

Exercice 4 p. 24.

D'un point de vue scientifique, un corps pur est un corps composé que d'une seule espèce chimique. Or l'eau minérale comme son nom l'indique est composée d'eau H_2O mais aussi de minéraux, donc c'est un mélange et non pas un corps pur.

Exercice 5 p. 24

- 1) Avant et après, le mélange est hétérogène car il est composé de plusieurs phases (3 avant et 2 après)
- 2) Le vinaigre et l'alcool sont miscibles (ils se sont mélangés en une seule phase) alors que l'huile est non miscible, elle forme toujours une phase à part.

Exercice 8 p. 24

- 1) Lorsque le palier est horizontal, le corps est pur. Donc A est un corps pur.
- 2) Fusion \Rightarrow passage de l'état solide à liquide donc avant le palier l'espèce est à l'état solide et après le palier, à l'état liquide.
Donc graphiquement à $60^\circ C \Rightarrow$
A = état liquide
B = état solide

Exercice 9 p.24

température de fusion \Rightarrow passage de l'état solide à liquide.

de métal photographié est liquide, d'après les températures de fusion des deux métaux, celui qui est liquide à température ambiante 20°C , c'est le

mercure -

mercure
↑
liquide
+ $-38,8^{\circ}\text{C}$
solide

argent
↑
liquide
+ $961,8^{\circ}\text{C}$
solide