|  |
| --- |
|  |
| **TRƯỜNG THPT TÂN BÌNH** |
| **TỔ HÓA HỌC** |
| **** |

**NỘI DUNG ÔN TẬP KIỂM TRA CUỐI KÌ II – NĂM HỌC: 2021 – 2022**

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

**I. PHẦN TRẮC NGHIỆM**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **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** | **Chương 5:**  **Hiđrocacbon no** | **Ankan** | 3 |  | 1 |  |  |  |  |  |
| **2** | **Chương 6:**  **Hiđrocacbon không no** | **Anken** | 3 |  | 2 |  |  |  |  |  |
| **Ankađien** | 2 |  | 1 |  |  |  |  |  |
| **Ankin** | 2 |  | 2 |  |  |  |  |  |
| **3** | **Chương 7:**  **Hidrocacbon thơm** | **Benzen và đồng đẳng** | 2 |  | 2 |  |  |  |  |  |
| **4** | **Chương 8:**  **Ancol – Phenol** | **Ancol** | 2 |  | 1 |  |  |  |  | 1 |
| **Phenol** | 2 |  |  |  |  |  |  |  |
| **5** | **Tổng hợp hiđrocacbon – ancol – phenol** |  |  |  | 3 |  |  | 3 |  |  |
| **Tổng** | |  | **16** |  | **12** |  |  | **3** |  | **1** |
| **Tỉ lệ (%) mức độ nhận thức** | |  | **40%** | | **30%** | | **20%** | | **10%** | | |
| **Tỉ lệ chung (%)** | |  | **70% Trắc nghiệm** | | | | **30% Tự luận** | | | | |

**II. PHẦN TỰ LUẬN**

**\*Nội dung 1:** Nắm được tính chất hóa học của các chất:

* Viết các phương trình phản ứng theo sơ đồ.
* Viết các phương trình phản ứng xảy ra với các chất đã cho.
* Nêu hiện tượng quan sát được trong các thí nghiệm và viết các ptpứ minh họa.
* Cho CTPT chất hữu cơ (X). Dựa vào tính chất hóa học hoặc các tình huống thí nghiệm để xác định CTCT đúng của (X).

**\*Nội dung 2:** Giải được các bài toán cơ bản:

- Tìm CTPT của các chất hữu cơ dựa theo phương trình phản ứng.

- Tính lượng chất hữu cơ hoặc lượng các chất trong các phản ứng hóa học.

**\*Nội dung 3:** Xác định CTPT, CTCT của ancol, tính khối lượng của ancol và sản phẩm thông qua các phản ứng: oxi hóa, phản ứng tạo ete, phản ứng tách nước tạo anken.

*Thành phố Hồ Chí Minh, ngày 11 tháng 04 năm 2022*

**Tổ trưởng**

**Nguyễn Thị Bích Ngọc**