|  |
| --- |
| **SỞ GD&ĐT TP HỒ CHÍ MINH** |
| **TRƯỜNG THPT TÂN BÌNH** |
| **TỔ HÓA HỌC** |
| **** |

**NỘI DUNG ÔN TẬP KIỂM TRA GIỮA HỌC KÌ II – NĂM HỌC: 2022 – 2023**

**MÔN: HÓA HỌC - LỚP 11. THỜI GIAN LÀM BÀI: 45 PHÚT**

**I. CẤU TRÚC ĐỀ**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **TT** | **Nội dung kiến thức** | **Đơn vị kiến thức** | **Mức độ nhận thức** |
| **Nhận biết** | **Thông hiểu** | **Vận dụng** | **Vận dụng cao** |
|
| **TN** | **TL** | **TN** | **TL** | **TN** | **TL** | **TN** | **TL** |
| **1** | **Đại cương hữu cơ** | Mở đầu về hóa học hữu cơ | 2  |  |  |  |  |  |  |  |
| Công thức phân tử hợp chất hữu cơ |
| Cấu trúc phân tử hợp chất hữu cơ |
| **2** | **Hiđrocacbon no** | Ankan | 5 |  | 2 |  | 2 |  | 1 |  |
| **3** | **Hiđrocacbon không no** | Anken | 6 |  | 2 |  | 2 |  | 1 |  |
| Ankađien | 3 |  | 2 |  |  |  |  |  |
| **4** | **Tổng hợp hiđrocacbon no- Anken- Ankadien** |  |  |  |  | 2 |  | 1 |  | 1 |
| **Tổng** |  | **16** |  | **6** | 2 | **4** | 1 | **2** | 1 |
| **Tỉ lệ (%) mức độ nhận thức** |  | **40%** | **30%** | **20%** | **10%** |
| **Tỉ lệ chung (%)** |  | **70% Trắc nghiệm - 30% Tự luận** |

**II. NỘI DUNG ÔN TẬP**

**1. Lí thuyết**

- Phân biệt được hidrocacbon và dẫn xuất hidrocacon.

- Xác định được số liên kết sigma, số liên kết pi trong hợp chất hidrocacbon.

- Khái niệm: ankan, anken, ankađien - CT chung dãy đồng đẳng ankan, anken, ankađien.

- Cho tên – Biết CTCT hoặc ngược lại.

- Biết số CTCT các đồng phân của Ankan, Anken, Ankađien

- Tính chất hóa học của: ankan, anken, ankadien.

- Phân biệt ankan và anken.

**-** Phương trình điều chế metan, etilen, butađien và ứng dụng.

- Viết các phương trình hóa học chuyển hóa ankan, anken, ankađien theo sơ đồ.

- Viết các phương trình phản ứng xảy ra khi cho các chất tác dụng với nhau – Xác định sản phẩm chính – phụ (nếu có)

- Nêu hiện tượng quan sát được trong các thí nghiệm và viết phương trình phản ứng minh họa.

**2. Bài toán**

- Tính lượng chất trong phản ứng cháy, phản ứng với dung dịch brom.

- Xác định dãy đồng đẳng của hidrocacbon dựa trên số mol CO2, số mol H2O.

- Tìm CTPT - CTCT của ankan, anken dựa trên M, % các nguyên tố hoặc dựa trên phản ứng cháy, phản ứng với brom.

- Tìm CTPT hai ankan đồng đẳng kế tiếp nhau, dựa vào phản ứng đốt cháy hỗn hợp.

- Tìm CTPT hai anken đồng đẳng kế tiếp nhau, dựa vào phản ứng đốt cháy hỗn hợp hoặc dẫn hỗn hợp khí đi qua dung dịch brom.

**-** Bài toán tính lượng chất dựa vào tính chất hóa học của ankan, anken hoặc cho hỗn hợp ankan, anken.

*Thành phố Hồ Chí Minh, ngày 08 tháng 02 năm 2023*

 **Tổ trưởng**

 **Nguyễn Thị Bích Ngọc**