|  |  |
| --- | --- |
| **TRƯỜNG THPT TÂN BÌNH** | **NỘI DUNG ÔN TẬP KIỂM TRA CUỐI HỌC KÌ II - NĂM 2020- 2021****Môn: Hóa học. Khối 11. Thời gian: 45 phút** |

**Giới hạn kiến thức: Từ bài Ankan đến bài Axit cacboxylic**

**I. PHẦN TRẮC NGHIỆM (4 điểm- 16 câu)**

|  |  |
| --- | --- |
| **Chủ đề** | **Mức độ nhận thức** |
| **Nhận biết (16 câu)** |
| **Số câu** | **Đặc tả**  |
| Ankan |  2LT | - Khái niệm- CT chung dãy đồng đẳng - Cho tên – Biết CTCT hoặc ngược lại.- Biết số CTCT các đồng phân của các chất- Tính chất vật lí- Tính chất hóa học- Điều chế và ứng dụng |
| Anken |  2LT |
| Ankađien |  1LT |
| Ankin | 2LT |
| Benzen và đồng đẳng | 2LT |
| Tổng hợp hidrocacbon | 1LT |
| Ancol | 1LT |
| Phenol | 1LT |
| Anđehit | 1LT + **1BT** |
| Axit cacboxylic | 1LT+ **1BT** |
| **Tổng** | **16** |
| **Tỉ lệ % từng mức độ nhận thức** | **40%** |

**II. PHẦN ĐỀ TỰ LUẬN (6 điểm) - Kiến thức từ bài Ancol đến bài Axit cacboxylic**

**\*Nội dung 1: Nắm được tính chất hóa học của các chất (Ancol, glixerol, phenol, anđehit, axit cacboxylic)**

* Viết các phương trình phản ứng theo sơ đồ.
* Bằng phương pháp đã học nhận biết được các chất 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:** Xác định CTPT của hai ancol no, đơn chức, mạch hở liên tiếp nhau trong dãy đồng đẳng dựa vào phản ứng hóa học (phản ứng cháy, phản ứng với Na), tính thành phần % theo thể tích hoặc theo khối lượng mỗi chất trong hỗn hợp.

**\*Nội dung 3: Vận dụng các kiến thức đã học để:**

* 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.
* Xác định CTPT, CTCT của anđehit, tính khối lượng của anđehit và sản phẩm thông qua các phản ứng: oxi hóa, cộng H2, phản ứng tráng bạc.
* -------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------