

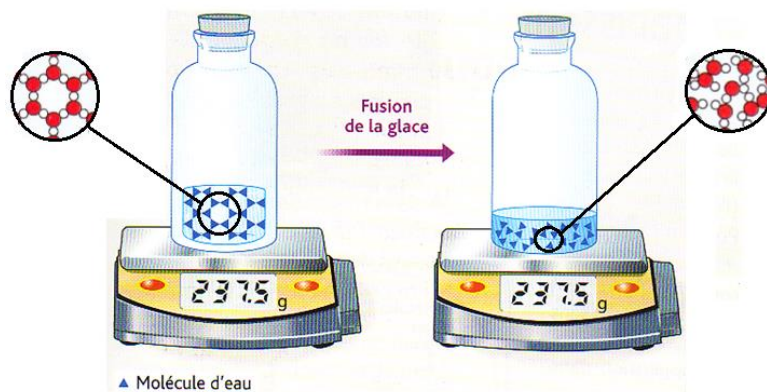
5. Interpréter les acquis de 5^{ème} : changements d'états et dissolution (revoir



[vidéo sur le site](#))

Lors d'un changement d'état,
la masse se conserve car

le nombre de molécules
reste le même. Le volume ne se conserve
pas car les molécules s'organisent différemment
dans l'espace.

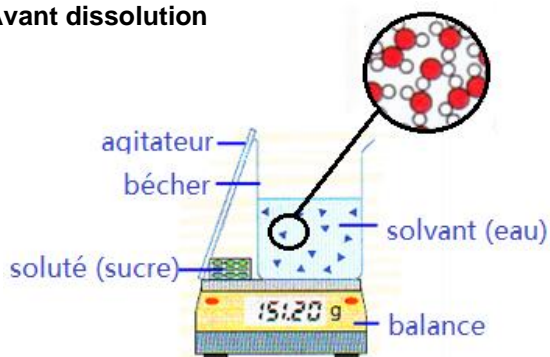


Lors d'une dissolution, la masse se conserve car

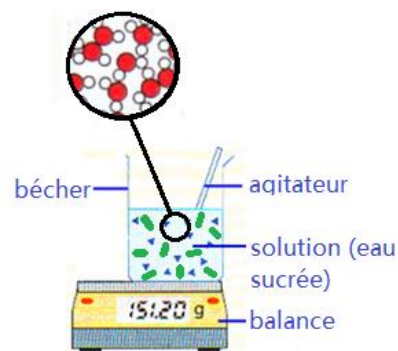
le nombre de molécules reste le même.....

Légèder les schémas de la figure ci-dessous avec le vocabulaire : soluté, solvant, solution, bécher, balance, agitateur, sucre, eau, eau sucrée. Dessiner en vert le bon nombre de molécules de sucre dans le bécher de droite.

Avant dissolution



Après dissolution



Evaluation formative
Dessiner un diagramme circulaire
Proportionnalité

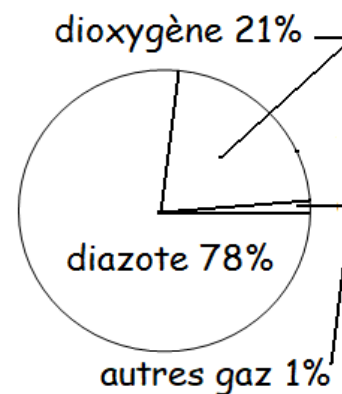
Composition de l'atmosphère (revoir



[vidéo sur le site](#))

Remplit le tableau suivant avec les pourcentages et angles
correspondants pour ces trois gaz.

		diazote	dioxygène	Autres gaz
Pourcentage (%)	100	78	21	1
Angle (°)	360	281	76	3



Représente ces données sur un diagramme en secteur (arrondir les angles à l'unité)