

pH

Origines

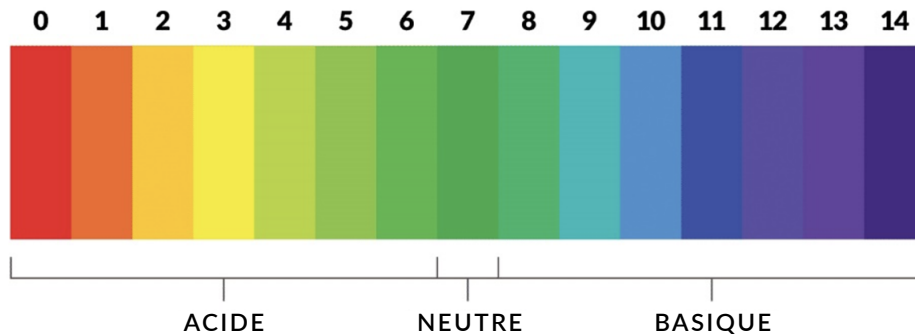
Le pH est la mesure de l'acidité ou de l'alcalinité de l'eau. Le pH de l'eau de boisson se situe généralement entre 6,5 et 8,5. L'eau à 25 °C (80 °F) avec un pH inférieur à 7,0 est considérée acide, tandis qu'avec un pH supérieur à 7,0 elle est considérée basique (alcaline). Quand le niveau de pH est de 7,0, le pH est considéré comme étant neutre.

Le pH de l'eau dans un ruisseau, une rivière, un lac et sous terre varie en fonction de plusieurs facteurs, comme :

- le point d'eau ;
- les types de sols, de substrats rocheux et de végétations par lesquels l'eau transite ;
- les types de contaminants que l'eau rencontre sur son chemin ;
- le niveau de mélange et d'aération de l'eau en raison des turbulences dans son écoulement.

Des valeurs extrêmes de pH peuvent aussi découler de déversements chimiques accidentels, de ruptures dans le système de traitement de l'eau, et de cuvelage de tuyaux en mortier de ciment non suffisamment séché et appliqué lorsque le pH de l'eau est bas (OMS, 2017).

Échelle de pH :



Source : CAWST

Effets éventuels sur la santé

Il n'y a pas de danger direct pour la santé concernant le pH de l'eau de boisson que l'on rencontre normalement.

Directives de l'Organisation mondiale de la Santé

Il n'y a pas de directive de l'Organisation mondiale de la Santé concernant le pH car il ne présente pas de risque pour la santé aux niveaux trouvés dans l'eau de boisson. Cependant, l'OMS note que le pH est un paramètre opérationnel important de la qualité de l'eau (OMS, 2017).

Pas de directive de l'OMS concernant le pH de l'eau de boisson



Méthodes d'analyse de la qualité de l'eau

Le pH peut être vérifié en laboratoire ou avec un kit d'essai portable. Il peut être facilement testé sur place avec un pH-mètre électronique ou des bandelettes d'analyse. Certaines bandelettes d'analyse indiquent uniquement si l'eau est alcaline ou acide. D'autres indiquent les pH sur toute la plage de 1 à 14. (La plage la plus adaptée pour les bandelettes se situe entre 4 et 9, car cela correspond au pH de la plupart des eaux naturelles).

Des informations sur les kits d'analyses disponibles dans le commerce sont données dans les fiches sur le matériel d'analyse de la qualité de l'eau de boisson de CAWST.

Options de traitement de l'eau à domicile

Le meilleur moyen de régler un problème de pH trop haut ou trop bas est d'utiliser un autre point d'eau de boisson.

Le pH est l'un des plus importants paramètres pour garantir l'efficacité de nombreuses technologies de traitement de l'eau (*Santé Canada, 2020*). Par exemple, pour une désinfection efficace au chlore, le pH doit être inférieur à 8.

Références

Santé Canada (2020). Directives pour la qualité de l'eau de boisson au Canada - Tableaux sommaires Disponible à l'adresse suivante :

<https://www.canada.ca/fr/sante-canada/services/sante-environnement-milieu-travail/rapports-publications/qualite-eau/recommandations-qualite-eau-potable-canada-tableau-sommaire.html>

Organisation mondiale de la Santé (2017). Directives de qualité pour l'eau de boisson : Quatrième édition intégrant le premier additif Disponible à l'adresse suivante :

<https://www.who.int/publications/i/item/9789241549950>



Ce document est libre d'accès. Vous êtes libre de :

- Partager – copier, distribuer et transmettre ce document
- Modifier - adapter ce document

Aux conditions suivantes :

- d'en indiquer l'origine. Vous devez indiquer que CAWST est l'auteur original de ce document. Veuillez mentionner notre site Internet : www.cawst.org



CAWST et ses administrateurs, employés, contractants et bénévoles n'endossent aucune responsabilité et ne donnent aucune garantie en ce qui concerne les résultats pouvant être obtenus par l'utilisation des informations fournies.



B12, 6020 – 2 Street SE
Calgary, Alberta T2H 2L8
Canada
+1 (403) 243-3285
resources@kawst.org
kawst.org

Restez informé et bénéficiez de notre soutien :

- Dernières mises à jour de ce document
- Autres documents de formation
- Utilisation de ce document dans le cadre de votre travail

Rendez-vous sur resources.cawst.org