**MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA GIỮA HỌC KÌ II NĂM HỌC 2021 - 2022**

**Môn: HÓA HỌC - LỚP 11**

| **Nội dung kiến thức**  | **Mức độ nhận thức** |
| --- | --- |
| **Nhận biết** | **Thông hiểu** | **Vận dụng** | **Vận dụng cao** |
| **TNKQ** | **TL** | **TNKQ** | **TL** | **TNKQ** | **TL** | **TNKQ** | **TL** |
| **1** | **Ankan** | - Biết được khái niệm hidrocacbon no.- Xác định được phản ứng đặc trưng của ankan.- Biết được thành phần chính của khí thiên nhiên.- Biết được các loại đồng phân của ankan.− Danh pháp một số ankan đầu dãy đồng đẳng.- Phương pháp điều chế metan trong phòng thí nghiệm. | - Hiểu được cách viết đồng phân của ankan.- Hiểu được tính chất hoá học (phản ứng thế, phản ứng cháy, phản ứng tách hiđro, phản ứng crăckinh) - Xác định được dãy đồng đẳng ankan dựa vảo tỉ lệ mol CO2 và H2O khi đốt cháy hoàn toàn ankan | - Viết được ptpu thể hiện tính chất hóa học của ankan( pư thế với clo, pư cháy)- Giải được bài toán đốt cháy hoàn toàn ankan |  |
| *Số câu* | **4** | **0** | **3** | **0** | **0** | **1/4** | **0** | **0** |
| *Số điểm* | *4/3* | *0* | *1,0* | *0* | *0* | *0,25* | *0* | *0* |
| **2** | **Anken****Ankadien****Ankin** | − Định nghĩa, công thức chung, đặc điểm cấu tạo, đồng phân, danh pháp.− Tính chất hoá học: Nhận dạng phản ứng cộng brom trong dung dịch, cộng hiđro, cộng HX; phản ứng trùng hợp; phản ứng oxi hoá.− Phương pháp điều chế anken trong phòng thí nghiệm | − Phương trình hoá học của một số phản ứng cộng, phản ứng trùng hợp cụ thể. − Tính chất hoá học của buta-1,3-đien: phản ứng cộng 1, 2 và cộng 1, 4; trùng hợp.- Hiểu được một số ứng dụng thực tiễn có liên quan đến hợp chất.− Tính chất hoá học của ankin: Phản ứng cộng H2, Br2, HX; Phản ứng thế nguyên tử H linh động của ank-1-in; phản ứng oxi hoá).− Tính toán lượng chất thông qua phản ứng quen thuộc.− Điều chế axetilen trong phòng thí nghiệm và trong công nghiệp. | - Viết được ptpu thể hiện tính chất hóa học của anken, ankadien, ankin- Giải được bài toán anken với dd Brom- Giải được bài toán ankin với dung dịch AgNO3/NH3 | - Giải được bài toán ankin với dung dịch AgNO3/NH3- Giải quyết các vấn đề liên quan đến thực tiễn |
| *Số câu* | **6** |  | **5** |  | **0** | **1/2** | **0** | **1** |
| *Số điểm* | *2,0* |  | *5/3* |  | *0* | *1,5* | *0* | *1,0* |
| **3** | **Hidrocacbon thơm** | *−* Định nghĩa, công thức chung.− Đặc điểm cấu tạo, đồng phân, danh pháp. | − Tính chất hoá học: Phản ứng thế (quy tắc thế), phản ứng cộng vào vòng benzen; Phản ứng thế và oxi hoá mạch nhánh. | - Viết được ptpu thể hiện tính chất hóa học của benzen- Giải được bài toán benzen tác dụng với brom, với axit nitric. |  |
| *Số câu* | **2** | **0** | **1** | **0** | **0** | **1/4** | **0** | **0** |
| *Số điểm* | *2/3* | *0* | *1/3* | *0* | *0* | *0,25* | *0* | *0* |
| **Tổng câu** | **12** | **0** | **9** | **0** | **0** | **2** | 0 | **1** |
| **Tổng điểm** | *4,0* | *0* | *3,0* | *0* | *0* | *2,0* | *0* | *1,0* |

Ghi chú:

*Học sinh được sử dụng bảng Hệ thống tuần hoàn các nguyên tố hoá học.*