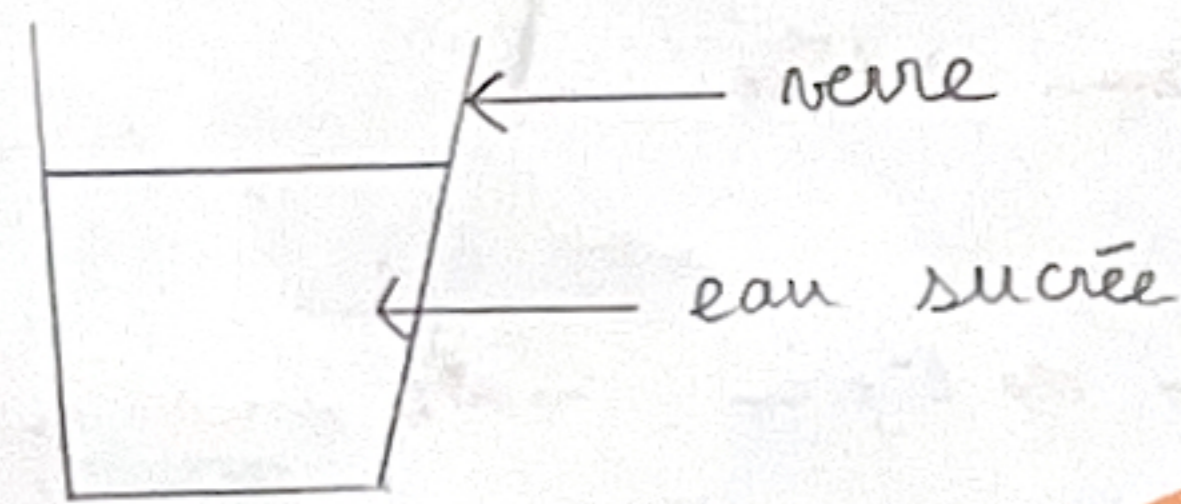


# L'ÉVAPORATION DE L'EAU CONTENUE DANS UN VERRE D'EAU SUCRÉE

Echelle macroscopique

Avant évaporation

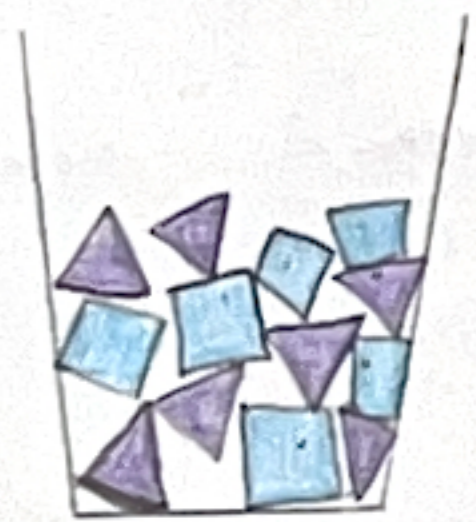
Schema 1:



Dans ce verre, il y a de l'eau sucrée.

SHÉMA EAU SUCRÉE

Schema 3:



SHÉMA EAU SUCRÉE

Un liquide est un état désordonné et compact: les molécules sont rapprochées, mais faiblement liées. Il y a 7 molécules d'eau et 6 molécules de sucre.

Echelle microscopique

Molécules d'Eau: ▲  
Molécules de Sucre: ■

Conclusion:

On conclut que les molécules d'eau se dispersent dans l'air, comparé aux sucres qui restent au fond du verre.

Echelle macroscopique

Après évaporation

Schema 2:



SHÉMA APRÈS ÉVAPORATION DE L'EAU

après l'évaporation l'eau disparaît, il ne reste que le sucre.

le sucre est un état solide, il est compact et ordonné: les molécules sont rapprochées et fortement liées. Par contre l'eau est devenu un gaz.

Schema 4:



SHÉMA APRÈS D'ÉVAPORATION DE L'EAU

Un gaz est un état désordonné et dispersé