

CORPS PURS ET MÉLANGES

Un **corps pur** est constitué d'une seule espèce chimique contrairement à un **mélange**.

Exemple

De l'eau pure (elle est constituée de molécules d'eau et rien d'autre) : c'est un corps pur.

De l'eau salée (elle est constituée de molécules d'eau, d'ions sodium et d'ions chlorure provenant du sel) : c'est un mélange.



Un **mélange** peut être homogène ou hétérogène. Si le mélange est **homogène** on ne peut pas distinguer les constituants qui le composent. Si le mélange est **hétérogène**, on observe au moins deux substances dans celui-ci. Si deux liquides forment un mélange homogène alors ils sont **miscibles**.

Exemple

De l'eau salée : est un mélange homogène



Du jus de citron pressé : est un mélange hétérogène.