

Tema 4: COMPOSICIÓN QUÍMICA DOS SERES VIVOS III: LÍPIDOS

É un grupo moi heteroxéneo, pero todos os compoñentes comparten a característica de ser insolubles en auga pero si en disolventes orgánicos apolares (p. ex. o éter).

Están formados por C, H e, en menor medida, O; algúns poseen N, P ou S.

□ Ácidos graxos

Tenén un grupo -COOH e unha longa cadea hidrocarbonada, formada xeralmente por un nº par de átomos de carbono.

Son pouco abundantes en estado libre, e adoitan formar parte doutros lípidos.

*TIPOS DE AC. GRAXOS:

- Saturados: non teñen dobles enlaces. Adoitan atoparse en graxas animais (manteiga, sebo, mello).
 - Ac. laurílico (12 C)
 - Ac. palmitílico (16 C)
 - Ac. esteálico (18 C)
 - Ac. araquídico (20 C)
- Insaturados: teñen algún doble enlace, e, segundo o nº deles, poden ser moninsaturados ou poliinsaturados.
 - Ac. palmitoleíco (16 C)
 - Ac. oleíco (18 C)
 - Ac. linoleíco (18 C)
 - Ac. linoléumico (18 C)
 - Ac. araquidólico (20 C)
- Ac. graxos esenciais: non poden ser sintetizados polo organismo e deben tomarse coa dieta.

- Ác. linoleico: precursor dos ω-6. Tem ação cardioprotetora e antiinflamatória.
- Ác. linoléico: precursor dos ω-3. Disminui os níveis de triglicéridos e colesterol no sangue.

Formulación

- Ác. graxos saturados:



sendo $k = \text{nº C}$;
 $n = \text{nº de dobles enlaces}$
 (sempre é zero).

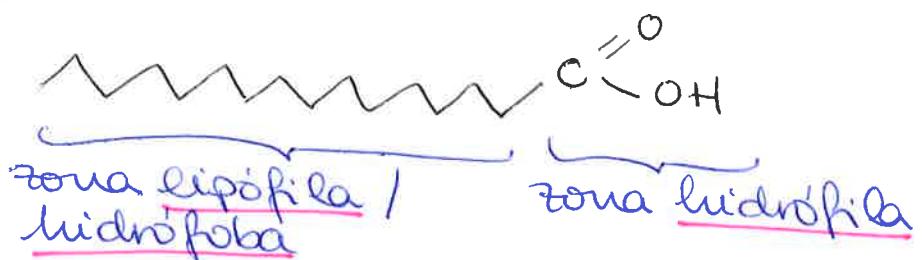
- Ác. graxos insaturados:



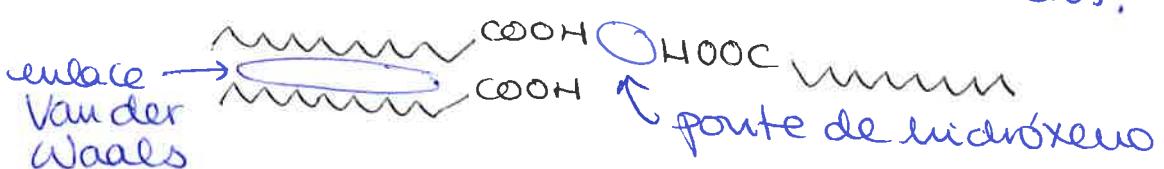
sendo $k = \text{nº C}$;
 $n = \text{nº de dobles enlaces}$;
 $x = \text{posición dos dobles enlaces}$.

PROPIEDADES FÍSICAS DOS ÁC. GRAXOS

- Têm um comportamento anfipático/hipopolar:



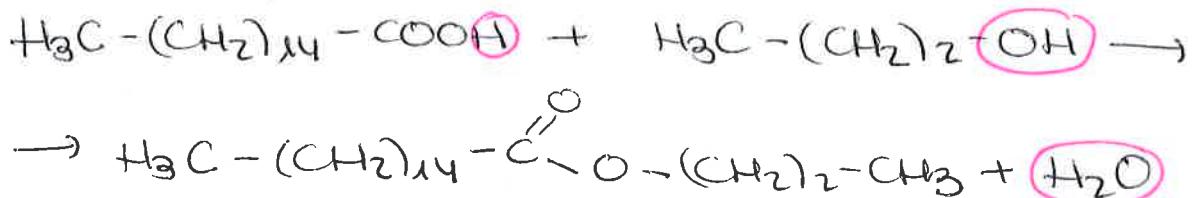
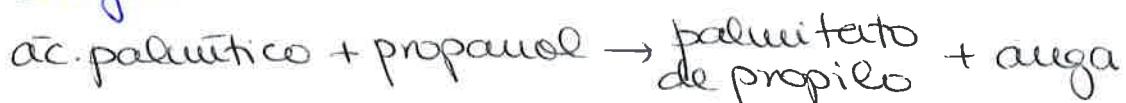
- Interacción con outras moléculas:



