

Etape 1 :

Evaporation de l'eau contenue dans un verre d'eau sucrée

Etape 2 :

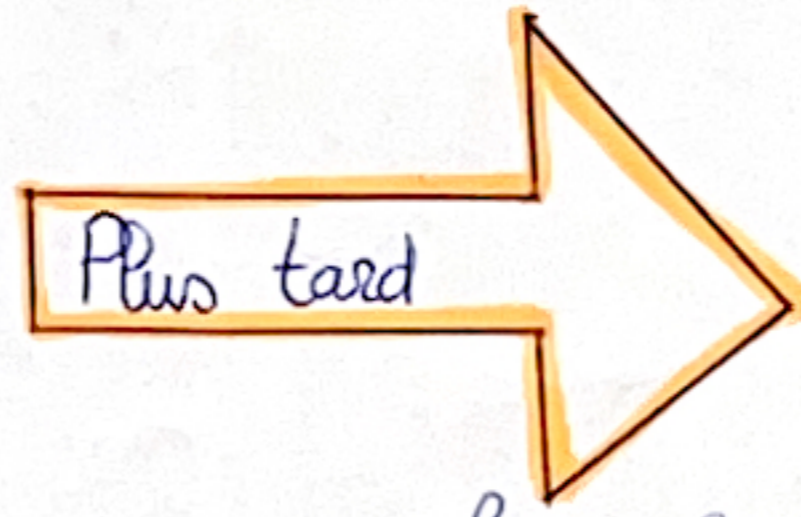
Premièrement nous avons mis du sucre et de l'eau dans un verre, les molécules d'eau sont incompressibles, désordonnées, rapprochées mais faiblement liées.

Nous avons un mélange d'eau et de sucre :

EAU + Sucre = mélange homogène.

Sur ce schéma ci-dessous nous allons expliquer l'état premier des molécules d'eau et de sucre.

Ryan
et
Thibaut



A la fin l'eau s'est évaporée. C'est le résultat d'une vaporisation. L'eau est devenue du gaz. Ce qui veut donc dire que les molécules d'eau se sont dispersées et occupent tout l'espace dont elles disposent. Les molécules de sucre, elles, sont devenues solides car comme il n'y a plus d'eau les molécules se sont rapprochées et ordonnées au fond du verre.

Schéma :

Schéma :

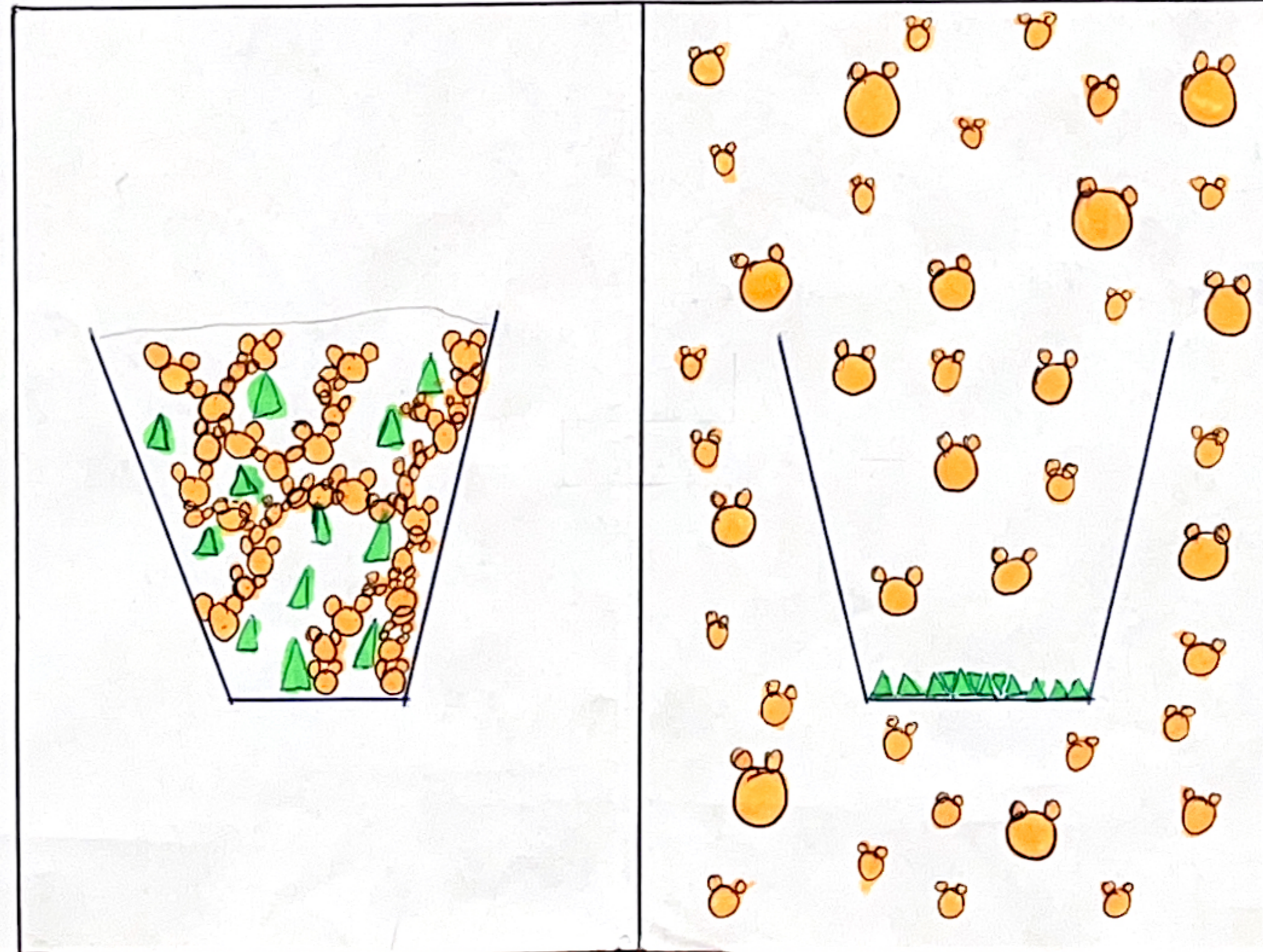
Légende



Molécules d'eau



Molécules de sucre



Léana
et
Louise