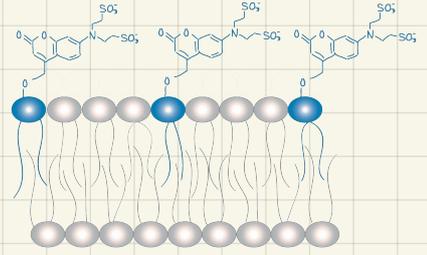


# Lipid

Lipid = Chất béo là 1 trong 3 thành phần cơ bản của sinh vật

- Chức năng
- phospholipid kép
  - C tạo màng tb, Cạn nước nội sinh
  - Hình thành lớp mỡ d' da + mỡ quanh cơ quan → bảo vệ
  - Lipid + protein → Lipoprotein
    - C tạo màng tb, màng L
    - Có trợ ty thể
    - vận ch' Lipid trợ máu tuần hoàn
  - Giá trị cao về mặt E, dự trữ E (1g ~ 9 Kcal)
  - Nh' Vitamin tan trợ Lipid (A, D, E, K)
    - acid béo e bão hòa mà cơ thể e tự tổng hợp đc
    - Nh' chất có hoạt tính sinh học



C tạo Lipid là ester của Acid Béo và Alcol  
 [ Amid của Acid Béo và Aminoalcol ]  
 [ th là este của Glyxerol và acid béo ]  
 → Triglycerid

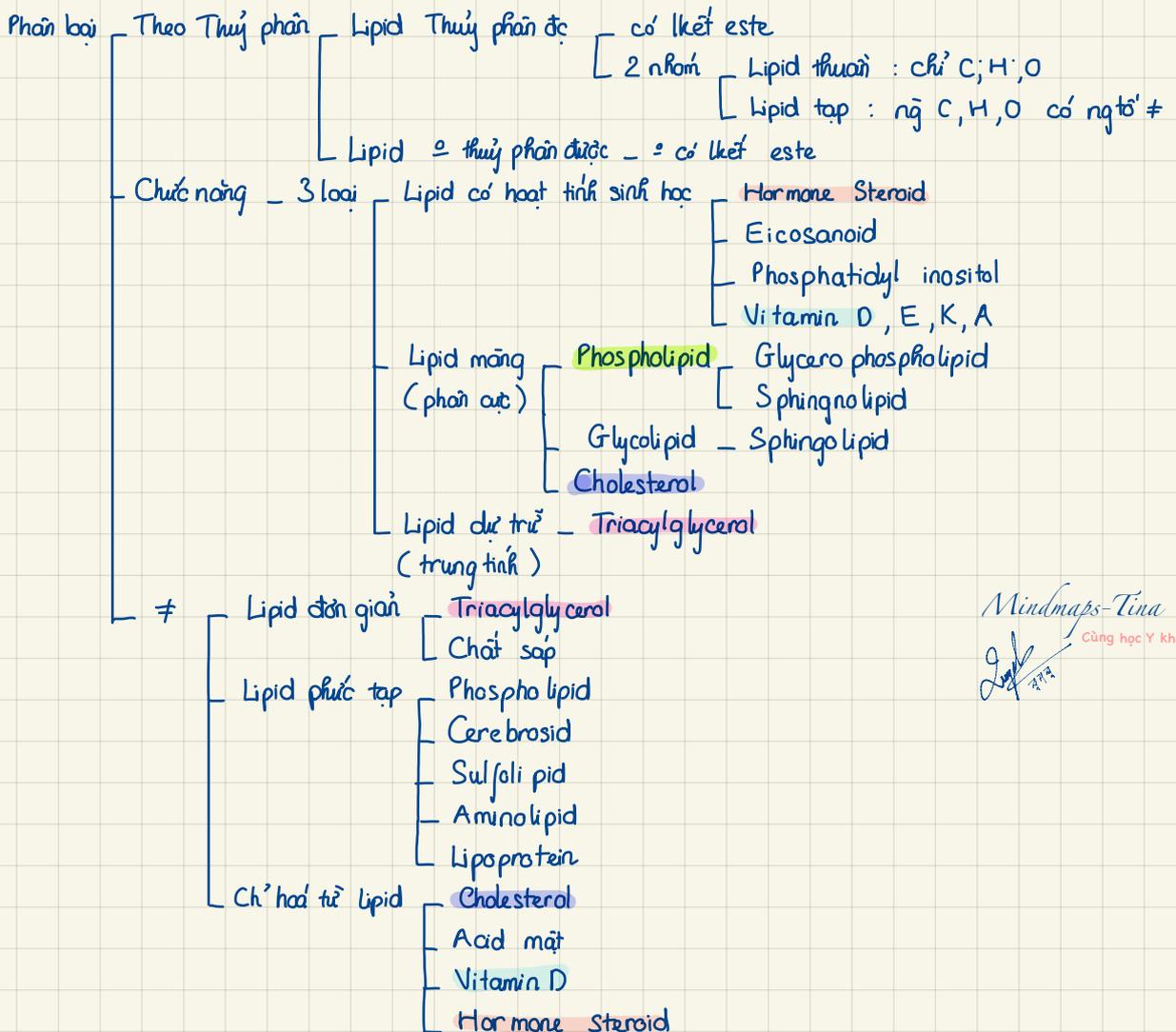
e có / rất ít nhóm chức ưa nước  
 [ -OH, NH<sub>2</sub>, -COOH ]

