**Trường THPT Ngô Gia Tự**

**Tổ: Hóa Học**

# MA TRẬN

* + **Thời gian làm bài:** 45 phút.

MA TRẬN KIỂM TRA LẠI NĂM HỌC 2024-2025   
MÔN: HÓA HỌC 11

* + **Hình thức kiểm tra:** 70% trắc nghiệm, 30% tự luận.

# Cấu trúc:

+ Mức độ đề: *40% Nhận biết; 30% Thông hiểu; 30% Vận dụng.*

+ Phần I. Trắc nghiệm 4 lựa chọn, 1 lựa chọn đúng: 12 Câu = 3,0 điểm

+ Phần II. Trắc nghiệm đúng sai: 3 Câu = 12 ý = 3,0 điểm

+ Phần III. Câu trắc nghiệm trả lời ngắn: 2 câu = 1,0 điểm

+ Phần IV. Tự luận: 2 câu = 3,0 điểm

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Chủ đề/Nội dung** | **CẤP ĐỘ TƯ DUY** | | | | | | | | | | | | **Tổng số câu/ý** |
| **PHẦN I**  **(TN 4 lựa chọn)** | | | **PHẦN II**  **(TN đúng sai)** | | | **PHẦN III**  **(Trả lời ngắn)** | | | **PHẦN IV**  **(Tự luận)** | | |
| **NB** | **TH** | **VD** | **NB** | **TH** | **VD** | **NB** | **TH** | **VD** | **NB** | **TH** | **VD** |
| **Alcolhol** | 4 |  |  |  |  |  | 1 |  | 1 |  |  |  |  |
| **Phenol** | 2 | 1 |  | 2 | 1 | 1 |  | 1 |  |  |  | 1 |  |
| **Hợp chất carbonyl** | 4 | 1 |  | 2 | 1 | 1 |  |  | 1 |  | 1 |  |  |
| **Tổng** | **10** | **2** |  | **6** | 4 | 2 | **1** | **1** |  |  | **1** | **1** | 26 |
| **Điểm** | 12 Câu=3,0 điểm | | | 3 Câu = 12ý = 3,0 điểm | | | 2 Câu = 4 ý = 1,0 điểm | | | 2 Câu = 3,0 điểm | | | **10** |

1. **BẢN ĐẶC TẢ**

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Nội dung/ đơn vị kiến thức** | **Cấp độ tư duy** | **Yêu cầu cần đạt**  (Đã được tách ra theo các mức độ) | **Số lượng câu hỏi ở các mức độ** | | | |
| **Trắc nghiệm** | | | |
| **Nhiều lựa**  **chọn** | **Đúng-Sai** | **Trả lời ngắn** | **Tự luận** |
| **Alcohol** | Biết | -Nêu được khái niệm alcohol; công thức tổng quát của alcohol no, đơn chức, mạch hở; khái niệm về bậc alcohol; polyalcohol **(HH1.1).**  **-**Nêu được tính chất vật lí của alcohol.**(HH1.1).**  - Gọi tên được các alcohol thường gặp. **(HH1.1).** | 4 |  | 1 |  |
| VD | – Vận dụng các phản ứng của alcohol để giải các bài tập hóa học. **(HH3.1)**  - Thực hiện được các thí nghiệm, mô tả được các hiện tượng thí nghiệm giải thích được tính chất hóa học của alcohol. **(HH.2.4)** |  | 2 | 1 |  |
| **Phenol** | Biết | - Nêu được khái niệm về phenol, tên gọi, công thức cấu tạo một số phenol đơn giản, đặc điểm cấu tạo và hình dạng phân tử của phenol. **(HH1.1).**  **-** Nêu được tính chất vật lí (trạng thái, nhiệt độ nóng chảy, độ tan trong nước) của phenol. **(HH1.1).** | 2 | 2 |  |  |
| Hiểu | -Trình bày được tính chất hoá học cơ bản của phenol. **(HH1.2).**  -Trình bày được ứng dụng của phenol và điều chế phenol (từ cumene và từ nhựa than đá). **(HH1.2).** | 1 | 2 | 1 |  |
| VD | -Thực hiện được (hoặc quan sát video, hoặc qua mô tả) thí nghiệm của phenol với sodium hydroxide, sodium carbonate, với nước bromine, với HNO3 đặctrong H2SO4 đặc; mô tả hiện tượng thí nghiệm, giải thích được tính chất hoá học của phenol. **(HH1.6).**  – Vận dụng các phản ứng trên để giải các bài tập hóa học. **(HH3.1)** | 1 | 1 |  | 1 |
| **Hợp chất Carbnyl** | Biết | - Nêu được khái niệm hợp chất carbonyl (aldehyde và ketone). **(HH1.1).**  -Nêu được đặc điểm về tính chất vật lí (trạng thái, nhiệt độ sôi, tính tan) của hợp chất carbonyl. **(HH1.1).**  - Gọi được tên một vài aldehyde và ketone thường gặp theo tên thông thường và thay thế. **(HH1.1)**  **-** Nêu được một số ứng dụng của một vài aldehyde và ketone thường gặp. **(HH1.1)** | 4 | 2 |  |  |
| Hiểu | - Trình bày được tính chất hoá học của aldehyde, ketone. **(HH1.2).**  -Trình bày phương pháp điều chế acetaldehyde bằng cách oxi hoá ethylene,  điều chế acetone từ cumene. **(HH1.2).** | 1 | 1 |  |  |
| VD | -Thực hiện được (hoặc quan sát qua video, hoặc qua mô tả) các thí nghiệm: phản ứng tráng bạc, phản ứng với Cu(OH)2/OH–, phản ứng tạo iodoform từ acetone; mô tả hiện tượng thí nghiệm, giải thích được tính chất hoá học của hợp chất carbonyl và xác định được hợp chất có chứa nhóm CH3CO–.**(HH1.6).**  – Vận dụng các phản ứng trên để giải các bài tập hóa học. **(HH3.1)**  **-**Viết công thức cấu tạo các đồng phân của aldehyde,ketone và gọi tên theo tên thay thế. **(HH1.2).** |  | 1 | 1 | 1 |
| **Tổng cộng:** |  |  | **12** | **12** | **4** | **2** |

**DUYỆT CỦA TỔ TRƯỞNG**

**Nguyễn Thanh Hải.**