|  |  |
| --- | --- |
| TRƯỜNG THPT NGÔ GIA TỰ**TỔ: HÓA HỌC** | **KHUNG MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA CUỐI HỌC KỲ II** **NĂM HỌC 2019 – 2020****Môn: HÓA HỌC – Khối lớp 11****Thời gian làm bài: 45 phút** |

**Hình thức kiểm tra: Trắc nghiệm khách quan (40%) - 16 câu**

 **Tự luận : (60%)**

| **TT** | **Tên chủ đề**  | **Cấp độ tư duy** | **Cộng** |
| --- | --- | --- | --- |
| **Nhận biết** | **Thông hiểu** | **Vận dụng thấp** | **Vận dụng cao** |
| **1** | **Ankan** | TNKQ | TL | TNKQ | TL | TNKQ | TL | TNKQ | TL |  |  |
| − Định nghĩa , công thức chung, tên gọi,ứng dụng − Trạng thái, nhiệt độ sôi, nhiệt độ nóng chảy, tính tan.− Phư­ơng pháp điều chế | − Viết đồng phân− Phương trình minh hoạ  tính chất hoá học− Qui luật thế halogen | − Giải được bài toán tìm  CTPT, thành phần hỗn hợp − Tính được lượng chất theo ptpư  |  |  |  |
| Tổng số câu | **1** |  | **1** |  |  |  |  |  | **2** |  |
| Tổng số điểm | **0,25** |  | **0,25** |  |  |  |  |  | **0,5** |  |
| **2** | **Hiđrocacbon không no** | − Định nghĩa, phân loại , công thức chung, tên gọi, ứng dụng − Trạng thái, nhiệt độ sôi, nhiệt độ nóng chảy, tính tan.− Phư­ơng pháp điều chế | − Viết đồng phân− Phương trình minh hoạ tính chất hoá học của hidrocacbon không no : (Phản ứng cộng ,Phản ứng thế ; phản ứng oxi hoá). | − Giải được bài toán tìm  CTPT, thành phần hỗn hợp − Tính được lượng chất theo ptpư − Phân biệt được các hidrocacbon thuộc các dãy đồng đẳng khác nhau | Bài toán bảo toàn mol pi, bảo toàn khối lượng , bảo toàn nguyên tố |  |  |
| Tổng số câu | **1** |  | **1** |  | **1** |  | **1** |  | **4** |  |
| Tổng số điểm | **0,25** |  | **0,25** |  | **0,25** |  | **0,25** |  | **1,0** |  |
| **3** | **Hiđrocacbon thơm** | − Định nghĩa, phân loại , công thức chung, tên gọi, ứng dụng − Trạng thái, nhiệt độ sôi, nhiệt độ nóng chảy, tính tan. |  − Viết đồng phân− Phương trình minh hoạ tính chất hoá học− Khái niệm qui luật thế trên nhân benzen và nhánh | − Giải được bài toán tìm  CTPT, thành phần hỗn hợp − Tính được lượng chất theo ptpư  |  |  |  |
| Tổng số câu | **1** |  | **1** |  |  |  |  |  | **2** |  |
| Tổng số điểm | **0,25** |  | **0,25** |  |  |  |  |  | **0,5** |  |
| **4** | **Ancol - phenol** | − Định nghĩa, phân loại , công thức chung, tên gọi, ứng dụng − Trạng thái, nhiệt độ sôi, nhiệt độ nóng chảy, tính tan.− Phư­ơng pháp điều chế ancol | − Viết đồng phân− Phương trình minh hoạ tính chất hoá học của ancol , phenol. | − Phân biệt được ancol no đơn chứcvới glixerol ,phenol− Tính khối lượng phenol tham gia và tạo thành trong phản ứng và thành phần hỗn hợp − Tìm được CTPT − Khái niệm về ảnh hưởng qua lại giữa các nguyên tử trong phân tử hợp chất hữu cơ. | Bài toán bảo toàn khối lượng ,bảo toàn nguyên tố |  |  |
| Tổng số câu | **1** |  | **1** |  | **1** | **0,25** | **1** |  | **4** |  |
| Tổng số điểm |  |  |  |  |  | **0,25** | **0,25** |  | **1,0** |  |
| **5** | **Anđehit–axit cacboxylic** | − Định nghĩa, phân loại, đặc điểm cấu tạo phân tử, công thức chung, danh pháp.− Trạng thái, nhiệt độ sôi, nhiệt độ nóng chảy, tính tan.Liên kết hiđro.  | − Viết đồng phân− Phương trình minh hoạ tính chất hoá học của axit , anđehit | − Nhận biết anđehit ,axit bằng phản ứng hoá học đặc trưng− Tính khối lượng anđehit, axit tham gia và tạo thành trong phản ứng và thành phần hỗn hợp − Tìm được CTPT  |  |  |  |
| Tổng số câu | **2** |  | **1** |  |  |  |  |  | **3** |  |
| Tổng số điểm |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| **6** | **Tổng hợp các chương** |  | Vận dụng kiến thức của các chương để giải thích hiện tượng , nhận biết , đếm chất ,tìm CTPT , thành phần hỗn hợp … |  |  |
| Tổng số câu |  |  | **1** |  |  |  |  |  | **1** |  |
| Tổng số điểm |  |  | **0,25** |  |  |  |  |  | **1** |  |
|  | **Tổng số câu** | **6** |  | **5** |  | **3** |  | **2** |  | **16** |  |
| **Tổng số điểm** | **1,50** |  | **1,25** |  | **0,75** |  | **0,50** |  | **4,00** |  |
| **Tổng số điểm** |  | **2,25** |  | **2,00** |  | **1,25** |  | **0,50** | **6,00** |  |
| **Tỉ lệ %** | **37,5** | **32,5** | **20,0** | **10** | 100 |  |