nh' nhóm kỵ nước

→ e tan / rất ít trợ H<sub>2</sub>O, tan nh' trợ dung môi e phân cực

- dm hữu cơ: ether, benzen, chloroform, ...
- 1 lipid tan ở 1 dm tương ứng

\* H<sub>2</sub>O và Lipid là 2 dm cơ bản trợ cơ thể



# Lipid

## Acid béo

Acid béo - là Acid Carboxylic + Hydrocarbon  
 $\begin{matrix} \text{RCOOH} \\ + \\ \text{C}_x\text{H}_y \end{matrix}$

↳ 4 → 36 Carbon [th 12-28 Carbon, th số chẵn]

[vấn có lẻ: Acid undecylenic 11 Carbon]

[do tuyền nhân da đầu tiết khi dậy thì]

- Nguồn gốc th từ Triglyceride hoặc Phospholipid
- Khi  $\frac{O}{k}$   $\neq$   $\frac{H}{k}$   $\Rightarrow$  Acid béo tự do
- Giá trị E ATP lớn [tim, cơ vân, ...]
- Ngoài Glucose, acetone, acid béo đc xem là nguồn nguyên liệu cho th não
- Là lipid  $\approx$  thủy phân đc

Dạng tồn tại

- Tự do
- Ester = Acid béo kết Alcol
- Amid = Acid béo kết Aminoalcol

Mindmaps-Tina  
Cộng học Y khoa

Đánh pháp

- Tên thông th
- Tên hệ thống: Gọi theo tên chuỗi hydrocarbon có cùng số C

Tên chuỗi hydrocarbon = Số C + "oic"

\* Nhữ Carbon số 1 là Carbon chứa nhóm Carboxyl, Carbon số 2; 3, 4; ...  $\rightarrow \alpha, \beta, \dots, \omega$   
Carbon của nhóm

\* Kí hiệu: Acid Linoleic: 18 C, 2 k đôi giữa  $C_9 - C_{10}$  và  $C_{12} - C_{13}$   
 $\rightarrow 18 : 1 : 9, 12$  hay  $18 : 1 (A^9, 12)$   
Metyl tận cùng

vd: Chuỗi Hydrocarbon có 8 Carbon

$\rightarrow$  Octan  
8 ankan  $\Rightarrow$  bão hòa

$\Rightarrow$  Tên thông th: Acid Caprylic

Acid Octan oic  
có -COOH hydrocarbon  $\rightarrow$  chuỗi Acid béo



vd 2: Chuỗi Hydrocarbon 18 Carbon + 1 liên kết đôi

$\rightarrow$  Octadecen  
18 Carbon anken  $\Rightarrow$   $\approx$  bão hòa

$\Rightarrow$  Tên thông th: Acid Oleic

Acid Octadecen oic  
-COOH Hydrocarbon  $\rightarrow$  Acid béo



Phân loại

- Chiều dài mạch
- Theo mạch carbon
  - A. béo mạch thẳng
  - A. béo mạch nh'
  - A. béo mạch vòng

