



UNIVERSIDAD DEL SURESTE
BIOQUIMICA I

CATEDRATICO: VELAZQUEZ CHONG SERGIO

ALUMNA: RAQUEL VIRGINIA RIZO ESCALANTE

CUADRO SINOPTICO SOBRE LIPIDOS

2 PARCIAL

07/10/20

CARACTERISTICAS: tienen como característica principal

El ser hidrófobos (insolubles en agua) y solubles en disolventes Orgánicos. Se los llama incorrectamente grasas solo un tipo de lípidos Procedentes de animales. Cumplen con diversas funciones de los Organismos vivientes. son un conjunto de moléculas orgánicas (la mayoría biomoléculas) compuestas principalmente por carbono e hidrógeno y en menor medida oxígeno aunque también pueden contener fósforo, azufre y nitrógeno

LIPIDOS Los lípidos son hidrofóbicos esto se debe a que el agua esta

Compuesta por un átomo de oxígeno y dos de hidrógeno a su alrededor, Unidos entre sí por un enlace de hidrógeno. El núcleo de oxígeno es más grande que el del hidrógeno, presentando mayor electronegatividad

Como los electrones tienen mayor carga negativa, la transacción de un átomo de oxígeno tiene una carga suficiente como para atraer a los de hidrógeno con carga opuesta, uniéndose así el hidrógeno y el agua en una estructura molecular polar los lípidos son largas cadenas de hidrocarburos y pueden tomar ambas formas cadenas alifáticas saturadas (un enlace simple entre diferentes enlaces de carbono) o insaturadas (unidos por enlaces dobles o triples) Esta estructura molecular es no polar Los enlaces polares son más energicamente estables y viables, por eso es que las moléculas de agua muestran una clara afinidad por los demás. Pero por el contrario, las cadenas de hidrocarburos no son capaces de establecer un grado sustancial de afinidad con las moléculas de agua y entonces no se mezclan. Los lípidos son insolubles en agua porque no hay adhesión entre las moléculas de agua y la sustancia lipídica.