

TRƯỜNG THCS PHAN CÔNG HÓN

TỔ: KHOA HỌC TỰ NHIÊN

MÔN HÓA KHỐI 9

(Từ ngày 22/04/2024 đến ngày 27/04/2024)

Tiết 59 - 60: CHẤT BÉO

A. LÝ THUYẾT

I. CHẤT BÉO CÓ Ở ĐÂU?

Chất béo có nhiều trong mô mỡ của động vật, trong một số loại hạt và quả.

II. TÍNH CHẤT VẬT LÝ

Chất béo nhẹ hơn nước, không tan trong nước, tan được trong bezen, xăng, dầu hỏa...

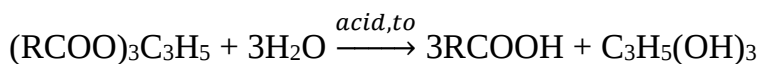
III. THÀNH PHẦN VÀ CẤU TẠO

Chất béo là hỗn hợp nhiều este của glixerol với các acid béo, có công thức chung là $(RCOO)_3C_3H_5$ trong đó R- có thể là $C_{17}H_{35}-$; $C_{15}H_{31}-$

IV. TÍNH CHẤT HÓA HỌC

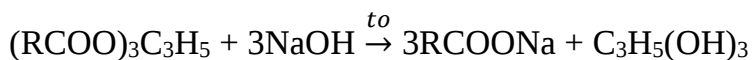
1. Phản ứng thủy phân trong dung dịch acid

Đun nóng chất béo với nước, có acid làm xúc tác, chất béo tác dụng với nước tạo ra glixerol và các acid béo.



2. Thủy phân trong dung dịch base

Khi đun nóng chất béo với dung dịch kiềm, chất béo cũng bị thủy phân nhưng tạo ra glixerol và muối của các acid béo.

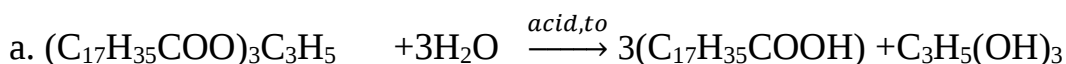


V. ỨNG DỤNG

Chất béo là thành phần cơ bản của người và động vật.

B. BÀI TẬP MINH HỌA

Bài 1: Hoàn thành các phương trình phản ứng sau:



Bài 2: Nhận biết 3 chất lỏng sau bằng phương pháp hóa học:

Rượu etylic, acid acetic, dầu ăn. Viết phương trình hóa học nếu có?

Hướng dẫn

* Dùng giấy quỳ tím:

Nếu giấy quỳ tím hóa đỏ là acid acetic

Quỳ tím không đổi màu là rượu etylic, dầu ăn.

* Dùng Na

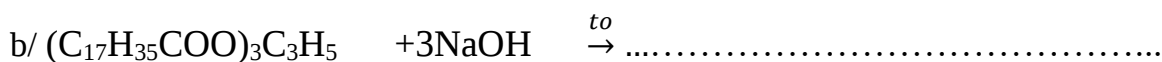
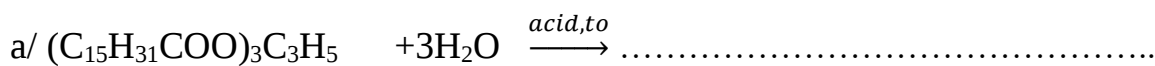
Nếu có khí bay lên là rượu etylic

Không hiện tượng là dầu ăn.



PHIẾU HỌC TẬP

Bài 1: Hoàn thành các phương trình phản ứng sau:



Bài 2: Nhận biết 3 chất lỏng sau bằng phương pháp hóa học: Rượu etylic, acid acetic, nước?

.....

.....

.....

.....

.....

Dặn dò:

- Chép bài phần A
- Hoàn thành bài tập.

Mọi thắc mắc quý PHHS và học sinh vui lòng liên hệ:

1 Thầy Tài **SĐT: 0384016912**

2 Thầy Hậu **SĐT: 0933351932**

3. Cô Xem **SĐT: 0767108446**