

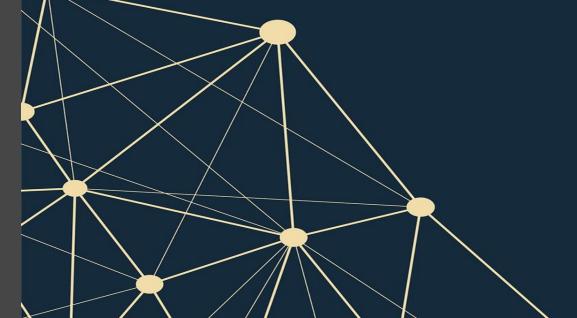
## Hidratos de carbono

Fundamentos de Bioquímica



#### Hidratos de carbono

Los hidratos de carbono o sacáridos son las moléculas biológicas más abundantes en la naturaleza y desempeñan funciones vitales.





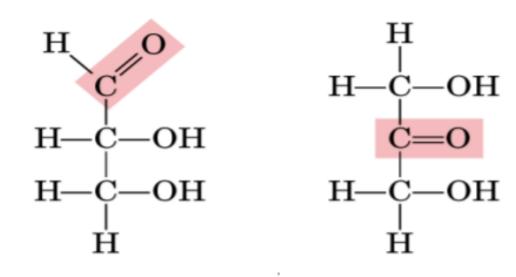




### Composición química

#### Estructura común: (CH2O)n

Son cadenas de carbono que contienen un grupo aldehído o cetónico y varios grupos hidroxilos.



**POLIHIDROXIALDEHIDOS** 

**POLIHIDROXICETONAS** 



#### **Funciones**

- ALMACÉN DE ENERGÍA
- INTERMEDIARIOS METABÓLICOS
- ELEMENTOS ESTRUCTURALES
- COMPONENTES DE MOLÉCULAS (ATP; NAD, FAD;RNA; DNA)
- FORMACIÓN DE GLUCOCONJUGADOS
- GLUCOPROTEÍNAS (componentes de las membranas, etc.).
- GLUCOLÍPIDOS (componentes de las membranas).
- PROTEOGLUCANOS (componentes de la matríz extracelular).



### Tipos de glúcidos

Monosacáridos: una unidad de azúcar.

Ej.: glucosa.

Disacáridos: monosacárido + monosacárido

Ej.: lactosa (glucosa + galactosa)

 Oligosacáridos: cadenas cortas de unidades de azúcar (<20%uds).</li>

Se suelen encontrar unidos a proteínas o lípidos.

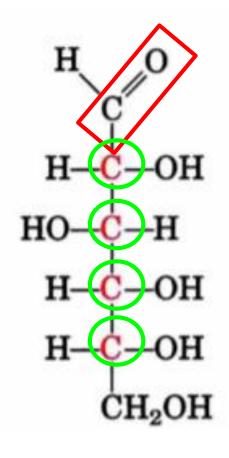
 Polisacáridos: cadenas muy largas de centenares o miles unidades.

Ej.: glucógeno (glucosa)n.



#### MONOSACÁRIDOS

Son los azúcares más simples de todos los hidratos de carbono.



- Aldohexosas; galactosa y manosa
- Cetoexosas: fructosa.

La ribosa forma parte de nucleótidos (como el ATP) y de los ácidos ribonucléicoos

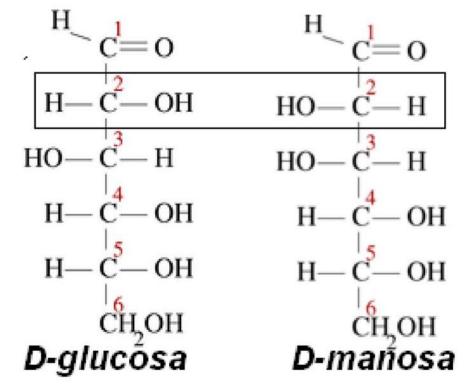
**D-GLUCOSA** 



#### Isomería

Las moléculas que tienen la misma fórmula molecular pero diferentes geometrías moleculares se denominan

