

## Influence du pH sur le désinfectant

L'expérience a été réalisée en moins d'une minute, la température extérieure est de 24°C à l'ombre, l'eau ne contient pas de stabilisant.




Photo ci-dessus, la température de l'eau est de 20.8°C, le pH est à 7.27.




Photo ci-dessous, la mesure du redox est de 393 mV, pour un pH à 7.27





Photo ci-dessus, on ajoute de l'acide chlorhydrique (ou pH-), le pH tombe à 5.82.

Photo ci-dessous, on mesure le redox qui est à 331 mV, il est tombé un petit peu car l'eau ne contient pas de stabilisant donc les UV détruisent le désinfectant présent.







Photo ci-dessus, on ajoute de la soude caustique (ou pH+), le pH remonte à 9.18.

Photo ci-dessous, on mesure le redox qui est à 63 mV, le chlore actif a considérablement chuté.

