

## THEME 03 PREVENIR & SECURISER

### TP 10 Exercice – UNE CARAFE FILTRANTE PERMET-ELLE DE DIMINUER LA DURETE D'UNE EAU ?

La dureté de l'eau ou titre hydrotimétrique (TH) est l'indicateur de la minéralisation de l'eau. Elle est surtout due aux ions calcium et magnésium.

En France, le titre hydrotimétrique (TH) s'exprime en degré français (°f).

**1°f correspond à  $10^{-4}$  mol.L<sup>-1</sup> d'ions calcium (Ca<sup>2+</sup>) et magnésium (Mg<sup>2+</sup>).**

Le tableau ci-après permet de caractériser la dureté d'une eau en fonction de son TH :

TH(°f)	0 à 7	7 à 15	15 à 25	25 à 42	supérieur à 42
Eau	très douce	douce	moyennement dure	dure	très dure

La dureté d'une eau se détermine grâce à un dosage colorimétrique par l'EDTA en présence de quelques gouttes d'un indicateur coloré de fin de réaction et de 10 mL de solution tampon permettant de maintenir le pH de la solution entre 9 et 10.

On souhaite donc comparer la dureté de l'eau du robinet (appelée eau n°1) à celle obtenue après filtration avec une carafe (appelée eau n°2).

On réalise alors deux titrages :

- un titrage d'un volume  $V_2 = 20,0$  mL d'eau n°1 ;
- un titrage d'un volume  $V_2 = 20,0$  mL d'eau n°2.

La concentration de la solution d'EDTA utilisée est  $c_1 = 1,0 \times 10^{-2}$  mol.L<sup>-1</sup>.

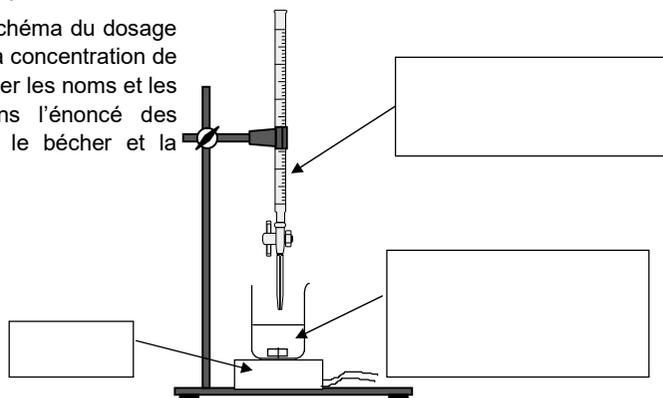
Les résultats obtenus sont les suivants :

	Eau non filtrée (eau n°1)	Eau filtrée (eau n°2)
Volume $V_{1Eq}$ (en mL) d'EDTA versé pour atteindre l'équivalence	6,7	2,9

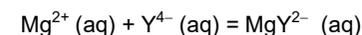
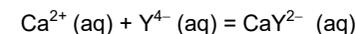


1. Quelle verrerie doit-on utiliser pour prélever le volume  $V = 20,0$  mL d'eau à doser ?
2. Reprendre le schéma du dispositif donné ci-dessous.

Compléter la légende du schéma du dosage permettant de déterminer la concentration de l'eau filtrée (ou non). Indiquer les noms et les informations connues dans l'énoncé des solutions contenues dans le bécher et la burette.



3. En milieu basique l'EDTA (contient des ions  $Y^{4-}$ ) qui réagissent avec les ions calcium (Ca<sup>2+</sup>) et les ions magnésium (Mg<sup>2+</sup>) selon les équations :



Cela signifie donc que la quantité d'EDTA versé sert à doser les quantités d'ions Ca<sup>2+</sup> et Mg<sup>2+</sup> présents dans le volume V d'eau titrée.

Si  $n(Ca^{2+})$  et  $n(Mg^{2+})$  désignent respectivement les quantités d'ions Ca<sup>2+</sup> et Mg<sup>2+</sup> présentes dans le volume V d'eau titrée et si  $n_2$  désigne la quantité d'ions  $Y^{4-}$  versés pour atteindre l'équivalence, quelle relation lie ces trois quantités ?

4. A l'équivalence on peut montrer que  $C_{Tot} \times V_2 = C_1 \times V_{1Eq}$   
Avec  $C_{Tot}$  la concentration en ions calcium et magnésium.  
Calculer en mol.L<sup>-1</sup> la valeur de la concentration  $C_{Tot}$  pour l'eau n°1 et l'eau n°2.
5. En déduire le TH exprimé en degré français (°f) de l'eau non filtrée (eau n°1) et le TH de l'eau filtrée (eau n°2).
6. Quelle est l'eau la plus dure ? Justifier.
7. Conclure sur l'efficacité de la carafe.
8. Certaines eaux minérales sont conseillées pour la préparation des biberons des bébés car elles sont faiblement minéralisées.

Sur l'étiquette de l'une d'entre elles on trouve les indications :

- Ions calcium : 78 mg.L<sup>-1</sup>
- Ions magnésium : 24 mg.L<sup>-1</sup>

Déterminer le titre hydrotimétrique (en °f) de l'eau minérale considérée et le comparer à celui de l'eau filtrée avec la carafe.

Données :

Élément	Mg	Ca
Masse molaire atomique (en g.mol <sup>-1</sup> )	24,3	40,1