jsómeros

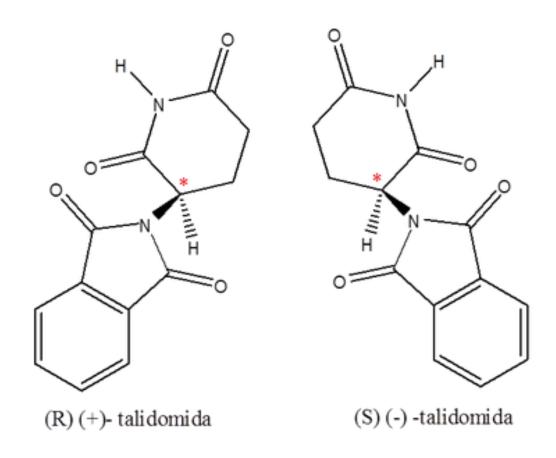


Pueden afectar a las propiedades físicas y químicas de estas moléculas



### Quiralidad

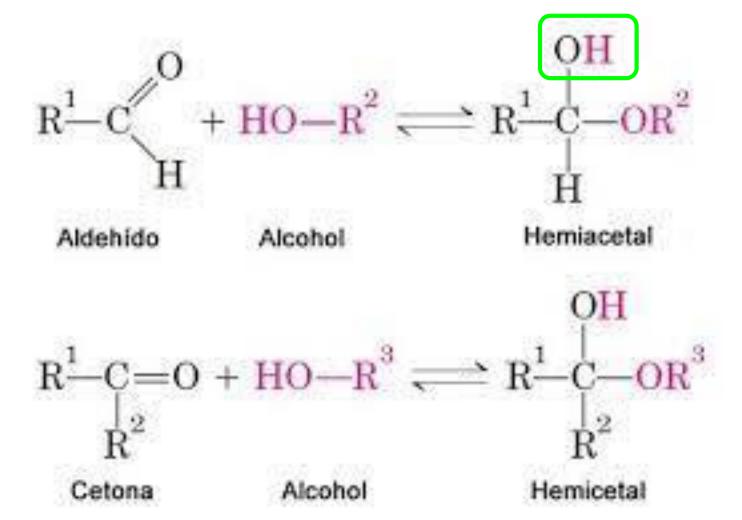
#### Es fundamental en farmacología





# Grupos funcionales y reacciones de los monosacáridos

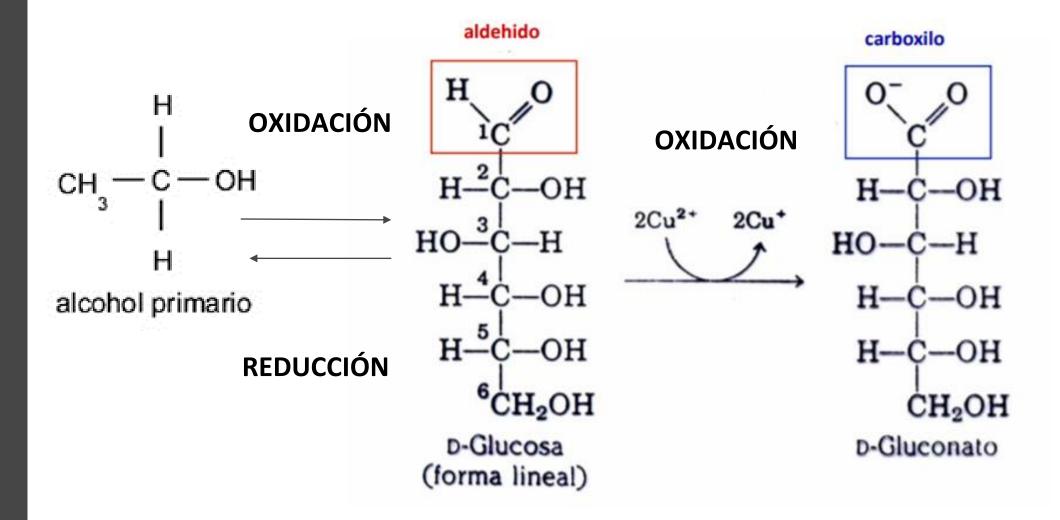
OXIDACIÓN REDUCCIÓN





#### Reacciones de los monosacáridos

Todos los monosacárido son reductores





