

Mélanges et solutions : liquide + solide

Certains solides sont **solubles** dans l'eau.

Le mélange est **limpide** : c'est un mélange homogène aussi appelé **solution**.

exemple : eau + sel

Certains solides sont **insolubles** dans l'eau.

Le mélange est alors **trouble** : c'est un mélange hétérogène aussi appelé **suspension**.

exemple : eau + sable

Des mots pour comprendre :

soluble : qui peut être dissous dans un liquide

limpide : clair

trouble : qui n'est pas clair, qui manque de transparence

suspension : système formé de particules solides qui flottent dans un liquide

Mélanges et solutions : liquides + solides

Protocole de l'expérience :

On verse doucement l'un des solides en le faisant couler le long du bord du verre dans un autre liquide.

On agite le mélange puis on laisse reposer deux minutes.

A partir des résultats, complète le tableau ci-dessous.

Substance	Observations		Conclusions	
	se mélange	ne se mélange pas	Miscible	Non miscible
sable + eau				
sel + eau				
terre + eau				
sucre + eau				
chocolat + eau				
farine + eau				