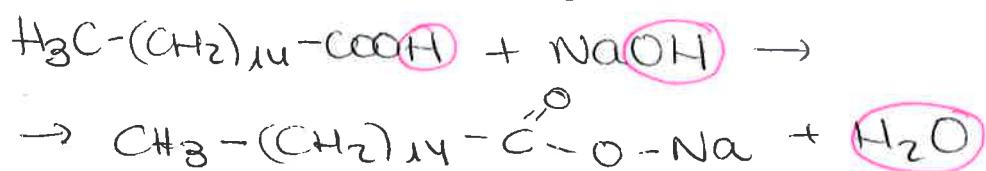
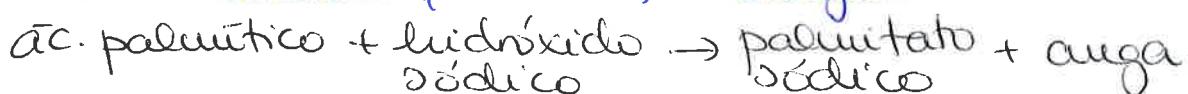
- O punto de fusión aumenta co número de carbonos e diminui ao aumentar os dobles enlaces. Nos insaturados, os enlaces dobles provocan desviacións da cadea, que dificulan a formación de forzas Van der Waals, polo que os pts. de fusión son mellorres.

* PROPIEDADES QUÍMICAS DOS AC. GRAXOS:

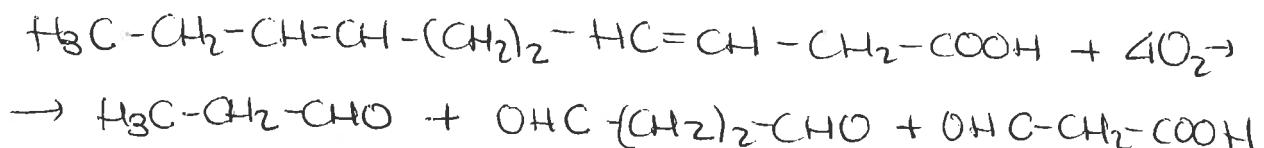
- Esterificación: reacción con alcohol ou amioalcohol, formando un éster e auga.



- Saponificación: reacción con álcalis, formando xabóns (ésteres) e auga.

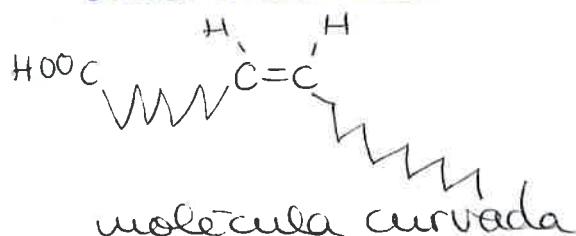


- Furanciamiento: producese unha oxidación que escinde o ac. graxo, produciendo aldehídos.

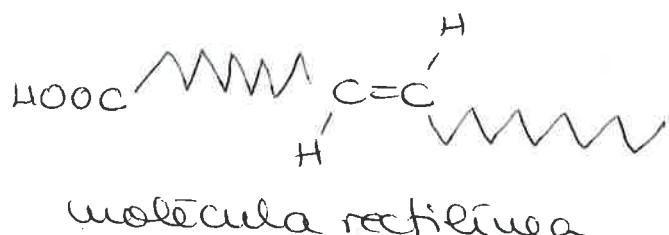


Isomería cis-trans

Configuración cis: átomos de H ao mesmo lado do dobre enlace.



Configuración trans: átomos de H en lados opostos do doble enlace.

