



Ca gonfle ça gonfle...

publié le 14/12/2016

Nous avons vu lundi que la fusion de la neige se faisait à masse constante mais volume différent. Mais est-ce la même chose pour le changement d'état inverse ?

Nous avons décidé de le vérifier en mettant une bouteille d'eau au congélateur car dehors il ne fait pas suffisamment froid.

Effectivement, la bouteille gelée a gonflé il n'y a plus du tout d'air dedans, elle s'est déformée car le volume d'eau solide est plus important que le volume d'eau liquide.

Le changement d'état dans un sens ou dans l'autre (fusion ou solidification) se fait à masse constante mais à volume différent.

Nous avons expliqué ceci avec les molécules d'eau qui s'arrangent différemment selon les états.

Portfolio



**Académie
de Poitiers**

Avertissement : ce document est la reprise au format pdf d'un article proposé sur l'espace pédagogique de l'académie de Poitiers.

Il ne peut en aucun cas être proposé au téléchargement ou à la consultation depuis un autre site.