

DEVOIR MAISON de PHYSIQUE – CHIMIE

NOTION À MAITRISER	I 	F 	S 	P 
Apprentissage du cours				
Mélanges homogène, hétérogène et corps pur				
Miscible, non-miscible				

Exercice 1 : Répondre aux questions suivantes.

1. Une eau claire est un corps pur, **vrai** ou **faux** ?
2. Un mélange dans lequel on distingue au moins deux constituants est un mélange **homogène** ou **hétérogène** ?
3. Une substance qui n'est pas un mélange est un corps pur, **vrai** ou **faux** ?
4. Le sang est-il **homogène** ou **hétérogène** ?
5. Le bois est-il **homogène** ou **hétérogène** ?

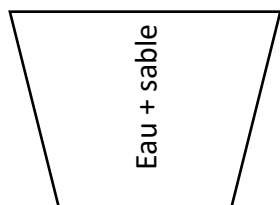
Exercice 2 : Compléter ce tableau en donnant la désignation du mélange et deux exemples.

MELANGE	DESIGNATION	EXEMPLES
<i>Solide – solide</i>		
<i>Solide – liquide</i>		
<i>Liquide – liquide</i>		
<i>Liquide – gaz</i>		

Exercice 3 : Donner la nature de ces substances (corps pur, mélange homogène ou mélange hétérogène).

- Eau boueuse
- Eau du robinet
- Vinaigrette
- Eau Perrier
- Eau déminéralisée

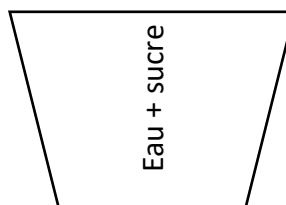
Exercice 4 : Les mélanges suivants sont-ils homogènes ou hétérogènes ?



Mélange 1



Mélange 2



Mélange 3



Mélange 4

- *Mélange 1* :
- *Mélange 2* :
- *Mélange 3* :
- *Mélange 4* :

Exercice 5 : Un drôle de mélange. (*Indice : faire une recherche de vocabulaire*)

Simon a mélangé de l'huile, de l'eau et un peu de grenadine dans un tube à essai. Il a obtenu le résultat visible sur la photographie ci-contre.



.....
.....
.....

1) Lesquels des trois liquides sont **miscibles** entre eux ?

.....

2) Quels sont les liquides **non-miscibles** ?

.....