

L'eau

Détecter la présence d'eau (5^{ème})

Il est possible de déterminer si une substance contient de l'eau en effectuant le test de reconnaissance de l'eau. Ce test repose sur l'utilisation du sulfate de cuivre anhydre, une substance qui devient bleue en présence d'eau.

La masse de l'eau (5^{ème})

La masse d'un litre d'eau est de 1 kg.

Comment savoir si un liquide est constitué d'eau pure ? (5^{ème})

Il faut faire appel aux caractéristiques de l'eau.

- On peut vérifier que la masse du liquide correspond à 1 kg pour un litre.
- Si l'ébullition du liquide se fait à une température constante de 100 °C alors il s'agit d'eau pure.
- Si la fusion du liquide se fait à une température constante de 0 °C alors il s'agit d'eau pure.
- Si la solidification du liquide se fait à une température constante de 0°C alors il s'agit d'eau pure.

Remarque : Pour mesurer le degré de pureté d'un solvant comme l'eau on peut faire appel à la cryométrie. Il s'agit d'une technique basée sur la mesure de la température de solidification.

Les molécules d'eau (4^{ème})

L'eau est constituée de molécules de formule chimique H₂O

Une molécule d'eau est donc composée de deux atomes d'hydrogène et d'un atome d'oxygène.

La molécule d'eau peut être représentée par son modèle moléculaire.

Eau

