

## Traces écrites : mélanges et solutions

### Trace écrite : Sci ... -1

Certains liquides (l'eau, le jus de fruit...) se mélangent : ils sont miscibles.  
Si, après avoir agité un mélange de deux liquides (comme l'eau et l'huile), ceux-ci restent distincts, on dit qu'ils sont non miscibles.

### Trace écrite : Sci ... -2

Certains solides (comme le sel ou le sucre) sont solubles dans l'eau : le mélange est limpide.

D'autres solides (comme le sable, le café moulu) sont insolubles : ils restent dispersés dans l'eau, le mélange est trouble.

### Trace écrite : Sci ... -3

Si deux liquides sont miscibles alors c'est un mélange homogène (aussi appelé une solution). S'ils sont non-miscibles c'est un mélange hétérogène (aussi appelé une émulsion).

Si un solide est soluble dans l'eau : c'est un mélange homogène (aussi appelé solution). Si le solide reste dispersé dans l'eau : c'est un mélange hétérogène (aussi appelé suspension).

Si la solution arrive à saturation, le solide, pourtant soluble, ne se dissout plus : le mélange devient hétérogène.

### Trace écrite : Sci ... -4

Pour séparer les constituants d'une solution (mélange homogène), il faut attendre que l'eau s'évapore : c'est l'évaporation.

Pour les séparer dans une suspension (mélange hétérogène), on peut :

- la filtrer : c'est une filtration (on utilise un filtre, un tamis, une passoire).
- la laisser décanter : c'est une décantation (laisser le solide en suspension se déposer au fond).

Attention l'eau ne devient pas potable pour autant !