# Lipid

## Phân loại Acid béo

### Phân loại

- Acid béo bão hòa - có chuỗi Hydrocarbon bão hòa +  $\text{=}$  có nhánh
  - $\text{=}$  chứa 1k đôi
- Acid béo chưa bão hòa
  - Acid béo mang chuỗi Alcol
    - có chuỗi hydrocarbon  $\text{=}$  bão hòa
      - 1 nối đôi
      - nhiều nối đôi
  - Acid béo có vòng
    - Đồng phân của a. béo  $\text{=}$  bão hòa

### \* Acid béo bão hòa (no)

- Chủ yếu' trig mỡ đV
- Trọng lượng phũ càng cao  $\rightarrow$  t° tan chảy càng cao
  - $\Rightarrow$  Acid béo Trọng lượng phũ cao  $\rightarrow$  rắn
  - Acid béo trọng lượng phũ thấp  $\rightarrow$  lỏng
- Gia' trị sinh học A.b no kém A.b chưa no

do A.b no có tác dụng  $\text{=}$  tối đỏi với ch' hoá mỡ  
 $\rightarrow$  tình trạng gan, bệnh xơ vữa đm

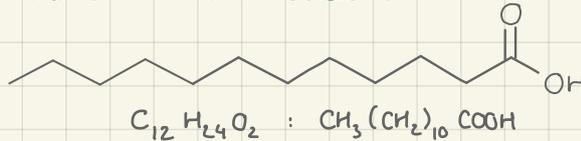
A.b no + Cholesterol có liên quan đến yếu tố đông máu số VIII và fibrinogen  
 $\rightarrow$  qtrọng trig hình thành huyết khối

Mindmaps-Tina  
 Cùng học Y khoa

### Một số loại th' qu'p

#### Nguồn gốc - Dầu dừa

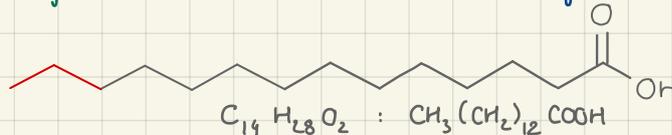
Acid Lauric = Acid n-dodecanoic  $\rightarrow$  M': Laurat [ $\text{=}$  phổ biến]



- \* 95% A.b trung tính đc hấp thụ qua TM. Của
- ⊕ Chỉ 30% Acid lauric đc hấp thụ

- $\rightarrow$  Vì có 12C  $\rightarrow$  nhi' đặc tính của a. béo chuỗi trung bình
- $\rightarrow$  Như 1 thành phần Triglyceride  $\rightarrow$  50% trig cốt dừa, dầu hạt cò, sữa mẹ, ...
- $\rightarrow$  điri cúm do virus, ngăn ngừa truyền HIV từ mẹ  $\rightarrow$  con
- $\rightarrow$  viêm phế' quản, lậu, nhi' trùng nam' men, nhi' trùng đường ruột, ...
- $\rightarrow$  Giúp tăng HDL trong huyết thanh  $\Rightarrow$  Giảm xơ vữa đm [ $\text{=}$  chắc chắn]
- $\rightarrow$  có thể dùng sx xã phòng, dầu gội, mỹ phẩm

Acid Myristic = Acid n-tetradecanoic  $\rightarrow$  M': Myristat



n-tetradecanoic  
 thẳng 4C 10C A. béo  
 $\rightarrow$  Acid béo có 14C mạch thẳng

