



**Nombre de alumno: Erick Peñaloza
Martínez**

**Nombre del profesor: María de los
Ángeles Venegas Castro**

Nombre del trabajo: Súper Nota

Materia: Bioquímica

PASIÓN POR EDUCAR

Grado: 1°

Grupo: "A"

INTRODUCCIÓN

Los lípidos son moléculas responsables de varias cosas una de ellas es la reserva de energía, la formación de membranas, transporte del colesterol y de triglicéridos. Su principal característica de los lípidos es su carácter hidrofóbico, esto quiere decir que no son solubles en agua o soluciones acuosas. Están formadas principalmente por carbono e hidrógeno también el oxígeno pero está en menor cantidad

LIPIDOS

Conceptos de lípidos: Los lípidos son moléculas responsables, entre otras cosas, de la reserva de energía, la formación de membranas, transporte de colesterol y triacilglicéridos, así como derivados biológicamente activos que ejercen una amplia gama de funciones, como hormonas, antioxidantes, pigmentos, factores de crecimiento y vitaminas.



LIPIDOS: CLASIFICACION



Clasificación de los lípidos: Estos se clasifican por: simples, complejos y asociados, los simples se dividen en ácidos grasos, grasas neutras y serás, los complejos se dividen en fosfogliceridos, Glucolipidos y Lipoproteínas, los asociados de dividen en prostaglandinas, terpenos y esteroides.

Propiedades químicas de los lípidos:

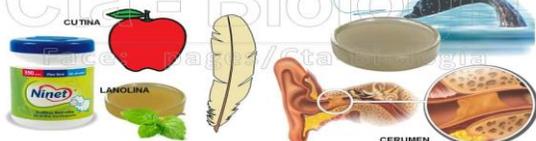
Esterificación: Es una reacción en la cual un ácido graso se une a un alcohol, mediante un enlace covalente, de esta reacción se forma un éster, liberando agua. **Saponificación:** Es una reacción en la cual un ácido graso se une a una base dando una sal de ácido graso, liberando una molécula de agua. **Anti-oxidación:** Es una reacción en la cual se oxida un ácido graso insaturado.

Propiedades químicas:

Reacción de saponificación

Saponificación: Es una reacción típica de los ácidos grasos, en la cual reaccionan con álcalis y dan lugar a una **sal de ácido graso**, que se denomina jabón. Las moléculas de jabón presentan simultáneamente una zona apolar o hidrófoba, que rehuye el contacto con el agua, y una zona hidrófila o polar, que se orienta hacia ella, lo que se denomina comportamiento anfipático.

- Ceras o cèridos:** sirven como protección de estructuras (tej. Epidérmico). Moldeables al calor y se endurecen al frío, formados por un ácido graso saturado y un alcohol monohidroxilo de elevado peso molecular.
- La cera de los panales (palmitato de miricilo).
 - Lana natural de las ovejas (lanolina).
 - De los frutos, hojas y tallos (cutina: evita deshidratación).
 - Plumas de aves (glándula uropigio: aceite que impermeabiliza el plumaje).
 - En el oído (cerumen).
 - El espermaceti de las ballenas, etc.
 - Suberina en el suber o corcho.



Lípidos de uso biológico: Los lípidos de uso biológico son: Ácidos grasos, Ésteres de ceras, Esfingolípidos, Isoprenoides, Funciones biológicas.

CONCLUSIÓN

Los lípidos hacen muchas cosas una de ellas es la reserva de energía también sabemos los grupos de ester y como se clasifican, también sabemos sus propiedades químicas y de su uso biológico.

FORMATO APA

Autor: universidad del sur

Año: 2022

Título: Antología de bioquímica

Formato: PDF.ww.ht