

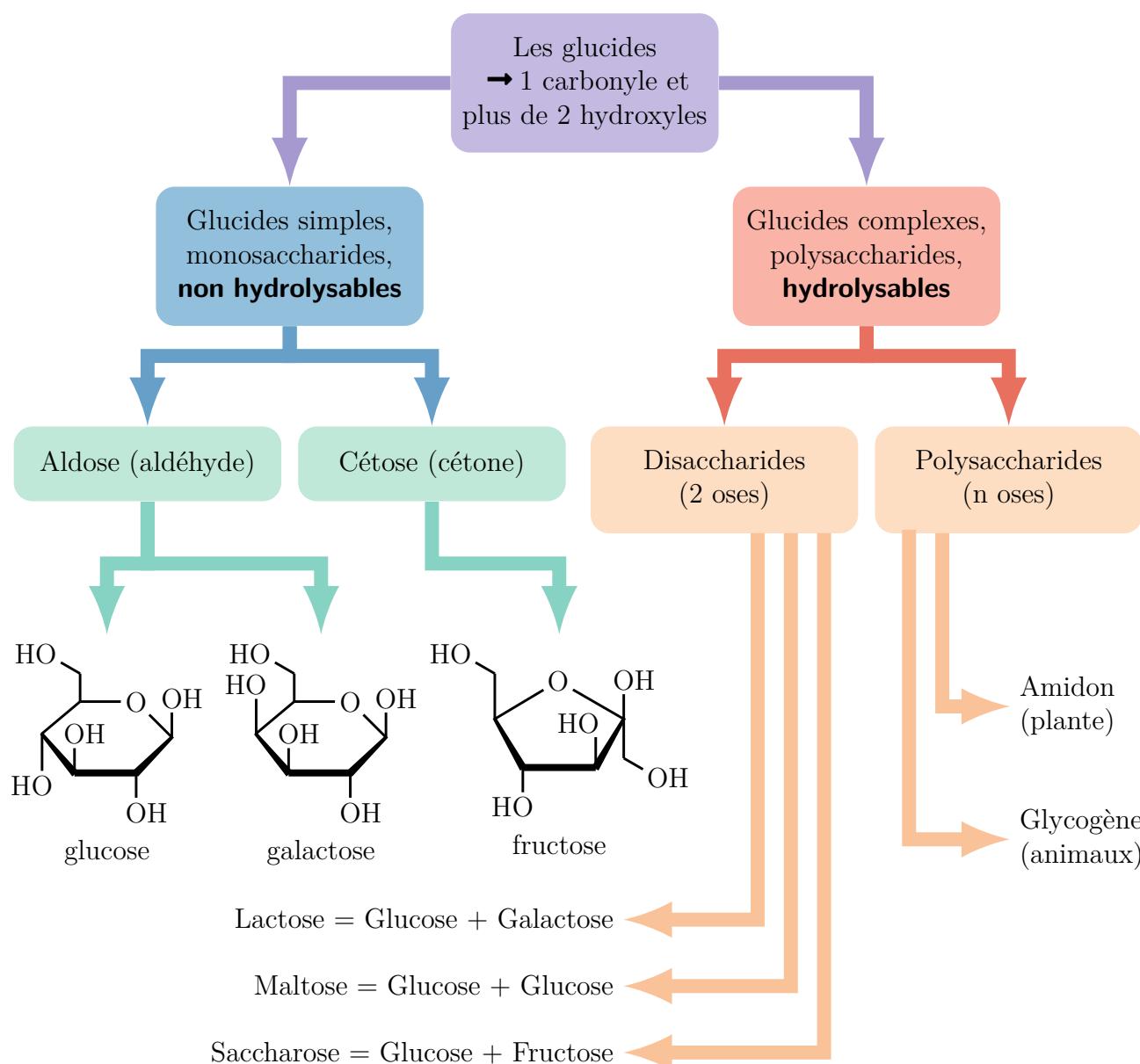
## Activité 8.5 – Stockage des glucides dans l'organisme

Document 1 – Classification des glucides

Les **glucides** sont des molécules organiques possédant **1 groupe carbonyle C=O et au moins 2 groupes hydroxyles HO ou OH**.

