

# Le cours

## Activité 1 :

La quantité de sel que l'on peut dissoudre dans l'eau est limitée, cette limite s'appelle **la solubilité du sel dans l'eau** et s'exprime en grammes par litre (ou g/L), au-delà de cette limite il reste du sel solide dans l'eau.

## Activité 2 :

Pour récupérer le sel, nous utilisons plusieurs méthodes dont les **marais salants** : l'eau de mer est conduite à travers un grand réseau de canaux jusqu'à des bassins de récoltes. Il faut filtrer l'eau pour enlever les impuretés. Le sel apparaît une fois l'eau évaporée.

## Activité 3 :

Le sel dissous dans l'eau n'a pas disparu, sa masse est donc encore présente dans l'eau.

Le volume de l'eau n'a cependant pas augmenté donc pour un même volume : l'eau salée aura une plus grande masse que l'eau pure. On dit que la **densité** de l'eau salée est plus élevée que celle de l'eau pure.