



UNIVERSIDAD  
DEL SURESTE

"Pasión<sup>por</sup>  
educar"

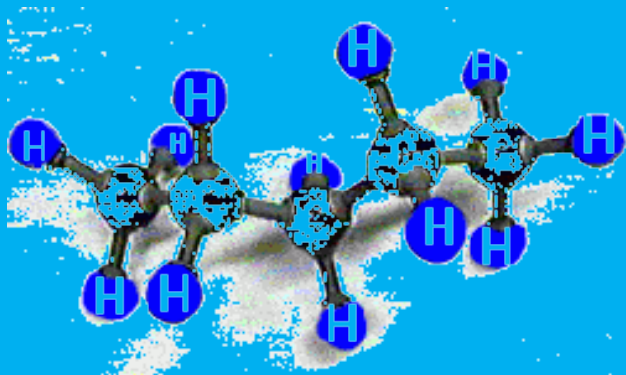
NOMBRE DEL ALUMNO: CARLOS ANDRES AGUILARAGUILAR

GRADO:6 TO GRUPO: A

NOMBRE DE LA PROFESORA: LUZ ELENA CERVANTES MONROY

BIOQUIMICA

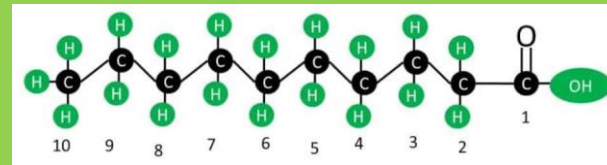
Los lípidos son biomoléculas orgánicas que contienen siempre C, H y O. También pueden contener N y P.



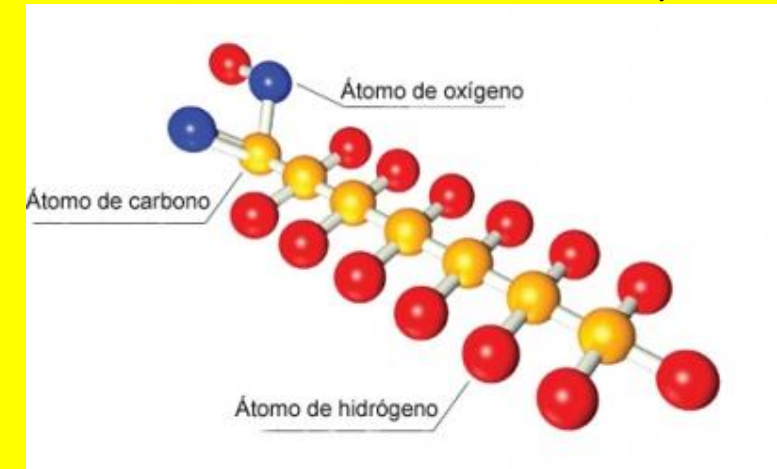
## ESTRUCTURA QUIMICA Y CLASIFICACION

### Ácidos grasos.

Aunque se encuentran en estado libre en la naturaleza en pequeñas cantidades, son componentes moleculares (sillares estructurales) de muchos de los lípidos comunes.

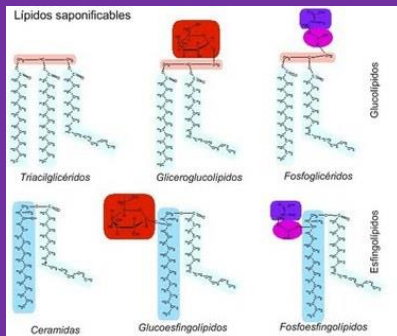


Los ácidos grasos son simplemente ácidos orgánicos que poseen una cadena hidrocarbonada larga (los más comunes desde 12 a 24 átomos de carbono).



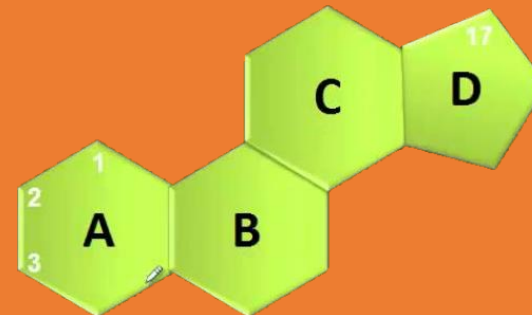
### Lípidos saponificables

Son lípidos que contienen ácidos grasos unidos mediante enlaces tipo éster a otro componente molecular que varía según los tipos.



