## Semaine 13 (du 8 au 15/06) : Bilan chap.2 : matière et mélange

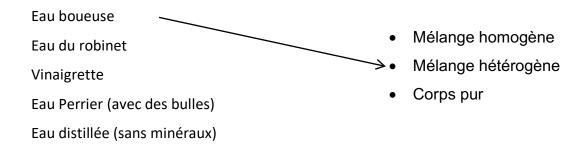
## **Consignes:**

- Prends ta <u>feuille d'exercices du Chap.2 : matière et mélanges</u>, à la suite <u>activité 2-</u>
  <u>Dissolution : activité expérimentale</u>
- 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 :



## 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....