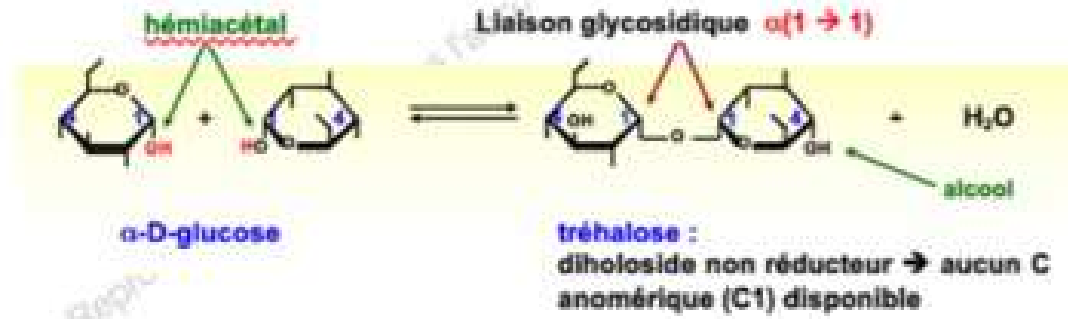


- Diholoside non réducteur (ex tréhalose):

les deux oses engagent les fonctions hémiacétal de leurs carbones anomériques dans la liaison \rightarrow liaison glycosidique de type (1à1). Ce qui fait qu'ils ne **peuvent plus repasser sous forme linéaire** et restent dans la position cyclisée alpha ou bêta perdant alors leur pouvoir réducteur. (Je remets l'explication de l'année dernière pq elle est top): *Ici c'est condensation de deux α -D-glucose reliés par une liaison $\alpha(1\rightarrow1)$ c'est-à-dire qu'elle engage le OH du C1 des deux oses, donc leur deux fonctions hémiacétales. Le Tréhalose n'est plus réducteur car il n'y a plus de carbone anomérique en position C1 qui soit disponible.*



- Diholoside Réducteur (ex du maltose):

C'est la condensation d'une fonction hémiacétal d'un ose avec la fonction alcool d'un autre ose réducteur (OH placé sur un autre carbone que le carbone anomérique). On a donc **PAS de liaison osidique de type (1à1)** et ils peuvent ainsi **repasser sous la forme linéaire**. (Je rere met l'explication de l'année dernière pq pareil je la trouve très complète) :

