

# Exercices : les solutions

## Exercice 1 : qcm choisir la ou les bonnes réponses

Lorsque j'ajoute du sel dans l'eau de cuisson des pâtes :

L'eau joue le rôle de	solvant	Soluté	solution
Le sel joue le rôle de	solvant	Soluté	solution
La solution est donc	L'eau salée	L'eau sans le sel	Le sel sans l'eau
La solution	Est un corps pur	Est un mélange homogène	Est un mélange hétérogène
Le sel	Est un corps pur	Est un mélange homogène	Est un mélange hétérogène
l'eau	Est un corps pur	Est un mélange homogène	Est un mélange hétérogène
Les molécules de saccharose ont pour formule	$C_{12}H_{22}O_{11}$	$C^{12}H^{22}O^{11}$	$C12H22O11$
L'eau distillée à pour formule	$CO_2$	$H_2O$	$O_2$

## Exercice 2 : sucré salé

La photo ci-contre a été obtenue par dissolution de masses identiques de sel (tube 2) et de sucre (tube 1) dans les mêmes volumes d'eau distillée.



1. Nommer les deux solutés.
2. Lequel des deux solutés possède la plus grande solubilité. Justifier.

car