



Mélanges et solutions

Dans la nature, la matière est le plus souvent constituée d'un mélange de plusieurs éléments. On distingue deux types de mélanges : le mélange hétérogène et le mélange homogène.

1. Les mélanges hétérogènes

Si on mélange des grains de maïs et des graines de lentilles, on peut toujours les distinguer. C'est un mélange hétérogène.

Par exemple, si on mélange de l'huile et de l'eau, l'huile ne se mélange pas à l'eau. On dit qu'elle n'est pas miscible avec l'eau. L'eau et l'huile forment un mélange hétérogène.



2. Les mélanges homogènes

Si on mélange du sel dans de l'eau, le sel n'est plus visible dans l'eau. Il y a eu une dissolution du sel dans l'eau. On dit que le sel est soluble dans l'eau.

C'est un mélange homogène.

Dans un mélange homogène, la masse des éléments est conservée.

