

Activité documentaire

La matière autour de nous

I. Comment classer les différentes catégories de la matière qui nous entoure

Doc.1 Quelques exemples de matière dans la vie courante



Sel



Eau distillée



Jus de fruits sans pulpe



Eau pétillante



Statue en bronze



Air



Eau et huile



Café au lait



Thé

- 1) Identifier le(s) **corps pur(s)**, le(s) **mélange(s) homogène(s)** et les **mélange(s) hétérogène(s)** présents dans le Doc.1.
- 2) En déduire la **définition** de corps pur, mélange homogène et mélange hétérogène.
- 3) Parmi les mélanges précédents, l'eau et l'huile présentent une particularité. Quelle est cette particularité ?

II. Quelques exemples de corps purs

				
Espèce chimique (formule)	Eau (H_2O)	Dioxygène (O_2)	Cuivre (Cu)	Oxyde de Fer (Fe_2O_3)
Elément chimique (symbole)	Hydrogène (H) Oxygène (O)	Oxygène (O)	Cuivre (Cu)	Fer (Fe) Oxygène (O)
Entités chimiques	Molécule d'eau	Molécule de dioxygène	Atomes de cuivre	Ions fer et ions oxyde

- 1) Quelle est la différence entre une espèce chimique et une entité chimique ?
- 2) Y a-t-il une relation entre corps pur et entité chimique ?
- 3) A votre avis, l'eau minérale est-elle un corps pur ?
- 4) En déduire les définitions d'espèce chimique et d'entité chimique.