

## Correction des questions sur l'évaporation de l'eau :

- Quel changement d'état subit l'eau dans cette expérience ?

L'eau passe de l'état liquide à l'état gazeux : il s'agit d'une vaporisation.

- 1L d'eau de mer contient en moyenne 30g de sel. Si on réalise cette expérience avec 100 mL d'eau de mer, quelle masse de sel devrait-on obtenir ?

Si on réalisait cette expérience avec 1L d'eau de mer, on obtiendrait une masse de 30 grammes. Mais comme on réalise cette expérience avec seulement 100 mL (soit 0,100 L), c'est-à-dire un volume 10 fois plus petit, on va obtenir une masse dix fois moins grande également, c'est-à-dire 3 grammes.

- Cette technique vous paraît-elle pertinente pour produire de l'eau douce à partir de l'eau salée ? Pourquoi ?

Non car on ne peut pas récupérer l'eau dans cette expérience : on ne récupère que le sel.