



mapa conceptual

Nombre Del Alumno: Jennifer Mayrani Alavez Campos

Nombre Del Tema: Lípidos

Parcial: 3 Er

Nombre De La Materia: Bioquímica

Nombre Del Profesor: Aldrin De Jesús Maldonado Velasco

Nombre De La Licenciatura: Enfermería

Cuatrimestre: 1er

Lugar y Fecha de elaboración

Comitán de Domínguez Chiapas, 01 de noviembre del 2024

LIPIDOS

¿Que son los lipidos?

Los lípidos son conjuntos de moléculas orgánicas constituidas primordialmente por átomos de carbono, hidrógeno y oxígeno (en menor medida), y otros elementos como nitrógeno, fósforo y azufre.

- Ácidos grasos. Son largas moléculas en forma de cadena hidrocarbonada (-CH₂-), con un grupo carboxilo terminal (-COOH) y varios átomos de carbono (2-24) en el medio. Pueden ser de dos tipos:
- Ácidos grasos saturados. Compuestos por enlaces simples únicamente. Por ejemplo: ácido láurico, ácido palmítico, ácido margárico, ácido araquídico, etc.
 - Ácidos grasos insaturados. Con presencia de enlaces dobles más difíciles de disolver. Por ejemplo: ácido oleico, ácido linoleico, ácido palmitoleico, etc.

Acidos grasos saturados

¿Que son los acidos grasos saturados?
Los ácidos grasos saturados son lípidos formados por cadenas de átomos de carbono unidas por enlaces simples. Se dice que un ácido graso es saturado cuando en su estructura no tiene dobles enlaces.

1. Poseen únicamente enlaces simples carbono-carbono y todos sus átomos de carbono están "saturados" o unidos a moléculas de hidrógeno.
2. Tienen entre 4 y 26 átomos de carbono unidos por enlaces sencillos.
3. Su punto de fusión es directamente proporcional al largo de la cadena, es decir, a su peso molecular¹.
4. No contienen ningún doble enlace o insaturación en su cadena de carbonos, lo que les da una estructura más estable².
5. Se encuentran principalmente en alimentos de origen vegeta

Acidos grasos insaturados

¿Que son los acidos grasos insaturados?
Los ácidos grasos insaturados son ácidos monocarboxílicos con cadenas hidrocarbonadas en las cuales dos o más de sus átomos de carbono están unidos entre sí por un doble enlace, pues han perdido sus átomos de hidrógeno por un evento de deshidrogenación.

- Presentan uno o más dobles enlaces carbono-carbono².
- No todos estos dobles enlaces están unidos a un átomo de hidrógeno².
- Son altamente reactivos y propensos a la saturación y oxidación².
- Son comunes en plantas y en organismos marinos