

Activité 2 :

La composition de l'eau du robinet varie en fonction de la région cependant elle n'est jamais un corps pur : elle contient plusieurs composants dissous.

On peut connaître la composition de l'eau commercialisée en bouteille à l'aide de son étiquette.

Définitions :

- corps pur : Un corps pur est composé d'une unique substance (un unique type de particule).

- dissolution : Lors d'une dissolution, la substance dissoute s'appelle le soluté. Le liquide dans lequel ce solide est dissout s'appelle le solvant. Le mélange homogène obtenu est appelé solution.

Cations	mg/L	Anions	mg/L
Calcium	2,40	Chlorures	3,00
Magnésium	0,50	Nitrates	3,00
Sodium	3,10	Sulfates	2,00
Potassium	0,40	Bicarbonates	6,30

Silice : 8,20 mg/L – Fluorures < 0,1 mg/L – rH2 : 27,7
pH : 5,85 – Résistivité (ohms x cm 20°) > 30 000
Minéralisation totale (résidu sec)
à 180°C : 25 mg/L