# LIPÍDEOS, ÁCIDOS GRAXOS E FOSFOLIPÍDEOS

QFL-0343 – REATIVIDADE DE COMPOSTOS ORGÂNICOS II E BIOMOLÉCULAS PROF. DR. JOSEF WILHELM BAADER

**ALUNOS:** 

BEATRIZ MAYUMI TAGIMA

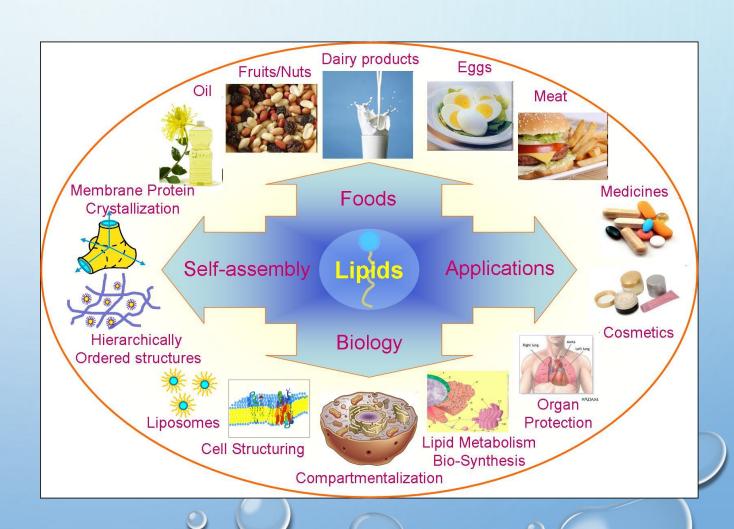
WILLIAN MARANHÃO

# LIPÍDEOS

 OS LIPÍDIOS SÃO DEFINIDOS COMO TODA SUBSTÂNCIA ORGÂNICA SOLÚVEL EM SOLVENTES ORGÂNICOS NÃO POLARES

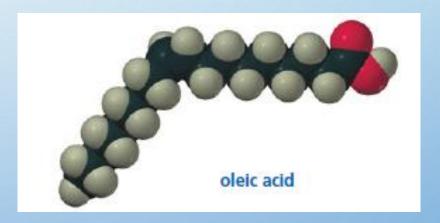
 DIFEREM DAS OUTRAS CLASSES DE BIOMOLÉCULAS NATURAIS (CARBOIDRATOS, PROTEÍNAS E ÁCIDOS NUCLEICOS)

 INCLUEM UMA VARIEDADE DE TIPOS ESTRUTURAIS.



- SÃO OS LIPÍDIOS MAIS CONHECIDOS, CONSTITUÍDOS DE ÁCIDOS CARBOXÍLICOS COM LONGAS CADEIAS HIDROCARBÔNICAS.
- CLASSIFICAÇÃO:
  - SATURADO
  - INSATURADO
    - POLIINSATURADO
- ELES SÃO NÃO RAMIFICADOS E CONTÊM UM NÚMERO PAR DE CARBONOS, POIS SÃO SINTETIZADOS A PARTIR DE ACETATO, UM COMPOSTO COM DOIS CARBONOS.



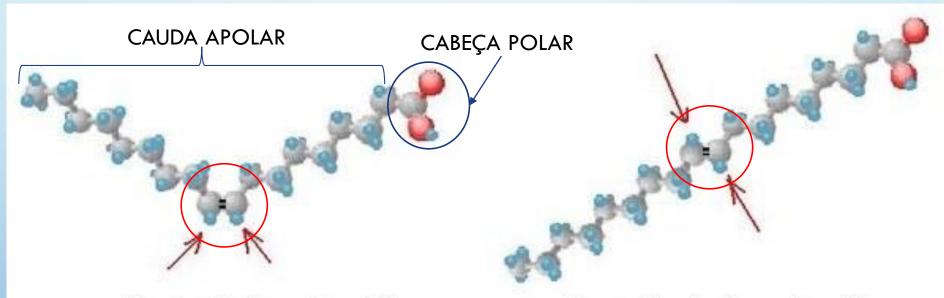


• AS PROPRIEDADES FÍSICAS DOS ÁCIDOS GRAXOS SÃO DEFINIDAS A PARTIR DO TAMANHO DA CADEIA HIDROCARBÔNICA E DO GRAU DE

INSATURAÇÃO.