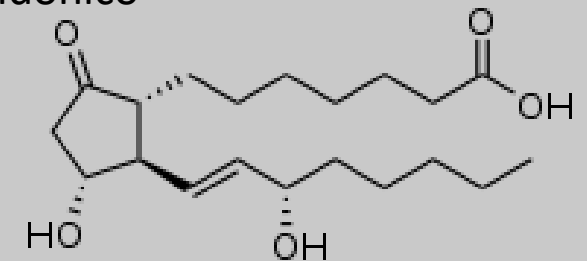
### Lípidos no saponificables.

En general, no contienen ácidos grasos como componentes moleculares, o al menos, no están unidos mediante enlaces éster a otros componentes



### Icosanoides.

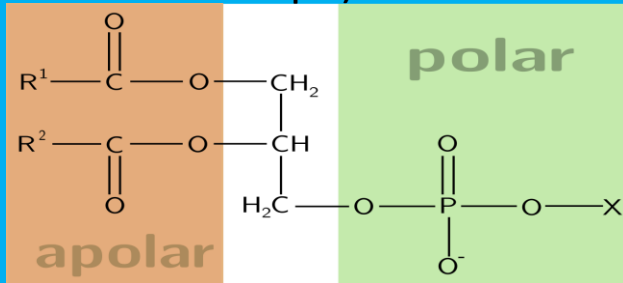
Son lípidos que derivan de la ciclación, entre los carbonos 8 y 12, y posterior oxidación del ácido graso poliinsaturado de 20 carbonos denominado ácido araquidónico



En cuanto a su polaridad, los lipidos pueden ser:

Hidrófobos (apolares).

Anfifílicos/anfipáticos (polares y apolares a un tiempo)



## PROPIEDADES DE LOS LIPIDOS

Un grupo polar es un grupo funcional con una distribución electrónica que produce en la molécula y en su entorno un momento dipolar apreciable; los grupos polares son responsables de la afinidad por las superficies polares, particularmente del agua, de ahí su carácter hidrófilo (o lipófilo).

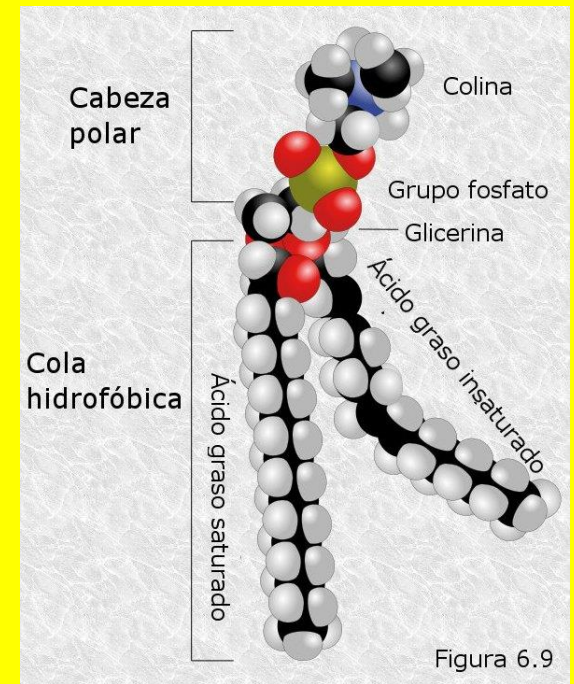


Figura 6.9

Un **grupo apolar** es la parte orgánica de una molécula con una distribución de electrones que no produce momento eléctrico dipolar apreciable en su entorno; los grupos apolares son responsables de la afinidad por los disolventes orgánicos de baja polaridad y tienen carácter **hidrófobo** o **lipófilo**.



## BIBLIOGRAFÍAS.

<https://clasesparticularesdebioquimica.files.wordpress.com/2015/07/estructura-de-los-lipidos-repartido.pdf>

<https://es.slideshare.net/evelinro/unidad-ii-tema-3>