|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Họ và tên thầy cô: Lê Thị Dung** | **Email: Dunglec3at@gmail.com** | **Links fb: https://www.facebook.com/profile.php?id=100005157193864&mibextid=LQQJ4d** | **SĐT: 0969623707** |

**CẤU TRÚC MA TRẬN + BẢNG ĐẶC TẢ CỦA ĐỀ THI ĐỀ KIỂM TRA 45 PHÚT (100% TRẮC NGHIỆM)**

**THẦY CÔ SẼ RA ĐỀ VỚI VIỆC ĐỀ XUẤT MA TRẬN VÀ NỘI DUNG KIỂM TRA THEO CÂU TRÚC**

32 câu dưới dạng TN

Theo tỉ lệ: 4 Điểm NB – 3 Điểm TH – 2 Điểm VD – 1 Điểm VDC

Trắc nghiệm: 22 câu LT (13 câu NB + 6 câu TH + 2 VD + 1VDC)

10 câu BT (4 câu TH+ 4 câu VD + 2 câu VDC)

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Chương**  **5** | **NỘI DUNG**  **(Nội dung ra câu hỏi trong đề thi)** | **MỨC ĐỘ CÂU HỎI** | | | | | | | | **TỔNG** | |
| **NB** | | **TH** | | **VD** | | **VDC** | |
| **TN** | **TL** | **TN** | **TL** | **TN** | **TL** | **TN** | **TL** | **TN** | **TL** |
| **Bài 15:**  **Dẫn xuất halogen** | **+** Nhận biết được hợp chất nào là dẫn xuất halogen. | **1** |  |  |  |  |  |  |  | **1** |  |
| **+** Gọi được tên dẫn xuất halogen theo danh pháp thay thế | **1** |  |  |  |  |  |  |  | **1** |  |
| **+** Tính chất vật lí của một số dẫn xuất halogen. | **1** |  |  |  |  |  |  |  | **1** |  |
| **+** Tính chất hoá học cơ bản của dẫn xuất halogen: |  |  | **2** |  |  |  |  |  | **2** |  |
| **+** Ứng dụng của các dẫn xuất halogen; | **1** |  |  |  |  |  |  |  | **1** |  |
| **+ BT Xác định CTPT của** dẫn xuất halogen |  |  | **1** |  |  |  |  |  | **1** |  |
| **+ BT** tính toán lượng chất theo phản ứng quen thuộc  **+**BT tính thể tích khí thiên nhiên trong phản ứng tổng hợp polime |  |  | **1** |  | **1** |  |  |  | **2** |  |
| **Bài**  **16**  **Alcohol** | **+** Nhận biết được hợp chất nào là alcohol. | **1** |  |  |  |  |  |  |  | **1** |  |
| **+** Công thức tổng quát của alcohol no, đơn chức, mạch hở; | **1** |  |  |  |  |  |  |  | **1** |  |
| **+** Xác địnhbậc của alcohol; | **1** |  |  |  |  |  |  |  | **1** |  |
| **+** Gọi được tên thông thường một vài alcohol thường gặp.  + Xác định được số nhóm OH của Glycerol | **2** |  |  |  |  |  |  |  | **2** |  |
| + Tính chất vật lí của alcohol (trạng thái, xu hướng của nhiệt độ sôi, độ tan trong nước)  + Thể tích alcohol nguyên chất trong dung dịch alcohol khi biết độ rượu | **1** |  | **1** |  |  |  |  |  | **2** |  |
| + Tính chất hoá học của alcohol phản ứng thế nguyên tử hydrogen của nhóm –OH (phản ứng chung của R–OH, phản ứng riêng của polyalcohol); phản ứng tạo thành alkene hoặc ether; phản ứng oxi hoá alcohol bậc I, bậc II thành aldehyde, ketone bằng CuO;phản ứng đốt cháy. | **1** |  | **1** |  |  |  |  |  | **2** |  |
| BT Tính toán lượng chất theo phản ứng quen thuộc. |  |  | **2** |  | **1** |  |  |  | **3** |  |
| + BT điều chế ethanol bằng phương lên men tinh bột  + BT về ứng dụng của alcohol trong thực tế ( xăng sinh học E5) |  |  |  |  |  |  | **2** |  | **2** |  |
| **Bài 17:**  **Phenol** | +Khái niệm về phenol, tên gọi, công thức cấu tạo một số phenol đơn giản, | **1** |  |  |  |  |  |  |  | **1** |  |
| **+** Nêu được tính chất vật lí (trạng thái, nhiệt độ nóng chảy, độ tan trong nước) của phenol. | **1** |  |  |  |  |  |  |  | **1** |  |
| + Tính chất hoá học cơ bản của phenol: phản ứng thể H ở nhóm OH (tính acid:thông qua phản ứng với sodium hydroxide, sodium carbonate), phản ứng thế ở vòng thơm (tác dụng với nước bromine ,với HNO3 đặc trong H2SO4 đặc).  + Các phát biểu tổng hợp về tính chất hóa học của alcohol, phenol, dẫn xuất halogen |  |  | **2** |  | **1** |  |  |  | **3** |  |
| **+** Xác định công thức phân tử, viết công thức cấu tạo thông qua các phản ứng đặc trưng. |  |  |  |  | **1** |  | **1** |  | **2** |  |
| - Bài tập hỗn hợp ancol, phenol.  - Tính khối lượng phenol hoặc sản phẩm tạo thành thông qua các phản ứng đặc trưng. |  |  |  |  | **2** |  |  |  | **2** |  |
| **TỔNG** | | **13 câu** |  | **10 câu** |  | **6 câu** |  | **3 câu** |  | **32 câu** |  |
| **4 điểm** |  | **3 điểm** |  | **2 điểm** |  | **1**  **điểm** |  | **10 điểm** |  |