TEMPERATURA DE FUSÃO DE ÁCIDOS GRAXOS			
ÁCIDOS GRAXOS	N° DE CARBONOS	N° DE	TEMPERATURA DE
		INSATURAÇÕES	FUSÃO (°C)
ESTEÁRICO	18	0	69,6
OLÉICO	18	1	13,4
PALMÍTICO	16	0	63,1





Cis-9-octadecenoic acid (Oleic acid)

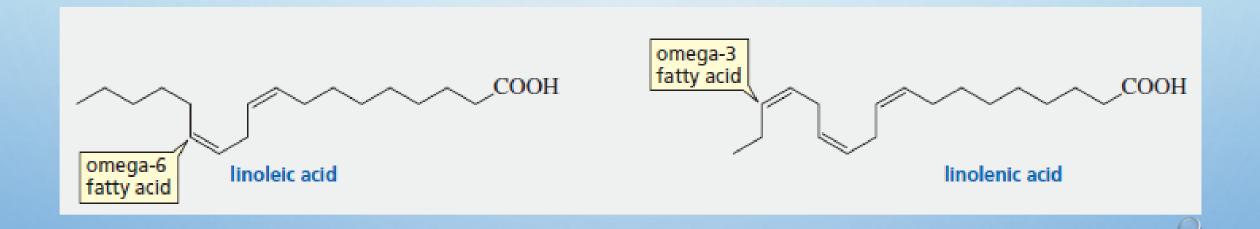
Trans-9-octadecenoic acid (Elaidic acid)

Cis Configuration



Trans Configuration

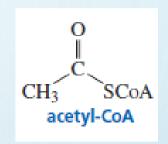
#### Ácido Graxo Omega

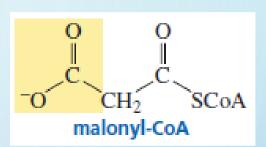


#### Biossíntese

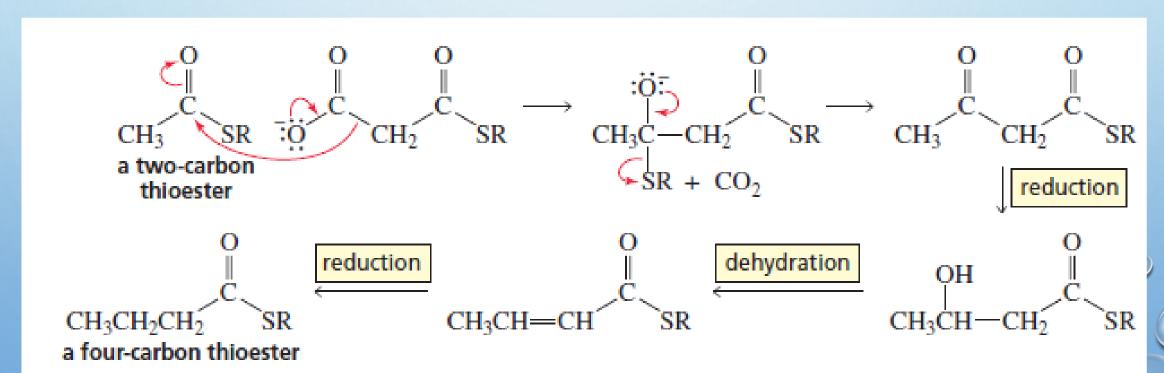
Condensação de Claisen – Formação de  $\beta$ -cetoéster

