|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **TRƯỜNG THPT NGÔ GIA TỰ**  **TỔ HÓA HỌC** | | **KIỂM TRA TẬP TRUNG TUẦN 15  NĂM HỌC 2019 − 2020**  **MÔN: HÓA HỌC − KHỐI 12**  *Thời gian làm bài: 45 phút* | |
| **Chữ ký Giám thị** | **Chữ ký Giám khảo** | | **ĐIỂM** |
| **Họ và tên:** ……………………………………………**SBD:** …….…….…….**Lớp:** ….… | | | |

**ĐỀ CHÍNH THỨC**

Cho nguyên tử khối của : H = 1, C = 12, N =14, Na = 23 , O =16

**(Thí sinh không được sử dụng bất cứ tài liệu gì kể cả bảng tuần hoàn )**

**Lưu ý: Thí sinh làm bài trực tiếp trên đề thi**

**Câu 1 (2,00đ) :** Hoàn thành các phương trình phản ứng sau ( ghi rõ điều kiện nếu có):

a.C2H5NH2 + HCl 

…………………………………………………………………………………………………

b.H2NCH(CH3)COOH + NaOH 

…………………………………………………………………………………………………

c. H2NCH2COOH + CH3OH 

…………………………………………………………………………………………………

d. CH2 = CH-CN  polime

…………………………………………………………………………………………………

Câu 2 (1,00đ):

a.Nhúng giấy quỳ vào các dung dịch sau, cho biết màu quì tím biến đổi như thế nào :

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Dung dịch | CH3NH2 | H2NCH2COOH | H2NC3H5(COOH)2 | H2N[CH2]4CH(NH2)COOH |
| Hiện tượng | ……………  …………… | ………………  ……………… | …………………  ………………… | …….…………………  ………………………. |

b.Nhỏ vài giọt dung dịch Brom vào ống nghiệm có chứa Anilin ( C6H5NH2), nêu hiện tượng

xảy ra ,viết phương trình phản ứng minh họa ( nếu có)

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

Câu 3 (1,00đ):

Cho các polime sau: Nhựa PE, Nilon - 6, Xenlulozo, Tơ Visco. Hãy phân loại các polime trên

theo nguồn gốc ?

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Polime | PE | Nilon-6 | Xenlulozo | Tơ Visco |
| Nguồn gốc | …………………  ………………… | …………………  ………………… | …………………  ………………… | …………………..  ………………… |

Câu 4 (1,00 đ) :Viết các công thức cấu tạo của amin X bậc 1 mạch hở có công thức phân tử C4H11N

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

Câu 5 (1,00đ) :

1. Viết phương trình phản ứng điều chế Nilon**-** 6,6 từ phản ứng trùng ngưng giữa

Hexametylenđiamin có công thức H2N[CH2]6NH2 và axit Ađipic HOOC[CH2]4COOH.

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

1. Cho biết phân tử khối trung bình của Nilon **-** 6,6 là 32770 đvC.

Hãy tính số mắt xích trong công thức phân tử của Nilon **-** 6,6 ?

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

Câu 6 (1,50 đ) :Đốt cháy hoàn toàn amin no đơn chức X bậc 1, sau phản ứng thu được 6,72 lít CO2(đkc) và 9,45 gam H2O. Tìm công thức phân tử và gọi tên X ?

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

Câu 7 (1,50 đ) : X là một - aminoaxit. Cho 0,01 mol X tác dụng vừa đủ với 40 ml dung dịch

HCl 0,25M. còn khi cho 0,01 mol X tác dụng vừa đủ với 100ml NaOH 0,1M thì thu được 1,11 gam muối. tìm công thức của X và gọi tên X ?

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

Câu 8 (1,00 đ) : Thủy phân hoàn toàn m gam hỗn hợp X chứa một số peptit mạch hở bằng dung dịch NaOH vừa đủ, thu được 151,2 gam muối natri của các amino axit là Gly, Ala và Val. Mặt khác, đốt cháy hoàn toàn m gam hỗn hợp X thấy tốn 107,52 lít oxi (đktc), thu được 64,8 gam H2O. Tính giá trị của m ?

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………

**-- Hết --**