

## Exercice sur les glucides

1- De l'empois d'amidon est sans action sur la liqueur de Fehling; il donne une couleur bleue en présence d'eau iodée.

On ajoute de la salive à de l'empois d'amidon, on maintient le tout pendant 20 minutes à 35°C, puis on fait à nouveau les tests avec l'eau iodée (il y a toujours la coloration bleue) et avec la liqueur de Fehling (le test est positif).

1. Que peut-on tirer de la première série de tests?
2. Que peut-on tirer de la seconde série de test?
3. Comment s'appelle la réaction qui a eu lieu?

Quel est le rôle de la salive?

2 - L'hydrolyse du saccharose  $C_{12}H_{22}O_{11}$  donne une molécule de fructose  $C_6H_{12}O_6$  et une molécule de glucose  $C_6H_{12}O_6$

1. Rappeler comment faire le test avec la liqueur de Fehling. Quel est le résultat du test?
2. Des trois sucres cités précédemment, le(s)quel(s) donne(nt) un test positif avec la liqueur de Fehling?
3. Quel caractère chimique est mis en évidence avec la liqueur de Fehling?
- 4 - Le jus de raisin frais, une fois le récipient ouvert, se conserve moins bien que le jus d'orange.  
Donner une interprétation à cette observation