#### Biossíntese





Condensação de Claisen Biológica



#### Biossíntese

Condensação de Claisen Biológica

Claisen condensation

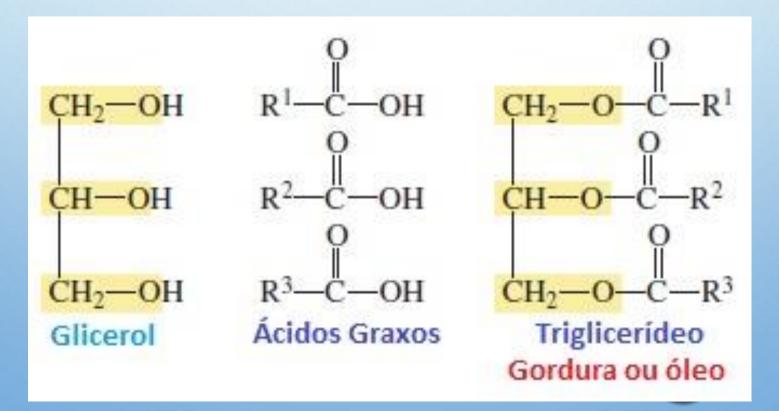
$$CH_3CH_2CH_2$$
  $CH_2$   $CH_2$   $CH_2$   $CH_3$   $CH_2$   $CH_2$   $CH_2$   $CH_3$   $CH_2$   $CH_3$   $CH_3$ 

- 1. reduction
- 2. dehydration
- reduction

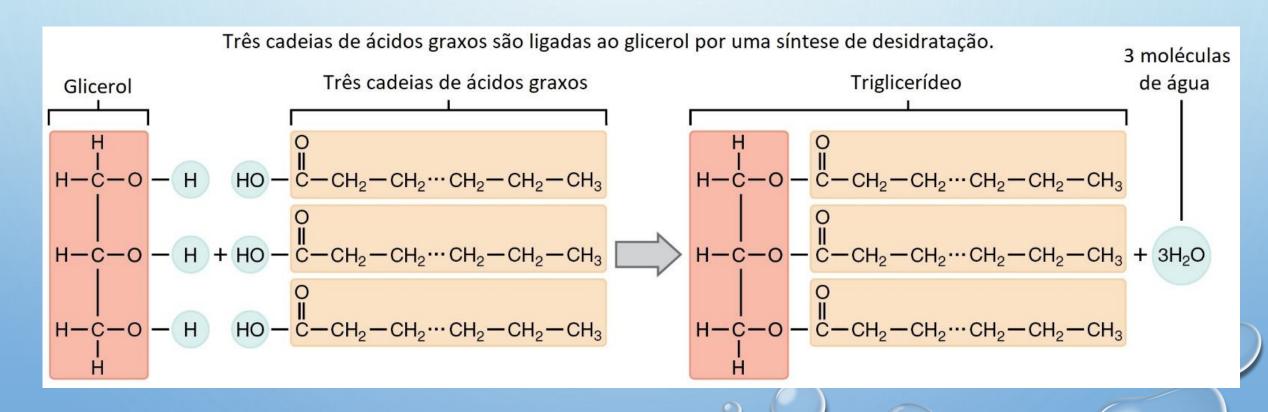
- SÃO UM TIPO DE LIPÍDEO;
- FUNÇÃO DE ARMAZENAMENTO DE ENERGIA DE FORMA EFICIENTE NO ORGANISMO;
- GORDURAS SÃO SÓLIDAS EM TEMPERATURA AMBIENTE;
  ÓLEOS SÃO LÍQUIDOS.



• AS GORDURAS E OS ÓLEOS SÃO MISTURAS DE TRIACILGLICERÓIS QUE OCORREM NATURALMENTE. TAMBÉM SÃO CHAMADOS DE TRIGLICÉRIDES OU TRIGLICERÍDIOS.



• SÃO FORMADOS A PARTIR DA REAÇÃO DE ESTERIFICAÇÃO, QUE OCORRE ENTRE TRÊS HIDROXILAS DO GLICEROL E OS ÁCIDOS GRAXOS.



