

## SCI 2

## Les mélanges (suite)

Quand on mélange des **solides** avec de l'eau, il ne se produit pas toujours la même chose ; on observe des **réactions** différentes.



Certains solides **se mélangent parfaitement** : on obtient un mélange **homogène**. L'eau a réussi à **dissoudre** le solide. On dit alors que ce solide est **soluble**. Dans cette expérience, l'eau est appelée le **solvant**.

(exemples : **sel, sucre, cassonade,...**)



D'autres **ne se mélangent pas** ; on obtient un mélange **hétérogène**. On dit que le solide est non **soluble** (= **insoluble**)

(exemples : **sable, craie, semoule,...**)

Le solide reste un certain temps en **suspension** dans l'eau puis finit par se déposer au fond du pot : c'est la **décantation**.



après 2 min

après 1h

après 20h

On obtiendrait des réactions **différentes** avec d'autres solvants comme le vinaigre, l'alcool, l'essence, ... Pour éliminer le vernis à ongles, on utilise du **dissolvant** (pour dissoudre le vernis)

