

TỰ LUẬN

Bài 1: Mỗi phương trình viết đúng cho 0,25 điểm (không cần đk và 2 chiều)

Riêng phản ứng số 4 viết sản phẩm là $\text{H}_2\text{N}-\text{CH}_2-\text{COOCH}_3$ hoặc $\text{ClH}_3\text{N}-\text{CH}_2-\text{COOCH}_3$ đều được

Bài 2;

- a. Số mol HCl = 0,12 mol **0,2 điểm**
M amin = 45 **0,2 điểm**
Công thức: $\text{C}_2\text{H}_7\text{N}$ **0,2 điểm (nếu HS viết $\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$ không cho điểm)**
- b. Viết mỗi công thức đúng (**0,1 điểm một công thức**) và đọc tên cho (**0,1 điểm một công thức**)

Bài 3: a. Dung dịch X không đổi màu quỳ tím nên số nhóm $-\text{COOH}$ = số nhóm $-\text{NH}_2$ **(0,1 điểm)**

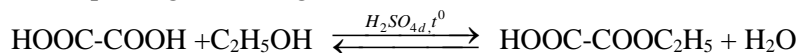
$\text{X} + \text{HCl}$ (tỉ lệ 1:1) nên X có 1 nhóm $-\text{NH}_2$ và 1 nhóm $-\text{COOH}$ **(0,15 điểm)**

b. Xác định được CT của X là $\text{H}_2\text{N}-\text{CH}_2-\text{COOH}$ **0,25 điểm**

Bài 4: a. Xác định công thức cấu tạo của X cho **0,25 điểm**

$\text{CH}_3-\text{OOC}-\text{COOC}_2\text{H}_5$
(nếu chỉ xác định được Y, Z mà không xác định được X cho **0,1 điểm**)

b. Viết phương trình đúng cho **0,25 điểm**



(nếu thiếu 2 chiều hoặc nhiệt độ trừ đi $\frac{1}{2}$ số điểm, nếu viết tỉ lệ 1:2 không cho điểm)

TRẮC NGHIỆM

cautron	132	209	357	485
1	C	D	C	C
2	C	A	B	C
3	C	B	B	B
4	C	B	A	A
5	A	C	C	C
6	D	B	B	D
7	D	A	C	D
8	A	A	D	B
9	B	D	A	B
10	C	D	D	B
11	A	A	C	D
12	D	C	D	C
13	C	C	D	A
14	D	D	D	D
15	A	C	B	C
16	A	B	C	A
17	B	D	C	B

18	A	C	B	A
19	B	B	D	A
20	B	C	A	B
21	C	A	B	B
22	B	B	A	C
23	B	D	C	D
24	D	B	D	A
25	B	D	A	A
26	D	A	A	D
27	D	A	B	D
28	A	C	A	C