|  |  |
| --- | --- |
| TRƯỜNG THPT NGÔ GIA TỰ**TỔ: HOÁ HỌC** | **MA TRẬN, BẢNG ĐẶC TẢ ĐỀ KIỂM TRA GIỮA HỌC KỲ 2****NĂM HỌC 2024-2025****MÔN: HOÁ HỌC – KHỐI 10****Thời gian làm bài: 45 phut** |

**I. MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA GIỮA HỌC KÌ 2 LỚP 10 (2024 – 2025)**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **TT** | **Chương/****chủ đề** | **Nội dung/đơn vị kiến thức** | **Mức độ đánh giá** | **Tổng** | **Tỉ lệ****% điểm** |
| **TNKQ nhiều lựa chọn (I)** | **TNKQ đúng – sai (II)** | **TNKQ trả lời ngắn (III)** | **Tự luận (IV)** |
| **Biết** | **Hiểu** | **VD** | **Biết** | **Hiểu** | **VD** | **Biết** | **Hiểu** | **VD** | **Biết** | **Hiểu** | **VD** | **Biết** | **Hiểu** | **VD** |
| 1 | **Phản ứng oxi hoá – khử** | Số oxi hoá | 1 |  |  | 1 |  |  | 1 |  |  |  |  |  | **3** | **0** | **0** | **7,5** |
| Lập phương trình oxi hoá khử | 2 | 1 |  |  | 1 | 1 |  |  |  |  |  | **1** | **2** | **2** | **2** | **22,5** |
| Phản ứng oxi hoá khử trong thực tiễn | 1 | 1 |  | 1 |  |  |  | 1 |  |  |  |  | **2** | **2** | **0** | **10** |
| 2 | **Năng lượng hoá học** | Phản ứng toả nhiệt, thu nhiệt | 1 | 1 |  | 1 | 1 |  | 1 |  |  |  | 1 |  | **3** | **3** | **0** | **22,5** |
| Biến thiên enthalpy của phản ứng | 3 |  | 1 | 3 | 2 | 1 |  |  | 1 |  |  | **1** | **6** | **2** | **4** | **37.5** |
| **Tổng số câu/Lệnh hỏi** | 8 | 3 | 1 | 6 | 4 | 2 | 2 | 1 | 1 |  | 1 | 2 | **16** | **9** | **6** | **31** |
| **Tổng số điểm** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | 1 | 2 | **4** | **3** | **3** |  |
| **Tỉ lệ %** | **30** | **30** | **10** | **30** | **40** | **30** | **30** | **100** |

**II. BẢN ĐẶC TẢ ĐỀ KIỂM TRA GIỮA HỌC KÌ II - LỚP 10- MÔN HÓA HỌC (2024 – 2025)**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **TT** | **Chủ đề** | **Nội dung/đơn vị kiến thức** | **Cấp độ tư duy** | **Yêu cầu cần đạt** | **Số lượng câu hỏi ở các mức độ** |
| **Trắc nghiệm** | **Tự luận** |
| **Nhiều lựa chọn** | **Đúng-Sai** | **Trả lời ngắn** |  |
| (1) | (2) | (3) | (4) | (5) | (6) | (7) | (8) | (9) |
| 1 | **Phản ứng oxi hoá – khử** | Số oxi hoá | **NB** | *– Nêu được khái niệm và xác định được số oxi hoá của nguyên tử các nguyên tố trong hợp chất.* | 1 | 1 | 1 |  |
| **TH** |  |  |  |  |
| **VD** |  |  |  |  |
| Lập phương trình oxi hoá khử | **NB** | *– Nêu được khái niệm và ý nghĩa của phản ứng oxi hoá − khử.* | 2 |  |  |  |
| **TH** | 1 | 1 |  |  |
| **VD** |  |  |  |  |
| **NB** | *– Lập được phương trình hoá học của phản ứng oxi hoá − khử bằng phương pháp thăng bằng electron.* |  |  |  |  |
| **TH** |  |  |  |  |
| **VD** |  | 1 |  | 2 |
| Phản ứng oxi hoá khử trong thực tiễn | **NB** | *– Mô tả được một số phản ứng oxi hoá − khử quan trọng trong cuộc sống.* | 1 | 1 |  |  |
| **TH** | 1 |  | 1 |  |
| **VD** |  |  |  |  |
| 2 | **Năng lượng hoá học** | Phản ứng toả nhiệt, thu nhiệt | **NB** | *– Khái niệm phản ứng toả nhiệt, thu nhiệt của phản ứng.* | 1 | 1 | 1 |  |
| **TH** | 1 | 1 |  | 2 |
| **VD** |  |  |  |  |
| Biến thiên enthalpy của phản ứng | **NB** | *– Trình bày được nhiệt tạo thành và biến thiên enthalpy (nhiệt phản ứng) của phản ứng ,điều kiện chuẩn.* | 3 |  |  |  |
| **TH** |  |  |  |  |
| **VD** |  |  |  |  |
| **NB** | *– Nêu được ý nghĩa của dấu và giá trị của biến thiên enthalpy chuẩn.* |  | 2 |  |  |
| **TH** |  | 2 |  |  |
| **VD** |  |  |  |  |
| **NB** | *– Tính được biến thiên enthalpy chuẩn của một số phản ứng theo năng lượng liên kết, nhiệt tạo thành.* |  | 1 |  |  |
| **TH** |  |  |  |  |
| **VD** | 1 | 1 | 1 | 2 |
|  |  |  |  |  | 12 | 12 | 4 | 6 ý ( 3 câu) |