**MA TRẬN - BẢN ĐẶC TẢ**

**BÀI KIỂM TRA GIỮA HỌC KỲ 2 - MÔN HÓA HỌC LỚP 10**

**NĂM HỌC 2024-2025**

**\* Thời gian: 45 phút**

**\* Hình thức: Trắc nghiệm – Tự luận**

**\* Cấu trúc:**

**- Phần I *(3điểm)*: Trắc nghiệm nhiều lựa chọn**

Học sinh trả lời từ câu 1 đến câu 12. Mỗi câu hỏi học sinh chỉ chọn một phương án. Mỗi câu trả lời đúng học sinh được 0,25 điểm.

- **Phần II *(2 điểm)*:** **Trắc nghiệm đúng sai**

Học sinh trả lời từ câu 1 đến câu 2. Trong mỗi ý a), b), c), d) ở mỗi câu, học sinh chọn **đúng** hoặc **sai**.

Điểm tối đa của 01 câu hỏi là  điểm.

- **Phần III *(2 điểm)*:** **Câu trắc nghiệm trả lời ngắn.**

Học sinh trả lời từ câu 1 đến câu 4. Mỗi câu trả lời đúng học sinh được 0,5 điểm.

- **Phần IV (3 điểm): Tự luận**

Học sinh làm bài từ câu 1 đến câu 3. Mỗi câu 1 điểm theo thang điểm chấm.

**BẢNG MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA GIỮA KÌ II HÓA HỌC 10**

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **TT** | **Chủ đề** | **Kiến thức** | **Mức độ đánh giá** | **Tổng** | **Sô lệnh hỏi** | **Tỉ lệ % điểm** |
| **TNKQ nhiều lựa chọn**  | **TNKQ đúng - sai** | **TNKQ trả lời ngắn** | **Tự luận** |
|  |
| **Biết** | **Hiểu** | **VD** | **Biết** | **Hiểu** | **VD** | **Biết** | **Hiểu** | **VD** | **Biết** | **Hiểu** | **VD** | **Biết** | **Hiểu** | **VD** |  |  |  |
| **1** | **Liên kết hydegen và tương tác van der waals** | **Liên kết hydrgen** | **C1** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | **1** |  |  | **1** | **2,5** |  |
| **Tương tác van der waals** | **C2** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | **1** |  |  | **1** | **2,5** |  |
| **2** | **Phản ứng oxi hóa-khử và ứng dụng trong cuộc sống** | **Số oxi hóa** | **C3** |  |  | **C1.a** |  |   | **C1** |  |  |  |  |  | **3** |  |  | **3** | **10** |  |
| **Phản ứng oxi hóa-khử** |  | **C4** |  |  | **C1.b** |  |  |  |  |  |  |  |  | **2** |  | **2** | **5** |  |
| **Lập phương trình hóa học của phản ứng oxi hóa-khử** |  |  | **C5** | **C1.c** |  |  | **C2** |  |  |  | **1** |  | **2** | **1** | **1** | **4** | **20** |  |
| **Ý nghĩa của phản ứng oxi hóa-khử** |  |  | **C6** |  | **C1.d** |  |  |  |  |  |  |  |  | **1** | **1** | **2** | **5** |  |
| **3** | **Enthalpy tạo thành và biến thiên enthalpy của phản ứng hóa học** | **Phản ứng tỏa nhiệt** | **C7** |  |  | **C2.a** |  |  |  |  |  |  |  |  | **2** |  |  | **2** | **5** |  |
| **Phản ứng thu nhiệt** | **C8** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | **1** |  |  | **1** | **2,5** |  |
| **Bién thiên enthalpy chuẩn của phản ứng** |  | **C9** |  | **C2.b** |  |  |  |  |  |  |  |  | **1** | **1** |  | **2** | **5** |  |
| **Enthalpy tạo thành** | **C10** |  |  |  | **C2.c** |  |  |  |  | **1** |  |  | **2** | **1** |  | **3** | **15** |  |
| **Ý nghĩa của dấu ΔrH298** |  | **C11** |  |  |  | **C2.d** |  |  |  |  |  |  |  | **1** | **1** | **2** | **5** |  |
| **4** | **Tính biến thiên enthalpy của phản ứng hóa học** | **Xác định biến thiên enthalpy của phản ứng dựa vào năng lượng liên kết** |  | **C12** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | **1** |  | **1** | **2,5** |  |
| **Xác định biến thiên enthalpy của phản ứng dựa vào enthalpy tạo thành** |  |  |  |  |  |  |  |  | **C3** |  |  | **1** |  |  | **2** | **2** | **15** |  |
| **5** | **Tổng hợp** |  |  |  |  |  |  |  |  | **C4** |  |  |  |  |  | **1** |  | **1** | **5** |  |
| **Tổng số câu (lệnh hỏi)** | **6** | **4** | **2** | **4** | **3** | **1** | **2** | **1** | **1** | **1** | **1** | **1** | **13** | **9** | **5** | **27** | **100** |  |
| **Tổng số điểm** | **3** | **2** | **2** | **3** | **4** | **3** | **3** | **10** |   |  |
| **Tỉ lệ % điểm** | **30** | **20** | **20** | **30** | **40** | **30** | **30** | **100** |   |  |