

Posted on 25 novembre 2025

Les étudiants en 1^{ère} année de BTS Bioanalyses en laboratoire de contrôle vous présentent le Dosage des ions chlorures dans le collyre.

Au matin de la semaine précédente, les étudiants en **BTS Bioanalyses** en laboratoire de contrôle ont travaillé sur le **collyre** dans le but de vérifier qu'il ne soit pas trop concentré en sel (NaCl), car cela peut endommager les yeux.

Le collyre est une solution traitant les infections des yeux que l'on retrouve en pharmacie.

Nous avons donc réalisé un dosage (qui permet de déterminer le taux d'une espèce chimique dans un milieu) des ions chlorures (Cl⁻) du sel.



On a pu observer un changement de couleur passant d'un mélange blanc opaque à orange, ce qui permet de déterminer la concentration des ions chlorures du sel.

À l'aide de formules mathématiques, on a pu alors déduire que le collyre respecte la norme. Il est donc conforme et peut être utilisé sans danger.

Rédigé par les étudiants de 1^{ère} année en BTS Bioanalyses en laboratoire de contrôle : Léo, Louka, Alane, Mohamed et Raphaël