
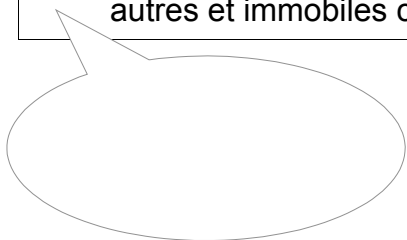
	<b>EXERCICE DE REMÉDIATION</b>	
	<b>CHIMIE - 4<sup>ÈME</sup></b>	4567
Notion	<b>Description moléculaire des états de la matière et de leurs propriétés</b>	
Capacité	<b>Faire un schéma</b>	
Pré-requis / connaissances	La matière est composée de molécules	
Commentaires		

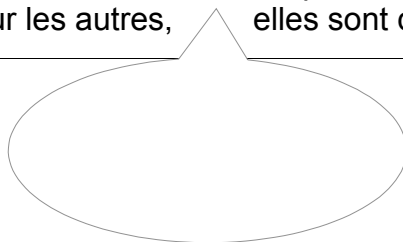
### ÉNONCÉ

En utilisant les informations données dans chaque texte, complétez les bulles en représentant les molécules d'eau dans chaque état .  
Vous dessinerez 8 molécules d'eau en utilisant le  comme modèle pour la molécule d'eau :

**A l'état solide**, les molécules sont liées donc elles sont bien rangées, proches les unes des autres et immobiles car elles sont fortement liées entre elles.



**A l'état liquide**, les molécules sont encore assez proches, elles sont peu liées entre elles donc elles glissent les unes sur les autres, elles sont donc désordonnées.



**A l'état gazeux**, les molécules ne sont plus liées entre elles, elles peuvent se déplacer et sont donc éloignées les unes des autres .Elles occupent tout le volume disponible.

