |  | **17** | |
| **Tổng** | | |  | **16** | **12** | **2** | **1** | **31** | |
| **Tỉ lệ các mức độ** | | |  | **40%** | **30%** | **20%** | **10%** | **100%** | |
| **Tỉ lệ chung** | | |  | **4đ** | **3đ** | **2đ** | **1đ** | **10đ** | |

**MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ I – HÓA 10 – NĂM 2023 – 2024**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **TT** | **NỘI DUNG KIẾN THỨC** | **ĐƠN VỊ KIẾN THỨC** | **MÚC ĐỘ NHẬN THỨC** | | | | | | | | **TỔNG** | | | **% TỔNG ĐIỂM** |
| **NHẬN BIẾT** | | **THÔNG HIỂU** | | **VẬN DỤNG** | | **VẬN DỤNG CAO** | | **SỐ CH** | | **THỜI GIAN**  **phút** |  |
| **SỐ CH** | **THỜI GIAN**  **phút** | **SỐ CH** | **THỜI GIAN**  **phút** | **SỐ CH** | **THỜI GIAN**  **phút** | **SỐ CH** | **THỜI GIAN**  **phút** | **TN** | **TL** |  |  |
| **1** | **Phản ứng oxi hóa khử** | **Xác định số oxi hoá, chất oxi hoá, chất khử, quá trình oxi hoá, quá trình khử** | **8** | **6** |  |  |  |  |  |  | **12** | **2** | **25** | **5đ** |
|  |  | **Xác định phản ứng oxi hoá khử**  **Cân bằng phản ứng oxi hoá khử** |  |  | **3** | **3** | **1** | **6** |  |  |
|  |  | **Bài tập vê bảo toàn electron** |  |  | **1** | **1** |  |  | **1** | **9** |
| **2** | **Năng lượng hóa học** | **Phản ứng toả nhiệt, thu nhiệt, nhiệt tạo thành** | **8** | **6** | **6** | **6** |  |  |  |  | **16** | **1** | **20** | **5 đ** |
|  | **Tính biến thiên enthalpy theo nhiệt tạo thành** |  |  | **1** | **1** |  |  |  |  |
|  | **Tính biến thiên enthalpy theo năng lượng liên kết** |  |  |  |  | **1** | **6** |  |  |
|  | **Tính lượng nhiệt cần để cung cấp cho phản ứng** |  |  | **1** | **1** |  |  |  |  |
| Tổng | | | **16** | **12** | **12** | **12** | **2** | **12** | **1** | **9** | **28** | **3** | **45** | **100%** |
| Tỉ lệ % | | | **40%** | | **30%** | | **20%** | | **10%** | |  |  |  |  |
| Tỉ lệ chung | | | **70%** | | | | **30%** | | | |  |  |  |  |