ANTONIO CABRERA RAMIREZ

QUIMICA ORGANICA

NUTRICION

1PARCIAL

CUADRO SINOPTICO

Enlace sencillo

ÉTER:

Propiedades físicas:

- La mayoría de los éteres son líquidos
- Los éteres que tienen de uno a Cinco átomos de carbono

Propiedades químicas:

- Los éteres tienen muy poca reactividad química, Por ello, se utiliza mucho como disolventes inertes en reacciones orgánicas.

ÉSTERES:

- Son sustancias orgánicas que se encuentran en productos naturales (animal y vegetal).

Propiedades físicas:

- Son solubles en disolventes orgánicos como alcoholes, éteres, alcanos e hidrocarburos aromáticos

NOMENCLATURA:

- Los ésteres proceden de condensar ácidos con alcoholes y se nombran como sales del ácido que provienen
- nomenclatura IUPAC cambia la terminación -oico del ácido por -oato, terminando con el nombre del grupo alquilo unido al oxígeno

ALCOHOLES:

- Los alcoholes son compuestos orgánicos formados a partir de los hidrocarburos mediante la situación de uno o más grupos hidroxilo por un número igual de átomos de hidrógeno

Propiedades físicas:

- La alta solubilidad de los primeros tres alcoholes se debe a la gran facilidad para formar enlaces puentes de hidrógeno entre las moléculas del H2O

Propiedades químicas:

- pueden comportarse como ácidos o bases, esto gracias al efecto inductivo, que no es más que el efecto que ejerce la molécula de -OH