**SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO QUẢNG NAM**

**BẢNG ĐẶC TẢ KĨ THUẬT ĐỀ KIỂM TRA CUỐI KÌ II**

**MÔN: HÓA HỌC LỚP 11 – THỜI GIAN LÀM BÀI: 45 phút**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **CHỦ ĐỀ** | | **MỨC ĐỘ** | **MÔ TẢ** |
| **Đại cương hóa hữu cơ** | Mở đầu về hóa học hữu cơ | *Nhận biết* | − Khái niệm hoá học hữu cơ và hợp chất hữu cơ, đặc điểm chung của các hợp chất hữu cơ.  − Phân loại hợp chất hữu cơ theo thành phần nguyên tố (hiđrocacbon và dẫn xuất). |
| Công thức phân tử hợp chất hữu cơ | *Thông hiểu* | − Tính được phân tử khối của chất hữu cơ dựa vào tỉ khối hơi.  − Phân biệt được hiđrocacbon và dẫn xuất của hiđrocacbon theo thành phần phân tử.  − Tính được phần trăm khối lượng một nguyên tố từ công thức phân tử cho trước. |
| *Vận dụng* | − Xác định được công thức đơn giản nhất, công thức phân tử khi biết các số liệu thực nghiệm. |
| **Hiđrocacbonno** | Ankan | *Nhận biết* | − Công thức chung, đồng phân mạch cacbon, đặc điểm cấu tạo phân tử.  − Danh pháp một số ankan đầu dãy đồng đẳng.  − Tính chất hoá học (phản ứng thế, phản ứng cháy, phản ứng tách hiđro, phản ứng crăckinh).  − Tính chất vật lí (quy luật biến đổi về trạng thái, nhiệt độ sôi, khối lượng riêng, tính tan).  − Phương pháp điều chế metan trong phòng thí nghiệm. |
| *Thông hiểu* |
| **Hiđrocacbon không no** | Anken | *Nhận biết* | − Cách gọi tên thông thường và tên thay thế của một số anken quen thuộc.  − 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. |
| *Thông hiểu* | − Phương pháp điều chế anken trong phòng thí nghiệm và trong công nghiệp; ứng dụng.  − Phương trình hoá học của một số phản ứng cộng, phản ứng trùng hợp cụ thể. |
| Ankađien | *Nhận biết* | − Định nghĩa, công thức chung, đặc điểm cấu tạo của ankađien.  − Đặc điểm cấu tạo của buta-1,3-đien. |
| *Thông hiểu* | − Tính chất hoá học của buta-1,3-đien: phản ứng cộng 1, 2 và cộng 1, 4; trùng hợp. |
| Ankin | *Nhận biết* | − Định nghĩa, công thức chung, đặc điểm cấu tạo, đồng phân, danh pháp. |
| *Thông hiểu* | − 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. |
| **Hiđrocacbon thơm.** | Benzen và đồng đẳng. | *Nhận biết* | *−* Định nghĩa, công thức chung.  − Đặc điểm cấu tạo, đồng phân, danh pháp. |
| *Thông hiểu* | − Tính chất hoá học: Phản ứng thế (quy tắc thế), phản ứng cộng vào vòng benzen; Phản ứng thế và oxi hoá mạch nhánh. |
| **Hệ thống hóa về hiđrocacbon** | Hệ thống hóa về hiđrocacbon | *Thông hiểu* | *−* Mối quan hệ giữa các loại hiđrocacbon quan trọng thông qua các phản ứng hóa học. |
| *Vận dụng* | *−* Viết các phương trình hóa học thực hiện chuỗi phản ứng thể hiện mối liên hệ giữa các hiđrocacbon.  *−* Viết các phương trình điều chế các hiđrocacbon.  *−* Các bài tập tính toán hỗn hợp các hiđrocacbon khác nhau dựa trên tính chất hóa học. |
| **Ancol-Phenol** | Ancol | *Nhận biết* | − Định nghĩa, phân loại ancol.  − Công thức chung, đặc điểm cấu tạo phân tử, đồng phân, danh pháp.  − Tính chất vật lí: Nhiệt độ sôi, độ tan trong nước; liên kết hiđro.  − Ứng dụng của etanol. |
| *Thông hiểu* | − Tính chất hoá học: Phản ứng của nhóm −OH (thế H, thế −OH), phản ứng tách nước tạo thành anken hoặc ete; phản ứng oxi hoá ancol bậc I, bậc II thành anđehit, xeton; phản ứng cháy.  *−* Tính toán lượng chất theo phản ứng quen thuộc. |
| *Vận dụng* | − Viết được công thức cấu tạo các đồng phân ancol.  − Dự đoán được tính chất hoá học của một số ancol đơn chức cụ thể.  − Xác định công thức phân tử, công thức cấu tạo của ancol*.* |
| *Vận dụng cao* | − Giải quyết vấn đề liên quan đến thực tiễn.  −Bài tập hỗn hợp các ancol. |
| Phenol | *Nhận biết* | − Tính chất vật lí: Trạng thái, nhiệt độ sôi, nhiệt độ nóng chảy, tính tan.  − Khái niệm về ảnh hưởng qua lại giữa các nguyên tử trong phân tử hợp chất hữu cơ. |
| *Thông hiểu* | − Phân biệt dung dịch phenol với ancol cụ thể bằng phản ứng hoá học.  − Ảnh hưởng qua lại giữa các nguyên tử trong phân tử hợp chất hữu cơ.  − Tính chất hoá học: tác dụng với natri, natri hiđroxit, nước brom. |