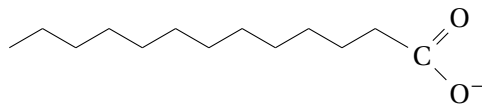


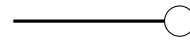
1) Qu'est-ce qu'un savon ?

Définition

Un savon est un carboxylate de sodium (ou de potassium) issu d'un acide gras. Il possède une longue chaîne carbonnée linéaire et un groupe carboxyle sous forme basique.



symbolisé par :

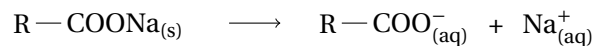


2) Solubilité des savons.

a) Dans l'eau pure :

Propriété

Les savons sont faiblement solubles dans l'eau.



b) Dans les solutions acides :

Propriété

Il y a une réaction acide base entre les ions carboxylate du savon et les ions oxonium de la solution acide, ce qui neutralise l'effet du savon.

3) Propriétés hydrophile, lipophile.

Propriété

Le groupe carboxylate $\text{—C}\begin{smallmatrix} \text{O} \\ \text{O}^{-} \end{smallmatrix}$ est électriquement négatif et s'entoure facilement de molécules d'eau : il est donc **hydrophile**. En revanche, il est **lipophobe**.

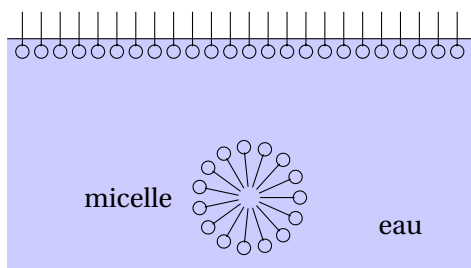
Propriété

Le groupe **alkyle**, non polaire, n'interagit pas avec les molécules d'eau : il est **hydrophobe**. Par contre il est **lipophile**.

4) Mode d'action des savons.

Au contact de l'eau :

air



Bulle de savon :