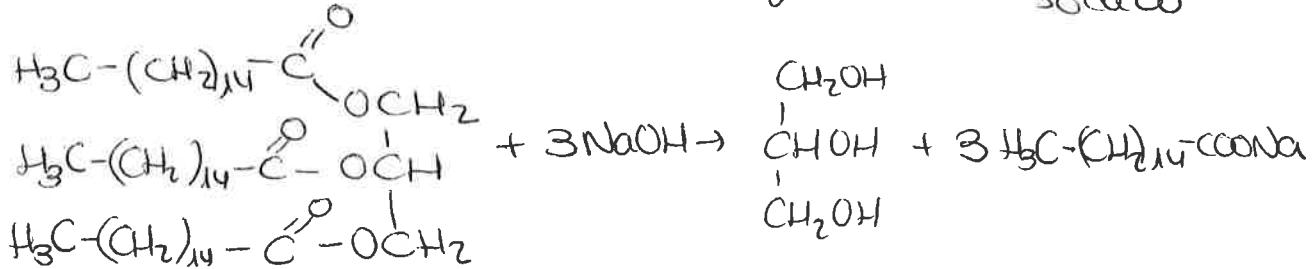
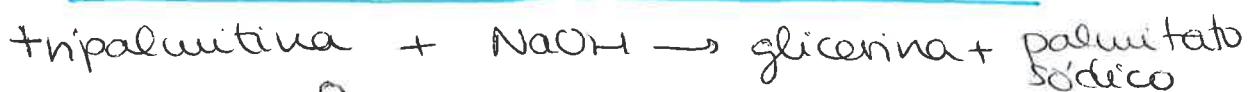


□ Lípidos saponificables: simples / hololípidos

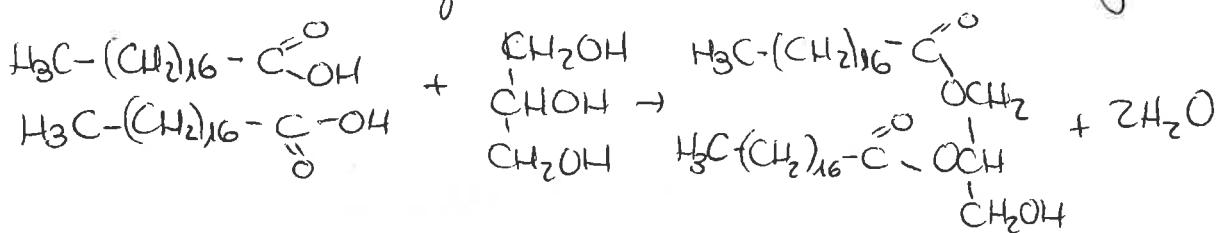
• ACILGLICÉRIDOS:

formados por unha, dúas ou tres moléculas de ác. graxos (monoglicénidos / monoacilglicénidos, diglicénidos / diacilglicénidos, triglicénidos / triacilglicénidos). Os triglicénidos son os máis abundantes, e poden ter os 3 ác. graxos iguais (simples) ou diferentes (mixtos). mediante as lipases, os acilglicénidos hidrolízase en ác. graxos e glicerina.

* SAPONIFICACIÓN DE ACILGLICÉRIDOS:



* ESTERIFICACIÓN / FORMACIÓN DE ACILGLICÉRIDOS:



* CLASIFICACIÓN DOS ACILGLICÉRIDOS:

- De orixe vexetal: predominan os ác. graxos insaturados, teñen un pto. de fusión baixo e son líquidos a temperatura ambiente (aceites).
- De orixe animal: todos os ác. graxos son saturados, teñen un pto. de fusión elevado e son sólidos (sebos) ou semisólidos (manteiga) a temperatura ambiente.

* FUNCIÓNS DOS ACILGLICÉRIDOS:

