

Consignes :

1. Prends ta **feuille d'exercices du Chap.2 : matière et mélanges**, à la suite **activité 2-Dissolution : activité expérimentale**

2. Fais les exercices 1 et 2 dont les énoncés sont ci-dessous :

Aide : utilise la fiche bilan du chap 2. Matière et mélange donnée au début de cette fiche de route

Ex. 1 : La bonne association

Associer les mots selon le modèle :

Eau boueuse	→	• Mélange homogène
Eau du robinet		• Mélange hétérogène
Vinaigrette		• Corps pur
Eau Perrier (avec des bulles)		
Eau distillée (sans minéraux)		

Ex 2 Une étiquette d'eau minérale

Sur l'étiquette d'une bouteille d'eau minérale, on peut lire les indications suivantes :

Minéralisation moyenne en mg/L :					
Calcium	190	Potassium	10	Sulfates	38
Sodium	165	Bicarbonates	1300	Fluorures	1,2
Magnésium	85	Chlorure	44	Silice	35

1. L'eau minérale est-elle un mélange ? **Justifie ta réponse**
2. Ce mélange est-il hétérogène ? **Justifie ta réponse**
3. Quelle masse de calcium contient-elle pour un litre d'eau ?

Une expérience facultative : réalise un cocktail de sorcière...



Ne pas boire le mélange réalisé.



Avec l'accord de tes parents réalise le mélange suivant :

- 1-Dans un verre fin et assez haut, dépose 5 g. (une cuillère à café) de bicarbonate de sodium (ou de levure)
 - 2- Ajoute 50 mL d'huile
 - 3- Dans un autre verre, mélange 10 mL de vinaigre blanc avec quelques gouttes de colorant alimentaire (Les colorants alimentaires peuvent s'acheter en grande surface)
 - 4- Verse délicatement le vinaigre coloré dans le premier verre.
- Observe....