

NOM – Prénom :

Classe :

Binôme :

Groupe :



Manipulation :/ 8

Théorie :/ 12

⇒ NOTE :/ 20

TP n° 6 : SEPARER LES CONSTITUANTS D'UN MELANGE HOMOGENE

Activité 1

Publicité mensongère...

Voici les indications que l'on peut trouver sur l'étiquette d'une eau minérale :

Eau Minérale Aquarelle

Corps pur de nos montagnes.

Riche en minéraux.

De l'eau, rien que de l'eau.

Document 1

Minéralisation caractéristique (mg/L)

Calcium : 485	Magnésium : 85
Sodium : 9,1	Potassium : 3,2
Nitrate : 2,7	Chlorure : 10
Sulfate : 1187	Hydrogéo-carbonate : 403

Résidu sec à 180°C : 2315 mg / L

Document 2

Les informations indiquées sur le **document 1** ne sont pas scientifiquement correctes.

- Relever les **informations fausses** en justifiant vos choix.
- Proposer une nouvelle étiquette avec un vocabulaire scientifiquement correct.

Cette eau minérale contient des sels minéraux (calcium, sodium...), elle possède donc plusieurs constituants. Ce n'est pas un corps pur, mais un mélange.

Exemple de nouvelle étiquette :

Eau Minérale Aquarelle

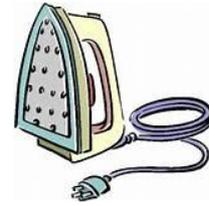
Mélange de nos montagnes.

Riche en minéraux.

De l'eau et des sels minéraux.

Activité 2

Corvée de repassage...



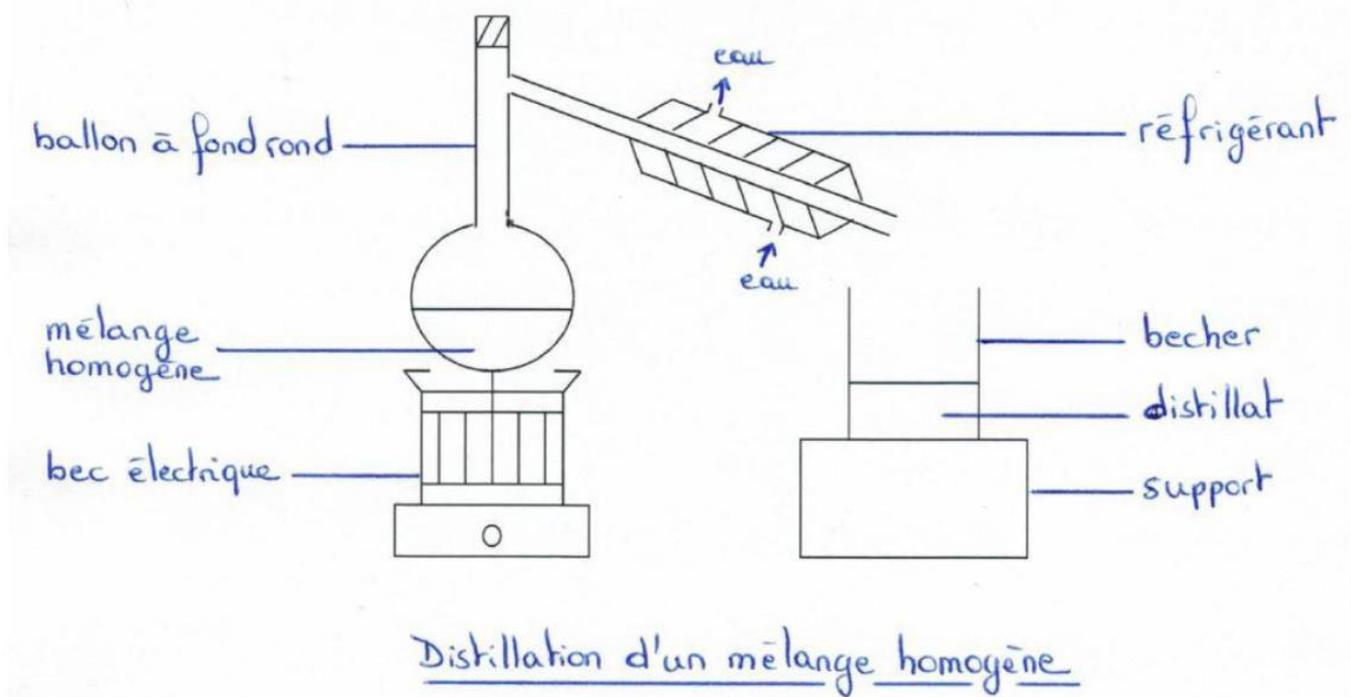
Coup de Pouce

Fiches méthode n° 3 et n° 5

Sur la notice d'un fer à repasser, il est conseillé d'utiliser de l'eau distillée et non de l'eau du robinet.

Au laboratoire, l'eau distillée est préparée à l'aide du montage ci-dessous :

a – Légènder le montage :



b – Comment s'appelle cette technique ? Cette technique est la distillation.

c – Expliquer comment cela fonctionne :

1 – On chauffe le liquide homogène jusqu'à ébullition.

2 – Ce liquide se transforme en gaz.

3 – Le gaz traverse réfrigérant. Il est alors refroidi et se retransforme en liquide.

4 – Le liquide (distillat) s'écoule dans le bécher.