Dans nos organismes, les briques de bases des glucides sont trois molécules isomères de formules brutes C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>6</sub> : le **glucose**, le **fructose** et le **galactose**. Tous les autres glucides sont des **polymères** de ces sucres simples.

Un **polymère** et une macromolécule assemblée à partir d'une même unité de base répétée plusieurs fois. Les molécules composant le polymère sont appelées **monomères** et leur nombre de répétition et appelé **indice de polymérisation**.



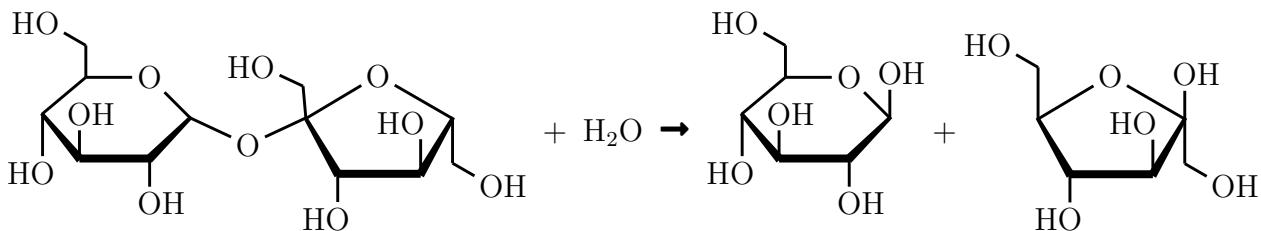
Le maltose est un polymère du glucose avec un indice de polymérisation de 2. L'amidon et le glycogène sont des polymères du glucose avec un indice de polymérisation allant de 600 à 100 000.

## Document 2 – Hydrolyse des glucides

Les glucides complexes servent de **réserve d’énergie** pour l’organisme. Cette énergie stockée peut être récupérée au cours d’une réaction **d’hydrolyse**, où le glucide complexe va être coupé en un polymère plus petit et un monomère, ou deux monomères pour les disaccharides.

Pour que la réaction d’hydrolyse ait lieu, il faut que le milieu dans lequel se trouvent les glucides complexes **soit acide** ou qu’il contienne **une enzyme** adaptée pour couper le glucide.

► *Exemple :* Réaction d’hydrolyse du saccharose en milieu acide ou en présence de saccharase :



**1 –** Identifier les deux espèces chimiques formées pendant l’hydrolyse du saccharose.

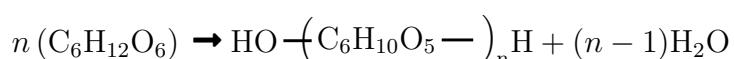
**2 –** Donner la formule brute du saccharose.

**3 –** Réécrire la réaction d’hydrolyse du saccharose en utilisant uniquement les formules brutes des molécules.

## Document 3 – Stockage des glucides

Quand le glucose présent dans le sang n’est pas utilisé comme carburant par un organisme, il est stocké sous forme **de glycogènes** (chez les animaux) ou **d’amidon** (chez les plantes).

Le **glycogène** (« origine du glucose ») est un polymère de glucose, formé dans l’organisme au cours d’une réaction de **polycondensation**, c'est-à-dire une réaction de condensation en chaîne du glucose, selon l’équation suivante :



Ce glycogène constitue une réserve d’énergie facilement synthétisable et facilement accessible pour l’organisme par hydrolyse.

Une autre façon de stocker le glucose est de former des **acides gras**, puis des **triglycérides**, qui seront stockés dans les **tissus graisseux** chez les animaux. La formation de triglycérides à partir de glucoses est réalisée dans le foie et implique plusieurs protéines, qui jouent un rôle de régulation et d’enzymes nécessaires pour synthétiser des triglycérides.

On retiendra que les organismes stockent l’énergie contenue dans le glucose sous deux formes :

- le glycogène pour former des réserves rapidement. C'est la source d'énergie qui est utilisée en premier par les cellules.
- les triglycérides pour former des réserves sur la durée, qui seront utilisées en cas d'absence de glycogène. À masse égale, les triglycérides libèrent 6 fois plus d'énergie que les glycogènes.