

Travail à la maison : Qualité des eaux -1^{ère} partie

VISIONNER

<p>Composition d'une eau minérale</p> <p>http://acver.fr/340</p> 	<p>Test des ions</p> <p>http://acver.fr/341</p> 
--	---

REPONDRE

Répondre au QCM "Qualité des eaux – 1^{ère} partie" (**non noté**)

Attention, lire plusieurs fois les vidéos avant de commencer le QCM

Documents à compléter à la maison en vous aidant des vidéos :

Que contient une eau minérale ?

Minéralisation caractéristique (mg/L):	
Calcium (Ca ²⁺) : 240	Magnésium (Mg ²⁺) : 42
Na ⁺ : 5,2	SO ₄ ²⁻ : 400
NO ₃ ⁻ : 4,4	HCO ₃ ⁻ : 384.
Résidu sec à 180°C : 1084 mg/L	

Une eau minérale est-elle pure ?

Conclusion :

Comment peut-on tester la présence des ions dans une eau minérale ?

Tableau donnant quelques tests caractéristiques d'ions en solution :

Espèce à identifier	Test caractéristique	Observation
Ion chlorure (Cl ⁻)	Nitrate d'argent	Précipité blanc qui noircit avec la lumière
Ion sulfate (SO ₄ ²⁻)	Chlorure de baryum	Précipité blanc
Ion calcium (Ca ²⁺)	Oxalate d'ammonium	Précipité blanc
Ion magnésium (Mg ²⁺)	Hydroxyde de sodium	Précipité blanc
Ion potassium (K ⁺)	Picrate de sodium	Précipité jaune

Schéma de l'expérience à réaliser pour tester la présence d'un ion :

Exemple : test de l'ion chlorure

Observations :