



# Mi Universidad

## Mapa conceptual

*Nombre del Alumno: Lucerito de los Ángeles Pérez Hernandez*

*Nombre del tema: Lípidos*

*Parcial: 3*

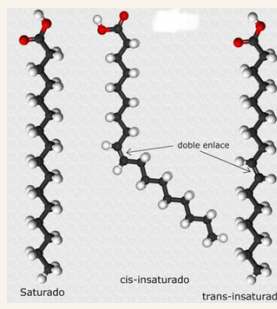
*Nombre de la Materia: Bioquímica*

*Nombre del profesor: Aldrin de Jesús Maldonado Velasco*

*Nombre de la Licenciatura: Enfermería*

*Cuatrimestre: I*

# LÍPIDOS



## Concepto

Son aquellas sustancias de los seres vivos que se disuelven en solventes apolares, como el éter, el cloroformo y la acetona, y que no lo hacen de manera perceptible en el agua. Las funciones de los lípidos también son variadas

## Función

Los lípidos son fuente de ácidos grasos esenciales, mismo que son indispensables para el mantenimiento e integridad de las membranas celulares

## ¿Qué es?

Los lípidos son conjuntos de moléculas orgánicas constituidas primordialmente por átomos de carbono, hidrógeno y oxígeno.

Algunos lípidos, como los que componen la membrana celular, poseen una capa hidrófoba y otra hidrófila, de modo que solo por uno de sus lados pueden interactuar con moléculas de agua o similares.

## Importancia

Los lípidos son un grupo heterogéneo de compuestos, que incluyen las grasas, los aceites, los esteroides, las ceras y los compuestos relacionados, que están más vinculados con sus propiedades físicas que con sus propiedades químicas.

## Propiedad

común de ser relativamente insolubles en agua y solubles en solventes no polares tales como el éter y el cloroformo.

## Dieta

Ácidos grasos esenciales, las vitaminas liposolubles y otros micronutrientes lipofílicos están contenidos en la grasa de los alimentos naturales.

Se cree que la suplementación dietética con ácidos grasos de cadena larga tiene efectos beneficiosos en varias enfermedades crónicas, incluyendo la enfermedad cardiovascular, la artritis reumatoide y la demencia.

## Clasificación

-Los ácidos grasos son formados por una larga cadena hidrocarbonada de tipo lineal.  
-Cuenta con un número para de átomos de carbono.  
Se clasifican en:

## Saturados

Solo tienen enlaces simples entre los átomos de carbono. Únicamente poseen enlaces sencillos en su cadena. Su estructura es lineal, cuánta con una cola hidrofoba y una cabeza hidrofila

## Insaturados

\* Tiene uno o varios enlaces dobles.  
\* Su molécula presentan codos donde aparece un doble enlace.  
\* Provoca variaciones en sus propiedades como el punto de fusión.

En los saturados: cuánto mayor es el número de carbono más enlaces hay que romper.  
Insaturados: La presencia de dobles y triples enlaces forman codos en las cadenas y hace que sea más difícil la formación de enlaces de Waals