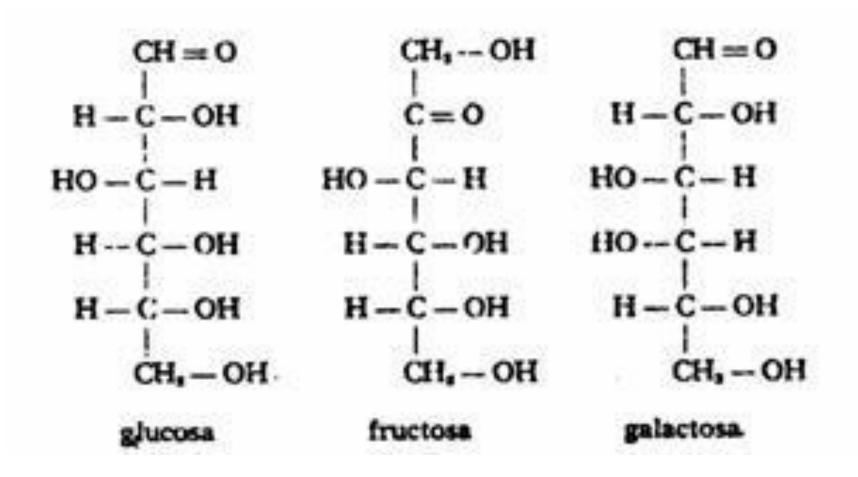
### DERIVADOS DE LOS MONOSACÁRIDOS

- Ciclo de krebs
- Cartílago
- nucleótidos del ADN
- metabolismo hepático
- polisacáridos





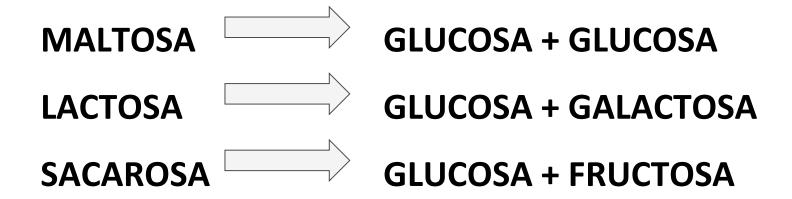
#### MONOSACÁRIDOS

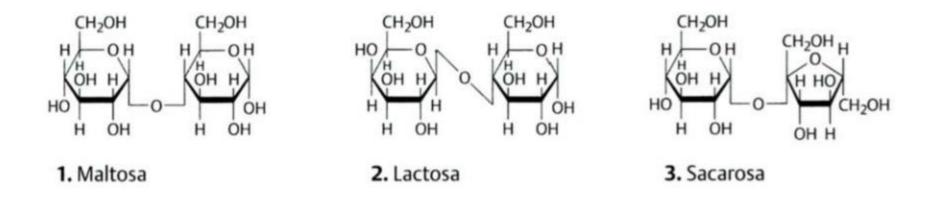




#### DISACÁRIDOS

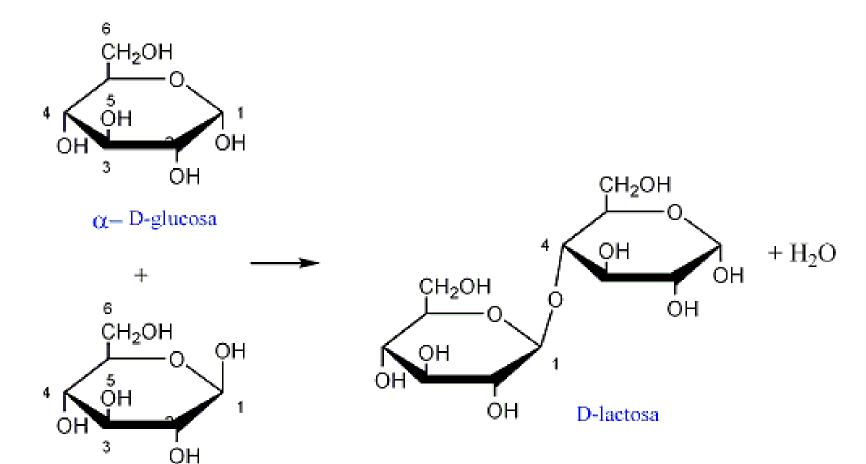
Formados por al menos una glucosa y otro azúcar simple.