• MECANISMO: REAÇÃO DE ESTERIFICAÇÃO

- INDÚSTRIA ALIMENTÍCIA
  - HIDROGENAÇÃO CATALÍTICA
    - FORMAÇÃO DE GORDURA TRANS
  - OXIDAÇÃO LIPÍDICA



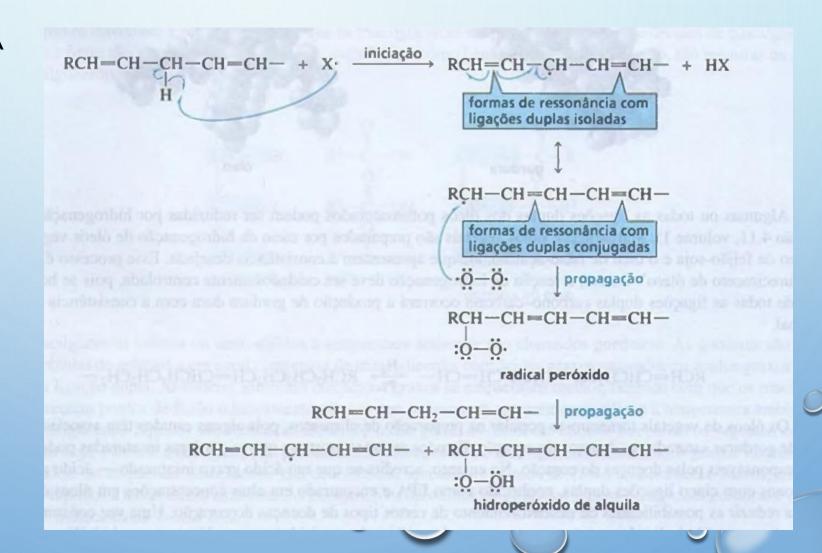




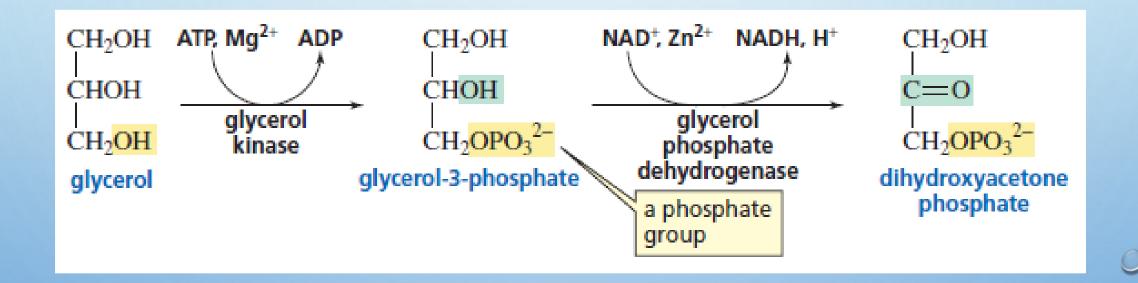
- HIDROGENAÇÃO CATALÍTICA
  - FORMAÇÃO DE GORDURA TRANS

RCH=CHCH<sub>2</sub>CH=CHCH<sub>2</sub>CH=CH
$$-\frac{H_2}{Pt}$$
 RCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH=CHCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH-

