

Son 1 de las 4 clases principales de **biomoléculas**



jQué son?

Son biomoléculas compuestas de carbono (C) y agua (H2O), de ahí su nombre.

Su fórmula es $C_n(H_2O)_n$

Osea que por cada átomo de carbono, hay una molécula de aqua

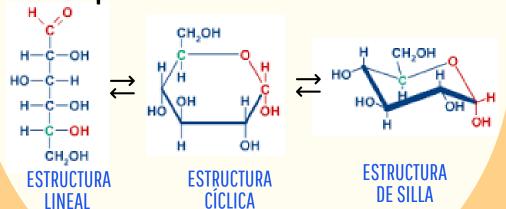
¡Son suuper versatiles!

tunciones

- Fuente de energía (glucosa)
- Almacenan energía (almidón)
- Participan en el **metabolismo** (glucosa)
- Componentes de ADN y ARN (ribosa)
- Elementos estructurales (celulosa)
- Se unen a lípidos y proteínas (oligosacáridos)

Estructura

Su **unidad básica** son los monosacáridos, que se pueden representar de **distintas formas**



la de silla es la más parecida a la realidad



Clasificación

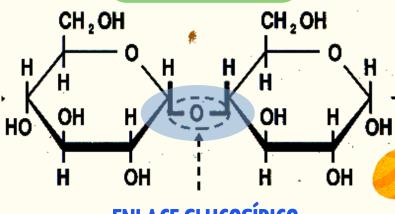
Todos los demás se Los azúcares más simples. CH₂OH

Como la **glucosa** (con 6 átomos de C) o la **ribosa** (con 5 carbonos)

ÓН

Wow, forma parte del ARN

forman por la unión de dos o más monosacáridos a través de **enlaces** glucosídicos



ENLACE GLUCOSÍDICO

Formados por dos monosacáridos.

Como la **lactosa** (glucosa+galactosa) o la **sacarosa** (glucosa+fructosa)

El azúcar de la leche



ligosacáridos Contienen hasta 10 o 15

monosacáridos.

Con frecuencia forman parte de glucoproteinas o glucolípidos

00



superficie celular

Muy importantes en la superficie celular

4 Polisacáridos

Son polímeros de **decenas a miles de unidades**. Pueden ser:

- Homopolisacáridos (mismo monosacárido muchas veces).
- Heteropolisacáridos (monosacáridos distintos)

Forma parte de la pared bacteriana

Glucógeno (muchas glucosas, con puntos de ramificación)

> Sirve de reserva de energía

Peptidoglucano (N-acetilglucosamina y ácido n-acetilmurámico, en cadenas paralelas)







McKee, T. & McKee, J. (2013). Bioquímica: Las bases moleculares de la vida. 5a ed. McGraw-Hill.