

Exercice

Exercice:

L'eau que nous avons au robinet est captée dans la nature. sa composition dépend des sols qu'elle a traversés : si elle s'est infiltrée à travers une roche de calcaire, elle se charge de sels minéraux. Plus une eau est << dure >>, plus elle contient de calcaire. Quand l'eau s'évapore, le calcaire se dépose, s'incruste dans le robinet, dans la baignoire, dans le lave-linge et forme un dépôt difficile à retirer. Mais il existe une solution miracle : le vinaigre car il est acide. il dissout le calcaire et permet de nettoyer à fond la cuisine et la salle de bain. Le calcaire peut aussi être retiré par un dispositif que l'on accroche au robinet. A noter que le calcaire se dissout moins dans l'eau chaude que dans l'eau froide, c'est pourquoi les robinets d'eau chaude ont plus de traces de calcaire que les robinets d'eau froide.

1) Quel est l'aspect de l'eau du robinet ?

.....

2) Décrire (schéma + explication) une expérience permettant de montrer qu'elle n'est pas pure. Quelles sont les observations faites et conclure.

.....

.....

.....

.....

.....

3) D'où vient le calcaire dissous dans l'eau ?

.....

4) Comment appelle-t-on une eau qui contient beaucoup de calcaire ?

.....

5) Comment peut-on nettoyer les dépôts de calcaire à la maison ?

.....