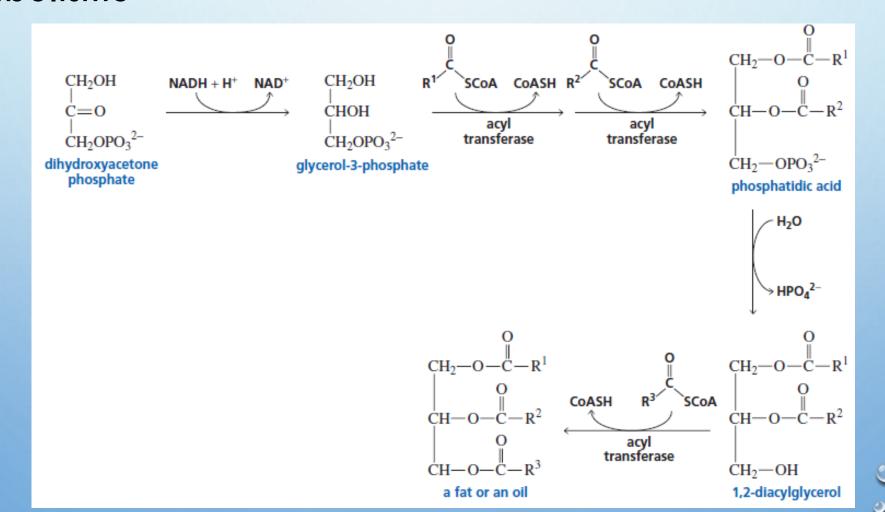
OXIDAÇÃO LIPÍDICA



Anabolismo

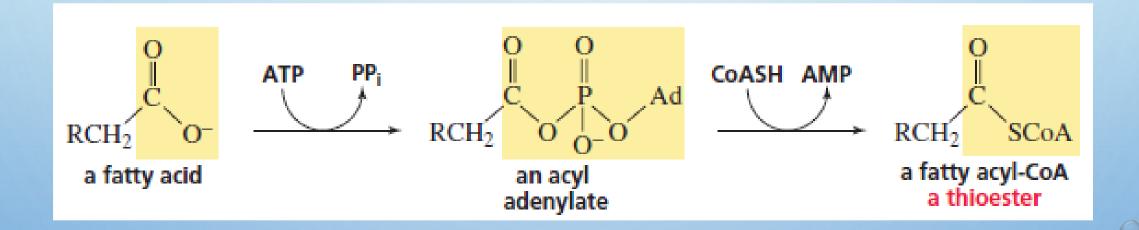


#### Anabolismo

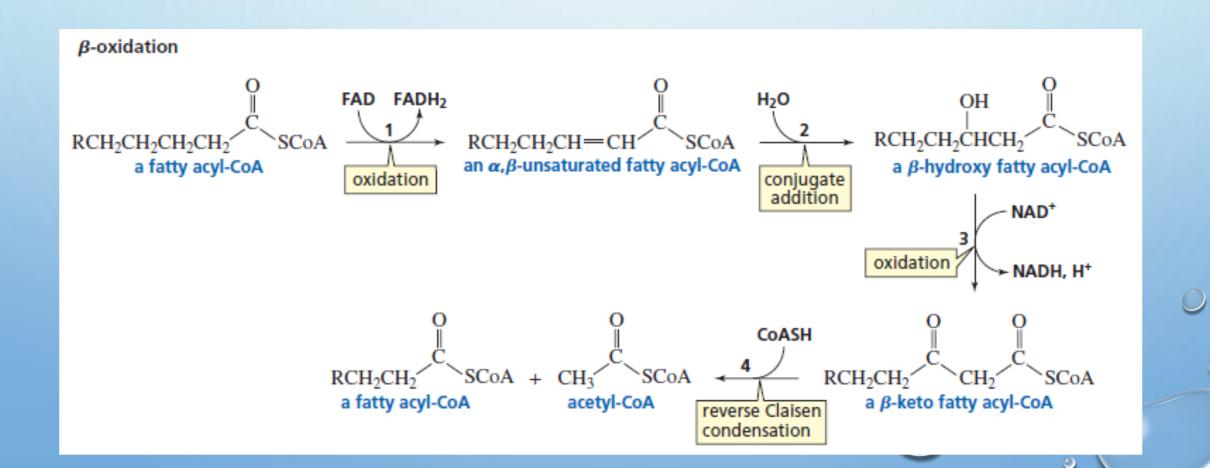


Catabolismo

Ativação



#### Catabolismo



Catabolismo

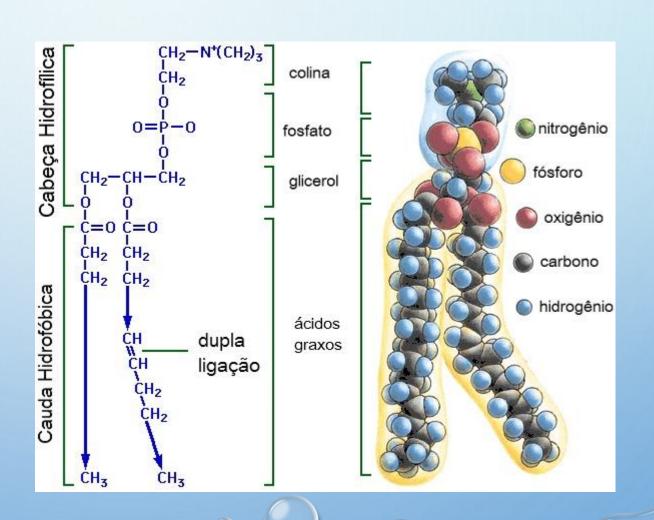
Passo 2 – Adição Conjugada

$$\begin{array}{c} O \\ O \\ C \\ \hline O \\ \hline C \\ \hline O \\$$

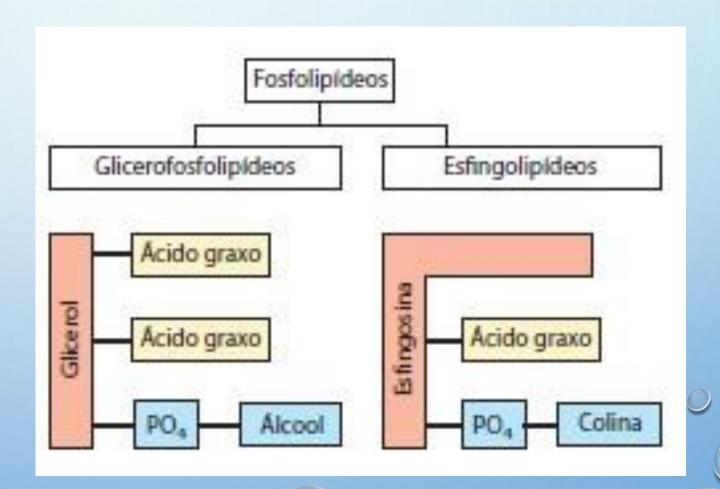
#### Catabolismo

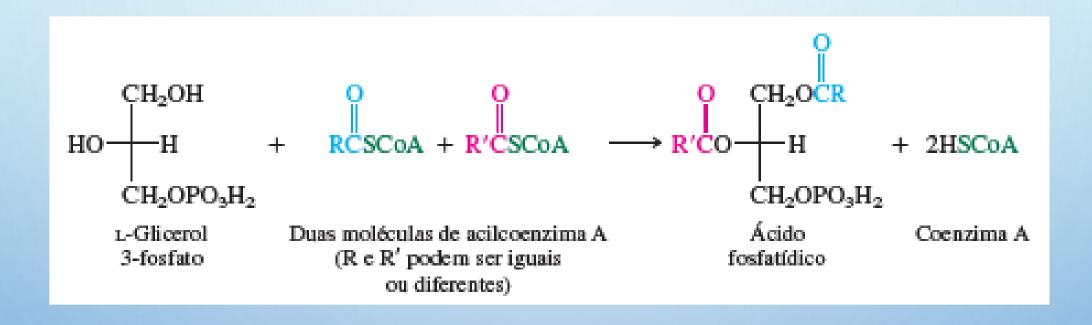