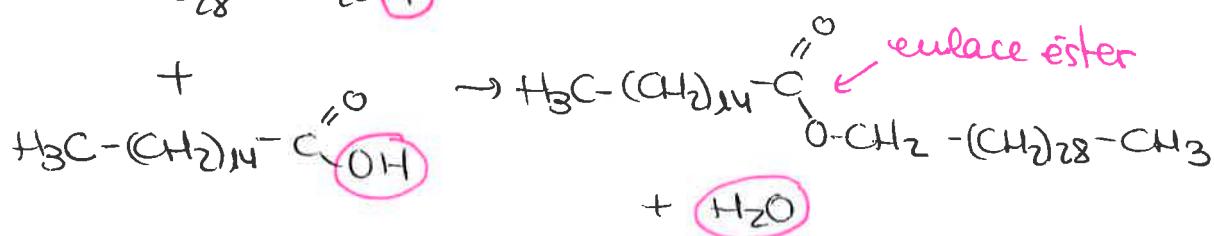
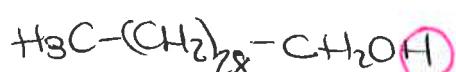
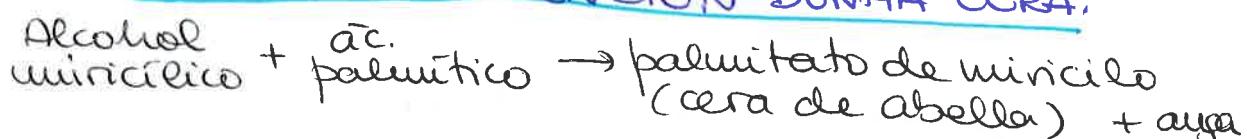
- Constitúen unha reserva enerxética a longo prazo. Nas células vexetais acumúllanse en vauíoles e plastos, e nas animais, nos adipocitos do tecido adiposo. Produce ATP.
- Os animais que liberan poden usalos para producir calor, grazas á termoxenina, unha proteína da membrana mitocondrial interna dos adipocitos.
- O tecido adiposo tamén é un órganio endocrino que produce adipoquinas, qde intervén no metabolismo da glucosa, na presión arterial e na coagulación.
- Os acilglicéridos son o vehículo de vitaminas liposolubles (A,D,E,K).
- Protexen órganos vitais.

• CERAS / CÉRIDOS:

Son ésteres dun ac. graxo de cadea longa e un monoalcohol de cadea longa. Ambos extremos son hidrofobos.

Recobren e impermeabilizan a pel, o pelo, as plumas e os exoesqueletos. Nas plantas recobren follas, froitos e flores e protexen da evaporación da auga e dos ataques dos insectos.

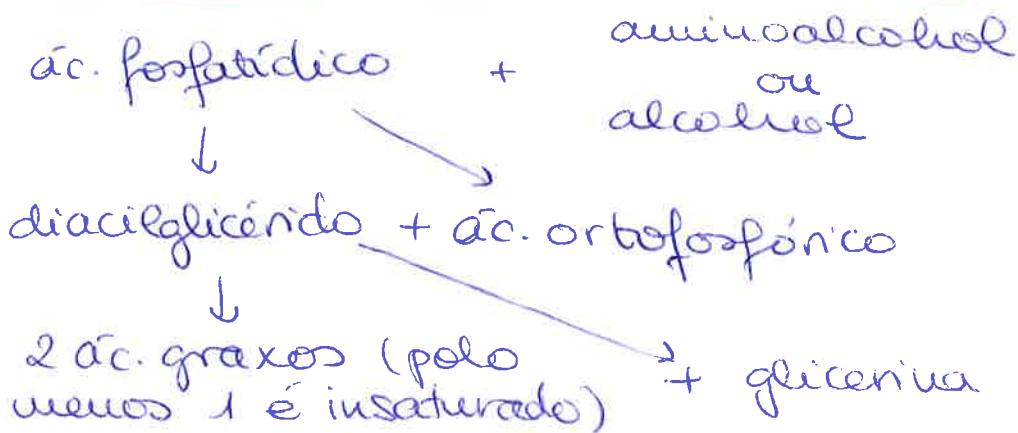
* REACCIÓN DE OBTENCIÓN DUNHA CERA:



□ lípidos saponificables: complejos / heterolípidos / de membrana

• GLICEROFOSFOLÍPIDOS/FOSFOGLICÉRIDOS:

✳ COMPOSICIÓN DOS FOSFOGLICÉRIDOS:



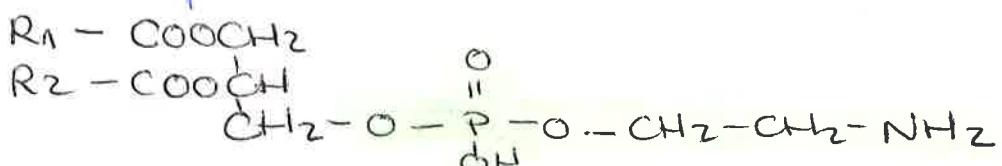
✳ FUNCIÓN:

Debido a que son moléculas anfipáticas (con parte hidrófoba e parte hidrófila) pueden formar, en medios acuosos, bicapas ou níctelas.

✳ TIPOS DE FOSFOGLICÉRIDOS:

• Con aminoalcoholes:

- Fosfatidiletanolamina (cefalina): membrana plasmática vegetal e animal.



- Fosfatidilcolina (lecitina): membrana plasmática vegetal e animal.