### Enlace o-glucosídico



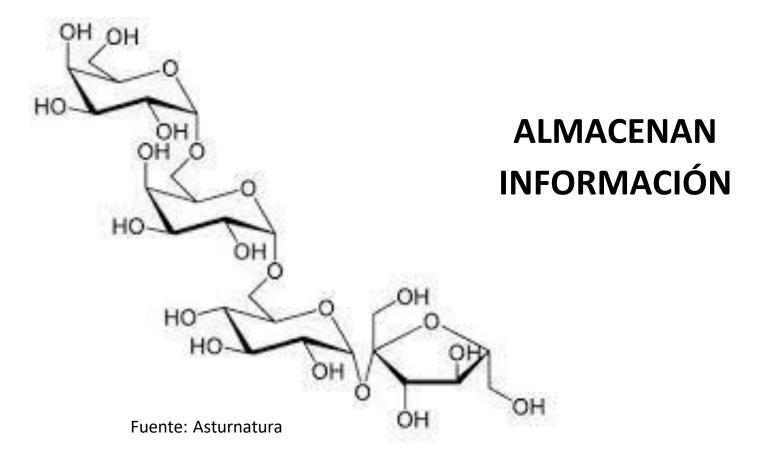
 $\beta$ -- D-glucosa

https://medicina.usac.edu.gt/quimic a/biomol2/carbohidratos/Disac\_rido s.htm



### **OLIGOSACÁRIDOS**

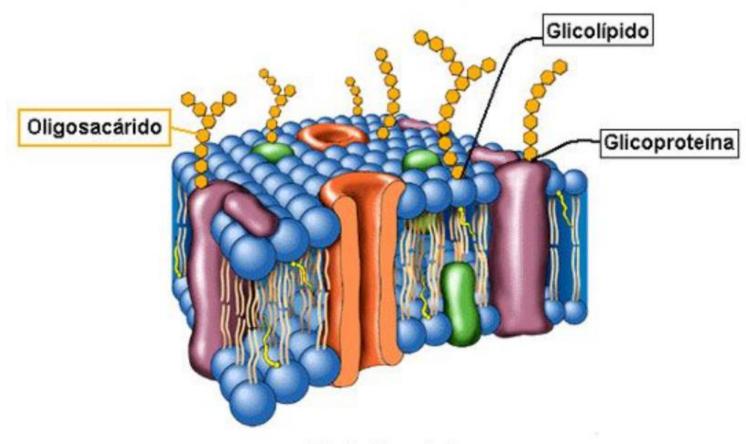
Unión covalente de 2 a 10 monosacáridos cíclicos Pueden ser lineales o ramificados.





### **OLIGOSACÁRIDOS**

#### Medio Extracelular



Medio Intracelular

Fuente: Asturnatura



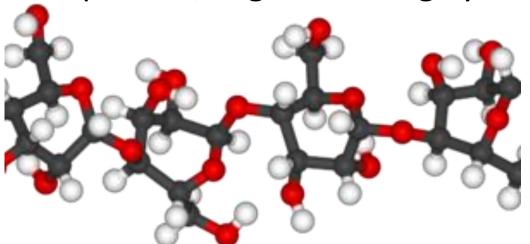
### **POLISACÁRIDOS**

Son macromoléculas formadas por muchos monosacáridos.

Función estructural o de reserva energética.

