

A. PHẦN TRẮC NGHIỆM (6 ĐIỂM)

Mỗi câu trắc nghiệm đúng = 0,4 đ x 15 = 6 điểm

B. PHẦN TỰ LUẬN (4 ĐIỂM)

ĐỀ 121

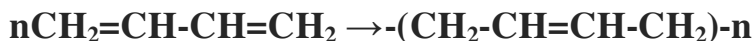
ĐÁP ÁN 121

Câu	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15
Đáp án	A	C	B	D	A	B	B	C	A	B	B	B	D	D	B

Câu 1. Viết phương trình hóa học thực hiện dãy chuyển hóa sau (ghi rõ điều kiện phản ứng nếu có):



Mỗi PTHH viết đúng (có đủ điều kiện pw) = 0,5 điểm x 4 pt = 2 điểm



Câu 2:

Đốt cháy hoàn toàn 14,8 gam một este A no, đơn chức, mạch hở thu được 13,44 lít khí CO₂ (đo ở điều kiện tiêu chuẩn) và 10,8 gam nước.

a) Xác định công thức phân tử của A.

b) Thực hiện phản ứng xà phòng hoá 14,8 gam A với dung dịch NaOH đến khi phản ứng hoàn toàn thu được 6,4 gam ancol X và một lượng muối Y. Viết công thức cấu tạo của A và tính khối lượng của Y.

Giải:

a,- Tìm được công thức phân tử của A là C₃H₆O₂ (1 điểm).

b, - Tìm được công thức ancol X là CH₃OH = 0,5 điểm

- Viết được công thức cấu tạo của A là CH₃COOCH₃ = 0,25 điểm

- Tính khối lượng của muối(Y): CH₃COONa = 16,4gam = 0,25điểm

ĐỀ 122

ĐÁP ÁN 122

Câu	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15
Đáp án	C	A	B	C	A	D	A	B	B	B	D	A	D	A	D

Câu 1. Viết phương trình hóa học thực hiện dãy chuyển hóa sau (ghi rõ điều kiện phản ứng nếu có):

Tinh bột \rightarrow glucozơ \rightarrow A \rightarrow B \rightarrow etylaxetat.

Giải: A là etanol: C_2H_5OH , B là axit axetic: CH_3COOH

- Mỗi PTHH viết đúng (có đủ điều kiện pu) = 0,5 điểm x 4 pt = 2 điểm

Câu 2 Cho 200 ml dung dịch amino axit X 1M tác dụng vừa đủ với 800 ml dung dịch HCl 0,25M; sau đó đem cạn thì thu được 25,1 gam muối khan. Nếu trung hòa X bằng một lượng vừa đủ NaOH thì thấy tỉ lệ mol giữa X và NaOH là 1:1.

a) Xác định công thức phân tử và công thức cấu tạo của X. Biết rằng phân tử X có cấu tạo mạch cacbon không phân nhánh.

b) Viết các phương trình hóa học xảy ra.

Giải:

a,- Tìm được công thức phân tử của A là $C_3H_7O_2N$ (1,0 điểm).

công thức cấu tạo $CH_3-CH(NH_2)-COOH$

$H_2N-CH_2-CH_2-COOH$. (0,5 điểm).

b, - viết được các pt pu 0,5đ

$CH_3-CH(NH_2)-COOH + HCl \rightarrow CH_3-CH(NH_3Cl)-COOH$

$H_2N-CH_2-CH_2-COOH + HCl \rightarrow ClH_3N-CH_2-CH_2-COOH$

ĐÁP ÁN 123

Câu	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15
Đáp án	C	D	B	D	A	B	B	C	B	B	B	A	A	A	A

Câu 1. Viết phương trình hóa học thực hiện dãy chuyển hóa sau (ghi rõ điều kiện phản ứng nếu có):

anilin \rightarrow phenylamoniclorua \rightarrow anilin \rightarrow phenylamonisunfat \rightarrow anilin.

Giải:

metylamin $C_6H_5NH_2$, metylamoniclorua: $C_6H_5NH_3Cl$, metylamonisunfat: $(C_6H_5NH_3)_2SO_4$

Mỗi PTHH viết đúng (có đủ điều kiện pu) = 0,5 điểm x 4 pt = 2 điểm

Câu 2: Đốt cháy hoàn toàn 7,4 gam một este A no, đơn chức, mạch hở thu được 6,72 lít khí CO_2 (đo ở điều kiện tiêu chuẩn) và 5,4 gam nước.

a) Xác định công thức phân tử của A.

b) Thực hiện phản ứng xà phòng hoá 7,4 gam A với dung dịch NaOH đến khi phản ứng hoàn toàn thu được 3,2 gam ancol X và một lượng muối Y. Viết công thức cấu tạo của A và tính khối lượng của Y.

Giải:

a,- Tìm được công thức phân tử của A là $C_3H_6O_2$ (1 điểm).

b, - Tìm được công thức ancol X là CH_3OH = 0,5 điểm

- Viết được công thức cấu tạo của A là CH_3COOCH_3 = 0,25 điểm

- Tính khối lượng của muối(Y): CH_3COONa = 8,2gam = 0,25điểm

ĐÁP ÁN 124

Câu	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15
Đáp án	B	C	D	A	A	D	B	B	B	B	D	C	C	A	A

Câu 1. Viết phương trình hóa học thực hiện dãy chuyển hóa sau (ghi rõ điều kiện phản ứng nếu có):



Giải: metylamin CH_3NH_2 , metylamonictlorua: $\text{CH}_3\text{NH}_3\text{Cl}$, metylamonisunfat: $(\text{CH}_3\text{NH}_3)_2\text{SO}_4$

Mỗi PTHH viết đúng (có đủ điều kiện pt) = 0,5 điểm x 4 pt = 2 điểm

Câu 2: Cho 100 ml dung dịch amino axit X 0,2 M tác dụng vừa đủ với 40 ml dung dịch HCl 0,5M; sau đó đem cô cạn thì thu được 2,52 gam muối khan. Nếu trung hòa X bằng một lượng vừa đủ NaOH thì thấy tỉ lệ mol giữa X và NaOH là 1:1.

a) Xác định công thức phân tử và công thức cấu tạo của X. Biết rằng phân tử X có cấu tạo mạch cacbon không phân nhánh và X thuộc loại α -aminoaxit.

b) Viết các phương trình hóa học xảy ra

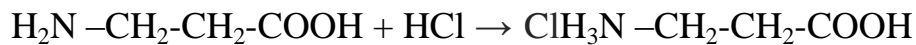
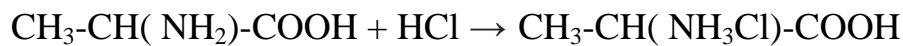
Giải:

a,- Tìm được công thức phân tử của A là $\text{C}_3\text{H}_7\text{O}_2\text{N}$ (1,0 điểm).

công thức cấu tạo $\text{CH}_3\text{-CH}(\text{NH}_2)\text{-COOH}$

$\text{H}_2\text{N-CH}_2\text{-CH}_2\text{-COOH}$. (0,5 điểm).

b, - viết được các pt pt 0,5đ



.....HẾT.....