

MAT 4 : Fiche d'exercices

Exercice 1 :

Complète le tableau suivant en mettant des croix dans les bonnes cases.

	mélange <u>homogène</u>	mélange <u>hétérogène</u>	corps <u>pur</u>
eau de source			
sulfate de cuivre en poudre + sable			
eau limpide			
eau + huile			
jus d'orange pressé			
vin			
liquide récupéré dans le bécher de l'exercice n°2			
eau gazeuse après avoir été agité			

Exercice 2 :

Complète les phrases en utilisant la "banque de données".

Attention, la banque de données contient des mots parasites et certains mots peuvent servir plusieurs fois.

Quand je verse du sucre dans le café, le sucre dans le café, on dit que le sucre est dans le café. Le café s'appelle le et le sucre s'appelle le

Le café sucré ainsi obtenu est un mélange

Si on met trop de sucre, il ne plus dans le café car le mélange est: c'est alors un mélange Si on un peu le café, alors le sucre peut mieux se mélanger et la peut de nouveau être totale.

L'eau et l'huile sont Si on agite le mélange "huile-eau", de fines gouttelettes d'huile se dispersent dans l'eau, on obtient ainsi une: c'est un mélange

Banque de données : fond ; se dissout ; soluté ; insaturée ; soluble ; dissolution ; dissolution ; solution ; dissolvant ; émulsion ; solvant ; saturée ; hétérogène ; homogène ; pathogène ; chauffe ; refroidit ; émulsion ; solutionne ; non miscibles ; miscibles ; sollicitude ; insoluble.

Exercice 3 :

"En dissolvant 20 g de sel dans 150 g d'eau, on a 150 g d'eau salée, car le sel disparaît." dit Denis.

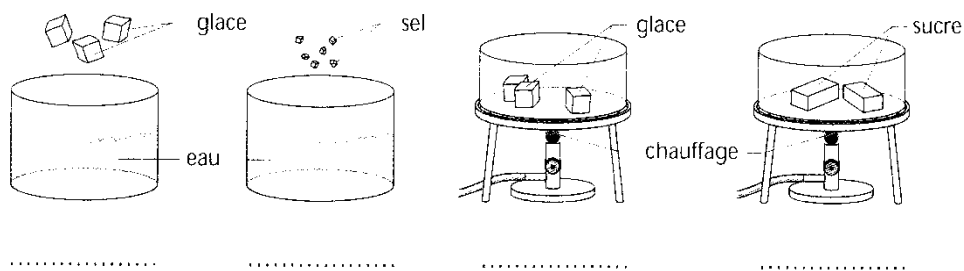
"Pas du tout ! Le sel est toujours là !" dit Anne-Laure, très catégorique.

1. Qui a raison ?

2. Calcule la masse réelle du mélange obtenu. Justifie ta réponse.

Exercice 4 :

Dans chacune des expériences suivantes, indique si le solide se dissout ou s'il fond.



Exercice 5 :

Sur une bouteille de boisson au goût d'orange, on peut lire "concentration en sucre : 30 g/L".

Arthur aimerait savoir la masse sucre absorbé lorsqu'il boit 20 cL de cette boisson.

1. Explique ce que signifie : "concentration en sucre : 30 g/L . "

2. Convertis le volume de 20 cL en Litres.

3. Grâce aux 2 réponses précédentes, calcule alors la masse de sucre présent dans ces 20 cL de boisson. (tu peux compléter le tableau de calcul pour t'aider). Écris le calcul que tu fais.

Volume de boisson (L)	20 cL
Masse de sucre (g)