

Hóa học Lớp 12 · Ester – Lipid

Môn: Hóa học · Lớp 12 · Thời gian làm bài: 14 phút · Số câu: 7

Họ và tên: Lớp: Số báo danh:

Ôn tập chủ đề "Ester – Lipid" theo chương trình GDPT 2018.

Câu 1. Tên gọi của ester $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$ là

- A. Methyl acetate B. Ethyl formate C. Ethyl acetate D. Propyl acetate

Câu 2. Phản ứng thủy phân ester trong môi trường kiềm được gọi là

- A. Phản ứng ester hóa B. Phản ứng xà phòng hóa
C. Phản ứng hydrogen hóa D. Phản ứng trùng hợp

Câu 3. Công thức của tristearin là

- A. $(\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COO})_3\text{C}_3\text{H}_5$ B. $(\text{C}_{15}\text{H}_{31}\text{COO})_3\text{C}_3\text{H}_5$ C. $(\text{C}_{17}\text{H}_{31}\text{COO})_3\text{C}_3\text{H}_5$ D. $(\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COO})_3\text{C}_3\text{H}_5$

Câu 4. Ưu điểm của chất giặt rửa tổng hợp so với xà phòng là

- A. Dùng được trong nước cứng B. Dễ bị phân hủy sinh học hơn
C. Được điều chế từ chất béo D. Không chứa nhóm ưa nước

Câu 5. Xét các phát biểu về ester và chất béo:

(Đánh dấu X vào ô Đ (đúng) hoặc S (sai) cho từng ý)

Ý	Nội dung	Đ	S
a)	a) Chất béo là triester của glycerol với acid béo.	☐	☐
b)	b) Phản ứng ester hóa là phản ứng một chiều.	☐	☐
c)	c) Dầu thực vật chứa nhiều gốc acid béo không no nên thường ở thể lỏng.	☐	☐
d)	d) Thủy phân chất béo trong môi trường acid luôn thu được xà phòng.	☐	☐

Câu 6. Xà phòng hóa hoàn toàn 8,8 gam $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$ bằng dung dịch NaOH vừa đủ. Tính khối lượng muối thu được (gam), làm tròn đến hàng phần mười. (C=12, H=1, O=16, Na=23)

Trả lời:

Câu 7. Ghép chất với loại hợp chất tương ứng:

(Nối mỗi ý ở cột A với một ý phù hợp ở cột B)

Cột A

- $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$
- $(\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COO})_3\text{C}_3\text{H}_5$
- $\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COONa}$
- $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{11}\text{C}_6\text{H}_4\text{SO}_3\text{Na}$

Cột B

- Chất giặt rửa tổng hợp
- Xà phòng
- Ester đơn chức
- Chất béo

Ghép: 1 – ...; 2 – ...; 3 – ...; 4 – ...

— HẾT —