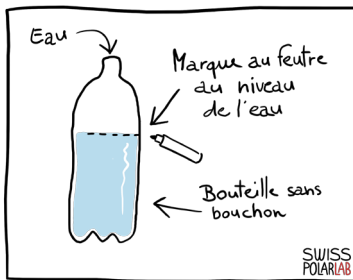


Le volume de la glace

But : illustrer la dilatation de l'eau lors de sa transformation en glace



Résultat et observation

Comme vous pouvez le constater sur le schéma, le niveau de la glace se situe en dessus de la marque au feutre.

Vous remarquerez également que le poids de la bouteille n'a pas changé après la congélation.

L'eau, qui est devenue glace, prend plus de place. Nous appelons ce phénomène : la dilatation.

La densité de la glace est donc moins grande que celle de l'eau à l'état liquide. En effet, pour le même poids, la glace prend plus de place que l'eau. Elle est donc plus légère que l'eau liquide. Cela explique également pourquoi la glace flotte sur l'eau, comme c'est le cas d'un iceberg.

