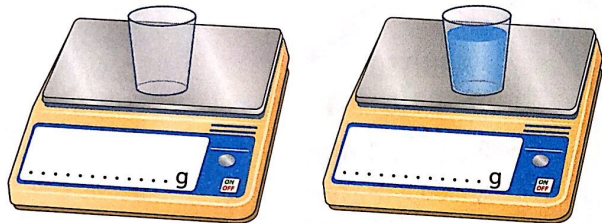


6 Indique par une croix la nature de chaque mélange

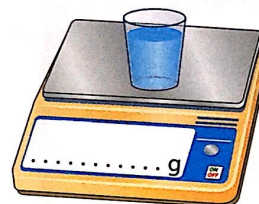
	soluble dans l'eau		Non soluble dans l'eau	
	Le solide n'est plus visible	Le solide reste visible	Le solide tombe au fond du verre	
sucre				
farine				
poivre				
sable				
sel				

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

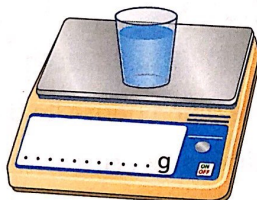
Étape 1 : Pèse le verre vide, puis ajoute 100 g d'eau.



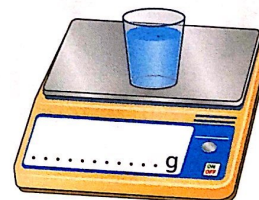
Étape 2 : Ajoute 15 g de sel.
Le sel se dissout-il ? OUI - NON



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**.

4 La séparation de constituants

8 Hypothèses : comment peut-on faire pour séparer :

- le sel de l'eau ? _____
- le poivre dans l'eau ? _____
- le sel du poivre ? _____