#### Tipos:

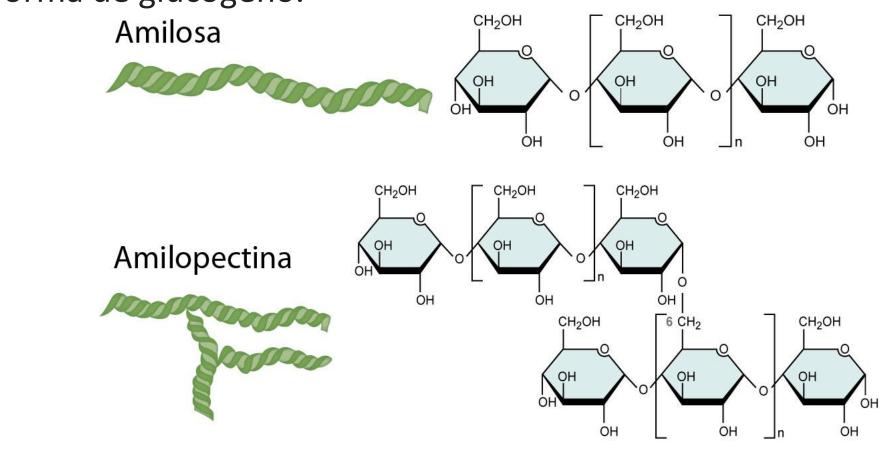
- Homopolisacáridos: almidón, glucógeno, quitina y celulosa.
- Heteropolisacárido: pectina, la goma arábiga y el agar-agar.





#### Almidón

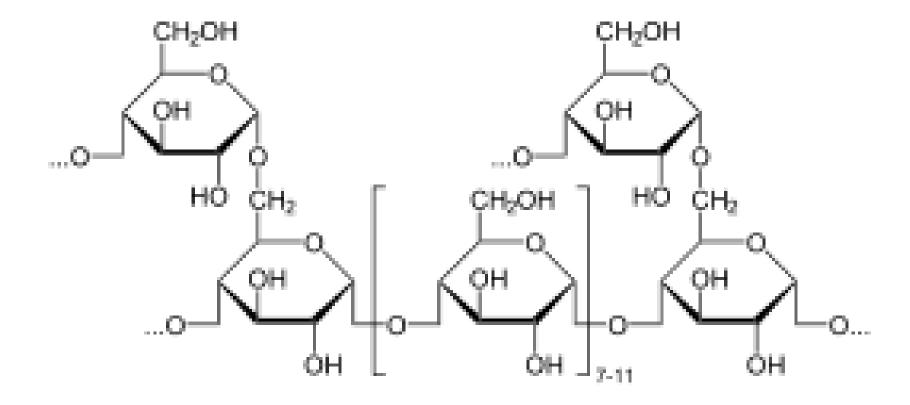
Las plantas almacenan en forma de almidón y los animales en forma de glucógeno.





### Glucógeno

Reserva energética en animales. Se almacena en hígado y músculos.

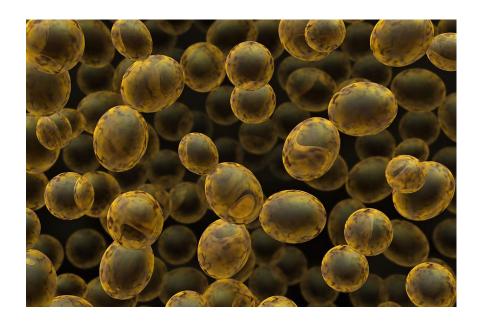


Fuente: Wikipedia



#### **Dextranos**

Es la forma en que bacterias y levaduras almacenan glucosa. Importante en la formación de la placa dental.



