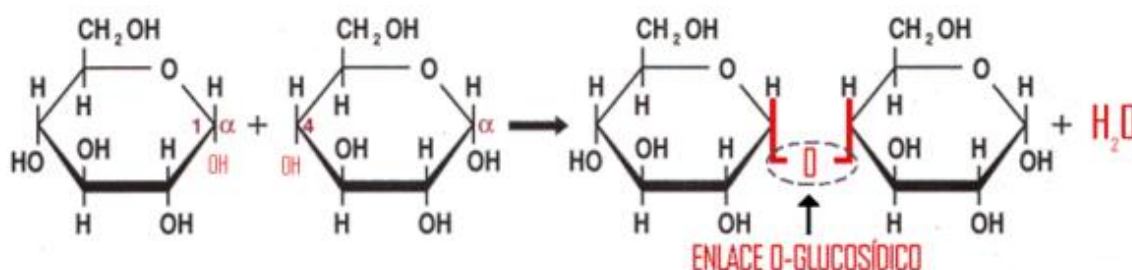


Reacción de Condensación

La Reacción de Condensación es una reacción orgánica en la que dos moléculas se combinan para dar un único producto acompañado de la formación de una molécula de agua H_2O .

Ejemplos de Reacciones de Condensación:

I. Formación de enlace glucosídico (O-glucosídico) mediante la unión de monosacáridos.



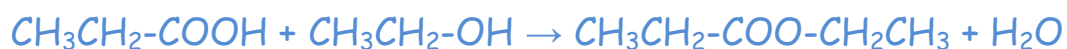
En este tipo de enlace, un grupo OH de un carbono anomérico de un monosacárido reacciona con un grupo OH de otro monosacárido, desprendiéndose una molécula de agua.

II. Formación de Ésteres:

Fórmula general: $R-COOH + R'-OH \rightarrow R-COO-R' + H_2O$

El OH^- del alcohol junto al H^+ del ácido forma agua haciendo que las cadenas orgánicas se unan formando un éster

Ejemplos:



III. Formación de Amidas

Fórmula general: $R-COOH + R'-NH_2 \rightarrow R-CON-R' + H_2O$

Ejemplos:



El OH del carboxilo reacciona con el H del grupo amino cidos Carboxílicos y Aminas, donde el grupo OH del grupo carboxilo reacciona con un hidrógeno del grupo amino forma agua haciendo que las cadenas orgánicas se unan formando una amida

Referencia

Ejemplos de reacciones de condensación <http://www.quimicas.net/2015/05/ejemplos-de-reacciones-de-condensacion.html>

Enlace glucosídico

https://www.google.com.mx/?gfe_rd=cr&ei=fFQuWaHsPKzI8gfHopWAAw&gws_rd=ssl#q=formacion+de+enlace+glucosidico