

# 14

## Quels facteurs influencent la dissolution ?

Pour répondre à la question, il faut **comparer** deux dissolutions, n°1 et n°2.

Le tableau suivant regroupe les expériences réalisées en classe.

$m_1$  et  $m_2$  concernent les masses de sel.

$V_1$  et  $V_2$  concernent les volumes d'eau.

$\theta_1$  et  $\theta_2$  concernent les températures de l'eau.

Facteur étudié	Réglages de l'expérience		Observations
La température	$m_1=m_2$ $V_1=V_2$	$\theta_1 \neq \theta_2$	La dissolution est plus rapide dans l'eau chaude.
L'agitation	$V_1=V_2$ $\theta_1=\theta_2$ $m_1=m_2$	On agite dans un bécher et pas dans l'autre	La dissolution est plus rapide quand on agite.
La quantité de sel	$V_1=V_2$ $\theta_1=\theta_2$	$m_1 \neq m_2$	La dissolution est plus rapide quand il y a moins de sel.
La quantité d'eau	$m_1=m_2$ $\theta_1=\theta_2$	$V_1 \neq V_2$	La dissolution est plus rapide quand il y a plus d'eau.
Le sel	$m_1=m_2$ $V_1=V_2$ $\theta_1=\theta_2$	On prend des sels différents.	Certains sels se dissolvent plus vite que d'autres (la différence n'est pas flagrante sans mesure précise de temps).
La taille des grains de sel	$m_1=m_2$ $V_1=V_2$ $\theta_1=\theta_2$	On prend du gros sel et du sel fin.	Le sel fin se dissout plus vite que le gros sel.
L'eau	$m_1=m_2$ $V_1=V_2$ $\theta_1=\theta_2$	On prend de l'eau déminéralisée et de l'eau déjà très minéralisée.	La dissolution est plus rapide dans l'eau déminéralisée.