TRƯỜNG THPT BÌNH CHÁNH **CỘNG HOÀ XÃ HỘI CHỦ NGHĨA VIỆT NAM**

 **TỔ HOÁ HỌC Độc lập- Tự do- Hạnh phúc**

**BẢN MA TRẬN KIỂM TRA GIỮA KỲ II KHỐI 10\_ NĂM HỌC 2024-2025**

1. **BẢN MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA GIỮA KÌ 2**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **TT** | **Chủ đề/ Chương** | **Nội dung/đơn vị kiến thức** | **Mức độ đánh giá** | **Tổng** | **Tỉ lệ % điểm** |
| **TNKQ** | **Tự luận** |  |  |
| *Nhiều lựa chọn* | *“Đúng-Sai”* | *Trả lời ngắn* |  |  |  |  |
| **Biết** | **Hiểu** | **Vận dụng** | **Biết** | **Hiểu** | **Vận dụng** | **Biết** | **Hiểu** | **Vận dụng** | **Biết** | **Hiểu** | **Vận dụng** | **Biết** | **Hiểu** | **Vận dụng** |  |
| **1** | **Chủ đề 1**Phản ứng oxi hoá khử | Phản ứng oxi hoá khử và ứng dụng trong cuộc sống | 2 | 1 | 1 | 1 | 2 | 1 | 1 |  | 1 | 2 | 2 | 2 | 6 | 5 | 5 | **40** |
| **2** | **Chủ đề 2**Năng lượng hoá học | Enthalpy tạo thành và biến thiên enthalpy của phản ứng  | 2 | 1 |  | 1 | 2 | 1 | 1 |  | 1 | 1 | 1 | 1 | 5 | 4 | 3 | **30** |
| Tính biến thiên enthalpy của phản ứng hoá học |  |  | 1 |  |  |  | 1 |  |  | 1 | 1 | 1 | 2 | 1 | 2 | **12.5** |
| **3** | **Chủ đề 3**Tốc độ phản ứng hoá học | Phương trình tốc độ phản ứng hoá học và hằng số tốc độ phản ứng  | 2 | 2 |  |  |  |  | 1 |  | 2 |  |  |  | 3 | 2 | 2 | **17.5** |
| Tổng số câu | 6 | 4 | 2 | 2 | 4 | 2 | 4 |  | 4 | 4 | 4 | 4 | 16 | 12 | 12 |  |
| Tổng số điểm | **3,0** | **2,0** | **2,0** | **3,0** | **4,0** | **3,0** | **3,0** | **10** |
| Tỉ lệ % | **30** | **20** | **20** | **30** | **40** | **30** | **30** | **100** |

1. **BẢN ĐẶC TẢ ĐỀ KIỂM TRA GIỮA KÌ 2**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **TT** | **Chủ đề/ Chương** | **Nội dung/đơn vị kiến thức** | **Yêu cầu cần đạt** | **Mức độ đánh giá** |
| **TNKQ** | **Tự luận** |
| *Nhiều lựa chọn* | *“Đúng-Sai”* | *Trả lời ngắn* |  |  |  |
| **Biết** | **Hiểu** | **Vận dụng** | **Biết** | **Hiểu** | **Vận dụng** | **Biết** | **Hiểu** | **Vận dụng** | **Biết** | **Hiểu** | **Vận dụng** |
| **1** | **Chủ đề 1****Phản ứng oxi hoá khử** | **Phản ứng oxi hoá khử và ứng dụng trong cuộc sống** | **-Biết:** Nêu được khái niệm và xác định được số oxi hoá của nguyên tử các nguyên tố trong hợp chất-Nêu được khái niệm về phản ứng oxi hoá - khử và ý nghĩa của phản ứng oxi hoá - khử | 11 |  |  | 1 |  |  | 1 |  |  |  |  |  |
| **-Hiểu:**Mô tả được một số phản ứng oxi hoá - khử quan trọng gắn liền với cuộc sống |  | 1 |  |  | 2 |  |  |  |  |  |  |  |
| **-Vận dụng:**Cân bằng được phản ứng oxi hoá - khử bằng phương pháp thăng bằng electron.Tính toán khối lượng, thể tích thực tế liên quan.-Tìm tổng hệ số cân bằng tối giản, ứng dụng thực tế |  |  | 1 |  |  | 1 |  |  | 1 | 2 | 2 | 2 |
| **2** | **Chủ đề 2****Năng lượng hoá học** | **Enthalpy tạo thành và biến thiên enthalpy của phản ứng**  | **-Biết:**- Điều kiện chuẩn (áp suất 1 bar và thường chọn nhiệt độ 25oC hay 298 K); enthalpy tạo thành (nhiệt tạo thành) $∆\_{f}H\_{298}^{o}$, và biến thiên enthalpy (nhiệt phản ứng) của phản ứng $∆\_{r}H\_{298}^{o}$.- Nêu được ý nghĩa của dấu và giá trị $∆\_{r}H\_{298}^{o}$.  | 11 |  |  | 1 |  |  |  |  |  | 1 |  |  |
| **-Hiểu:**Trình bày được khái niệm phản ứng toả nhiệt, thu nhiệt;  |  | 1 |  |  | 2 |  |  |  |  |  | 1 |  |
| **-Vận dụng****- Tính được** $∆\_{f}H\_{298}^{o}$ từ $∆\_{r}H\_{298}^{o}$ và ngược lại |  |  | 1 |  |  | 1 |  |  |  |  |  | 1 |
| **Tính biến thiên enthalpy của phản ứng hoá học** | **-Biết** Nêu được ý nghĩa của dấu và giá trị $∆\_{r}H\_{298}^{o}$. |  |  |  |  |  |  | 1 |  |  | 2 |  |  |
| **-Hiểu**Trình bày được cách tính biến thiên enthalpy dựa vào nhiệt tạo thành hoặc năng lượng liên kết |  |  |  |  |  |  |  | 1 |  |  | 1 |  |
| **-Vận dụng:**-Tính được $∆\_{r}H\_{298}^{o}$ của phản ứng dựa vào bảng số liệu năng lượng liên kết, nhiệt tạo thành |  |  | 1 |  |  |  |  |  | 1 |  |  | 1 |
| **3** | **Chủ đề 3****Tốc độ phản ứng hoá học** | **Phương trình tốc độ phản ứng hoá học và hằng số tốc độ phản ứng**  | **-Biết:**Nêu được ý nghĩa hằng số tốc độ phản ứng.  | 2 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| **-Hiểu**Trình bày được khái niệm tốc độ phản ứng hoá học - Cách tính tốc độ trung bình của phán ứng;  |  | 2 |  |  |  |  | 1 |  |  |  |  |  |
| **-Vận dụng:**Viết được biểu thức tốc độ phản ứng theo hằng số tốc độ phản ứng và nồng độ chỉ đúng cho phản ứng đơn giản.- Tính tốc độ trung bình- So sánh tốc độ phản ứng |  |  |  |  |  |  |  |  | 2 |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| **Tổng số câu** |  | 6 | 4 | 2 | 2 | 4 | 2 | 4 |  | 4 | 4 | 4 | 4 |
| **Tổng số điểm** |  | 3,0 | 2,0 | 2,0 | 3,0 |
| **Tỉ lệ %** |  | 30 | 20 | 20 | 30 |