Passo 4 – Condensação de Claisen Reversa

- Os derivados dos lipídios que contêm fósforo são conhecidos como fosfolipídios.
- São anfipáticos: uma extremidade da molécula é hidrofóbica e a outra é hidrofílica

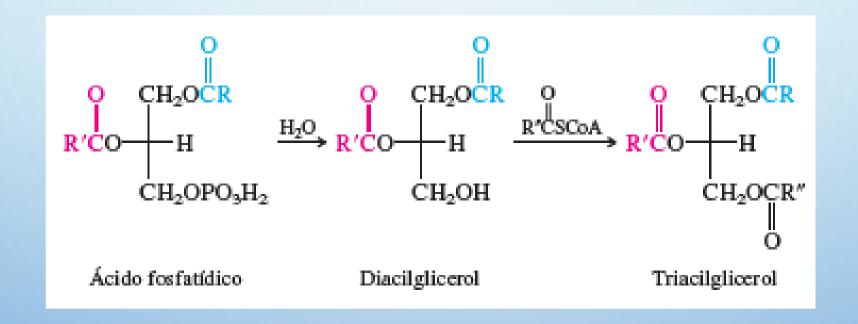


- Os fosfoglicerídeos (ou glicerofosfolipídeos) e os esfingolipídeos são tipos comuns de fosfolipídeos presentes em membranas celulares;
- Nos glicerofosfolipídeos, as regiões hidrofóbicas são compostas por dois ácidos graxos ligados ao glicerol.



