

### 3 Les mélanges de plusieurs solides et liquides

5 Hypothèses : A ton avis, quels éléments se mélangent à l'eau ? Entoure-les.

le sucre      la farine      le poivre      le sable      le sel

Effectue les mélanges suivants. Dessine ce que tu observes.



sucre



farine



poivre



sable



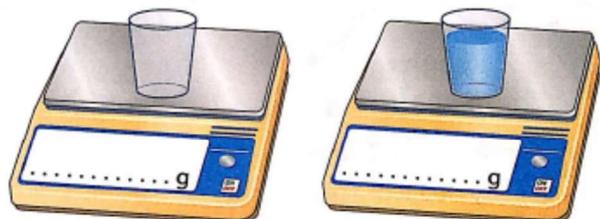
sel

6 Indique par une croix la nature de chaque mélange

	Soluble dans l'eau		Non soluble dans l'eau	
	Le solide n'est plus visible	Le solide reste visible	Le solide tombe au fond du verre	
sucre				
farine				
poivre				
sable				
sel				

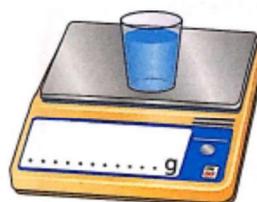
7 Réalise cette expérience en notant à chaque étape, la masse du mélange.

Étape 1 : Pèse le verre vide, puis ajoute 100 g d'eau.



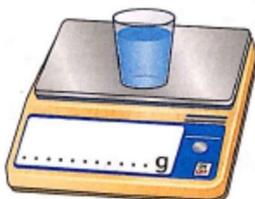
Étape 2 : Ajoute 15 g de sel.

Le sel se dissout-il ? OUI - NON



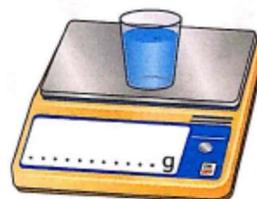
Étape 3 : Ajoute encore 15 g de sel.

Le sel se dissout-il ? OUI - NON



Étape 4 : Ajoute à nouveau 10 g de sel.

Le sel se dissout-il ? OUI - NON



Certains solides (comme le sel ou le sucre) sont **solubles** dans l'eau. Le mélange est alors limpide : c'est un mélange **homogène** aussi appelé **solution**. Quand le solide ne se dissout pas totalement, on dit qu'il y a **saturation**.

D'autres solides (comme le sable) sont **insolubles** : le mélange est alors trouble. C'est un mélange **hétérogène** aussi appelé **suspension**.

## Correction

⑥ Indique par une croix la nature de chaque mélange

	Soluble dans l'eau	Non soluble dans l'eau	
	Le solide n'est plus visible	Le solide reste visible	Le solide tombe au fond du verre
sucre	X		
farine	X		
poivre		X	
sable			X
sel	X		