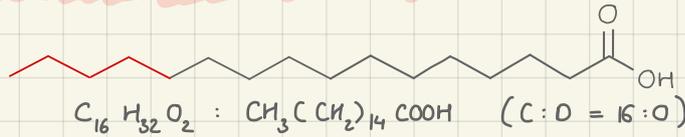
- Bơ nhục đầu kh'oi : 75% Trimyristin, chất béo trung tính of Myristin
- Tính kỵ H<sub>2</sub>O đủ cao
  - $\rightarrow$  Kết hợp với lõi acid béo của loại phospholipid kép của mtb
  - $\Rightarrow$  Hả như 1 chất neo lipid trig m'ng sinh học
- Liên quan mạnh mẽ đến [Cholesterol] huyết thanh ở ng.
  - [Ti' lệ thuận với [Cholesterol]]  $\rightarrow$   $\uparrow$  A. Myristic  $\rightarrow$   $\uparrow$  Bệnh tim mạch
  - $\rightarrow$  Ngoài  $\uparrow$  LDL thì có  $\uparrow$  HDL

# Lipid

## Acid béo

- Mỡ đv + Dầu TV - Acid Palmitic = Acid n hexa decanoic → M' / ester : Palmitat

Palmitic  
E cây cò



thẳng n hexa decan oic  
6C 10C A. béo

Thành phần chính Dầu cò, cũng có triglycerit, phomat, bơ, ...  
Thu đc khi thủy phân =  $H_2O$  ở  $t^\circ$  cao → chưng cất → A. Palmitic  
Trg q trình tổng hợp A. béo : A. Palmitic là sp a. béo đầu tiên  
⇒ Từ đó tạo A. béo dài hơn

Carbohydrate dư → A. Palmitic → 30% chất béo dự trữ

\* Palmitate tố điều hòa ảm q trình Acetyl CoA Carboxylase (ACC)



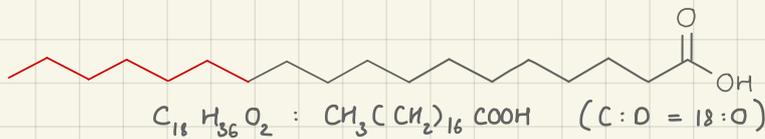
⇒ Nguồn tạo Palmitate

\* Trg q trình Palmitoyl hoá ⇒ Kết q trình với sự định vị màng protein đc bổ xung nhóm palmitoyl

- ⇒ Ứng dụng :
- Pứ xà phòng hoá : xà phòng, mỹ phẩm, chất khử mùi CN  
+ NaOH → gây thủy phân nhóm este → tạo Glycerol + Natri palmitate
  - Phụ gia tự nhiên trg sp hữu cơ
  - Hydro hoá → rượu Cetyl → xà chất tẩy, mỹ phẩm
  - E' chống loạn thần td kéo dài [ Paliperidone Palmitate ] → Đtri tâm thần phân liệt  
↳ vai trò như chất màng, vch' giải phóng chất trung gian  $R^2$
  - ↑ A. Palmitic → ↑ LDL → Tăng xơ vữa → Tăng Bệnh tim mạch
  - Trg sữa ít béo → hàm lượng Vitamin A ↓ ⇒ Dùng Retinyl Palmitate gắn Vitamin A  
↳ Vita A ổn định trg sữa

- Stearic acid = Octadecanoic acid → M' / ester : Stearates

Stearic  
Hy lập → mỡ đv



n - Octadecanoic  
thẳng 8C + 10C A. béo  
18C

Đặc điểm {  
Phổ biến chỉ sau Palmitic acid  
Stearin là 1 Triglyceride : chất béo trung tính  
↳ đc tạo từ 3 pứ Stearic acid

Q trình sx {  
có trong mỡ đv + dầu TV  
↳ Chất béo trung tính  $\xrightarrow[= H_2O (100^\circ C)]{\text{xà phòng hoá}}$  Stearic acid  
trg thường mại → th là hỗn hợp Stearic Acid + Palmitic Acid

Ứng dụng {  
sx chất làm khô, chất bôi trơn, bóng bề mặt giấy - kim loại, xà phòng, ...  
↳ đc dùng như hỗn hợp tách khi làm thạch cao từ khuôn

↳ thành phần làm đèn cầy, chất dẻo bổ xung, ...

\* Qua Nghiên cứu đản nhân đống vi ở ng

- + Stearic acid → Khử bão hòa Oxy hoá → Oleic Acid cao hơn 2.4 lần so với Palmitic acid
- + Stearic acid có khả năng kết hợp vào ester Cholesterol → Lquan giảm LDL cũng vs A. béo ≠