**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%** |  |  |  |  |