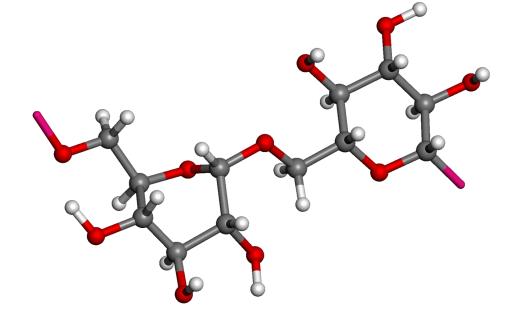
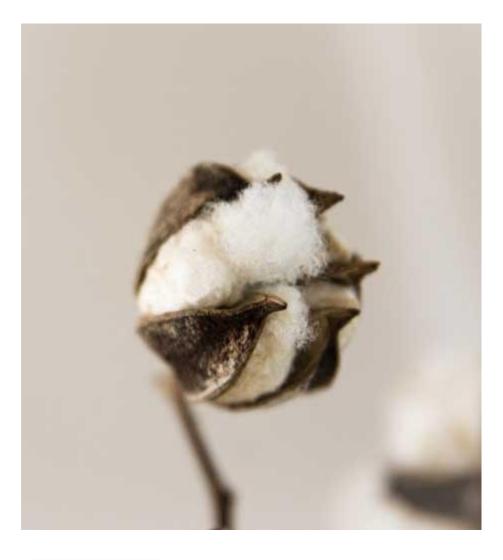


Foto: Dreamstime

Ball-and-stick model of dextran molecule. The structure is taken from KEGG. C00372



#### Celulosa



- agente de carga en alimentos dietéticos.
- espesante y emulsionante.

#### Derivados:

Celofán
Seda artificial
Metilcelulosa
Hidroxipropilmetilcelulosa
Carboximetilcelulosa (goma de celulosa)

Foto: Magda Ehlers



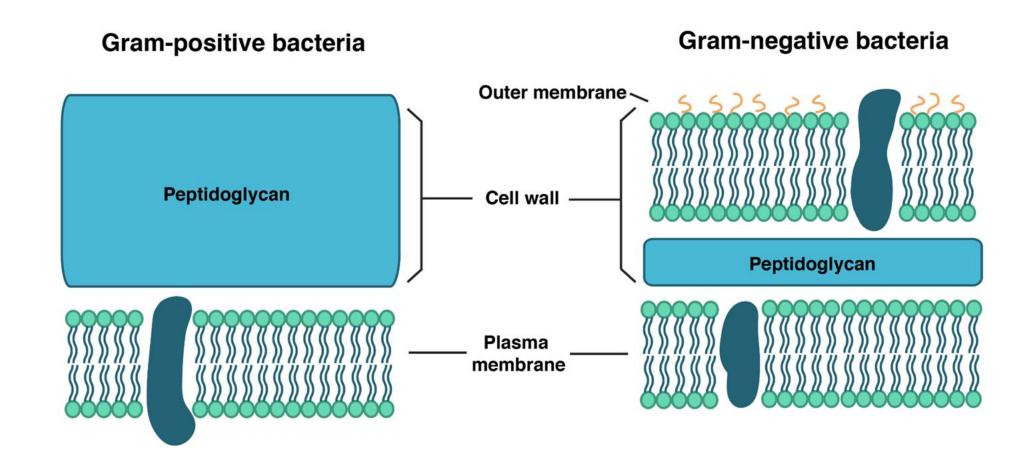
### Quitina

Forma parte del exoesquelto de artópodos e insectos otorgándoles dureza al caparazón.





### Peptidoglucano



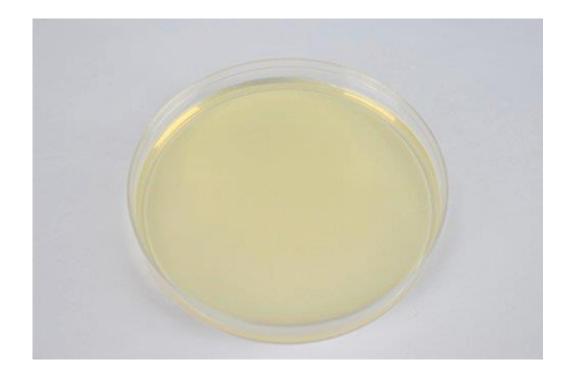


#### Pectina y Agar-Agar

Son heteropolisacáridos.

Forman un gel en presencia de agua que se usa en repostería y medicina.







### Goma arábiga

Se extrae de la resina de ciertas variedades de la Acacia.





# Gracias