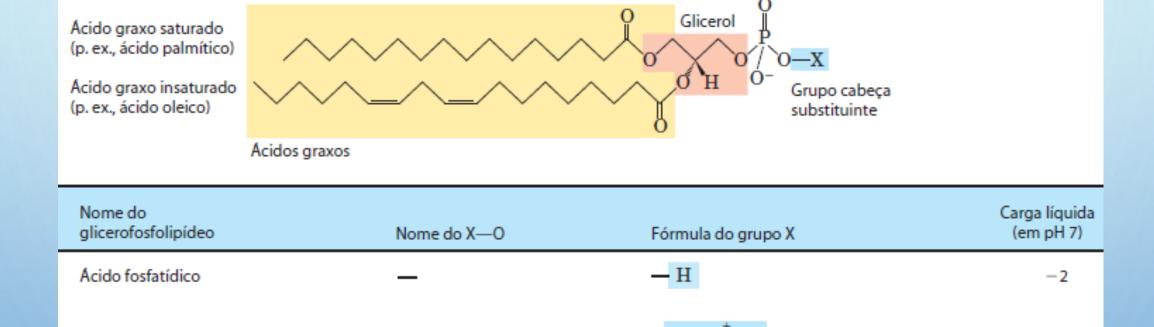


 Os glicerofosfolipídeos são derivados do composto precursor ácido fosfatídico.



• Os glicerofosfolipídeos são derivados do composto precursor ácido fosfatídico.

Fosfatidiletanolamina



NH.

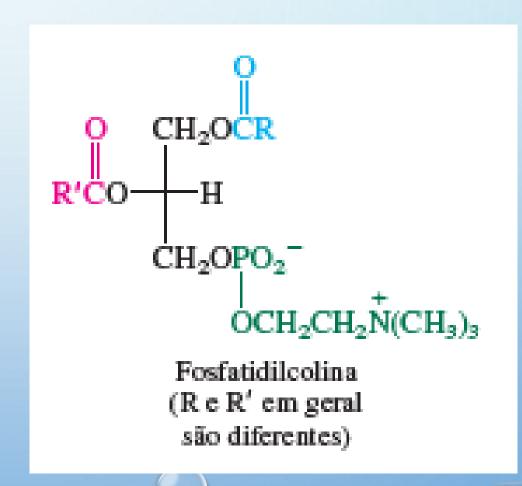
0

 Os glicerofosfolipídeos são denominados como derivados do composto precursor, o ácido fosfatídico.

Etanolamina

#### Fosfatidilcolina

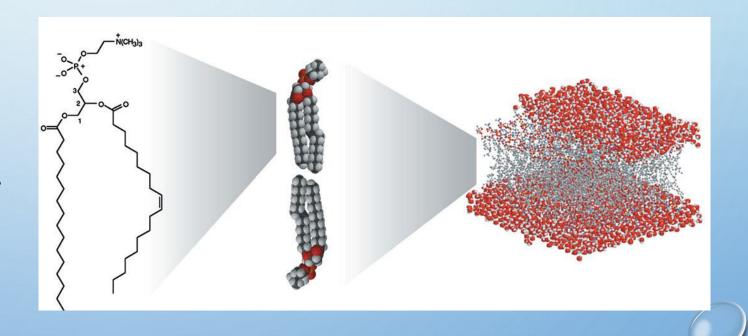
- Um fosfolipídio importante é a fosfatidilcolina, também chamado de lecitina.
- A fosfatidilcolina é uma mistura de diésteres do ácido fosfórico. Uma função éster é derivada de um diacilglicerol, enquanto que a outra é uma unidade colina [-OCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>N<sup>+</sup>(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>].



#### Fosfatidilcolina

A fosfatidilcolina possui um "grupo cabeça" polar hidrofílico (a unidade colina com carga positiva e a unidade fosfato com carga negativa) e duas "caudas" apolares lipofílicas (hidrofóbicas) (os grupos acila).

Em determinadas condições, como na interface de duas fases aquosas, a fosfatidilcolina forma aquilo que é chamado de dupla camada lipídica.



# REFERÊNCIAS

Bruice, Paula Y. Organic Chemistry. Upper Saddle River, NJ: Pearson/Prentice Hall, 7° ed., 2004;

Carey, F. A., Química orgânica: volume 2. Trad. Kátia A. Roque.. [et al.],  $7^{\alpha}$  ed. Porto Alegre : AMGH, 2011.

Nelson, D. L., Cox, M.M. *Princípios de bioquímica de Lehninger*. Trad. Ana Beatriz Gorini da Veiga ... et al.], 6° ed., Porto Alegre : Artmed, 2014.

Vollhardt, P., Schore, N. Química orgânica: estrutura e função. Trad. Flavia Martins da Silva ... [et al.], 6° ed., Porto Alegre: Bookman, 2013.