

Paramètres chimiques de l'eau de boisson

Fiche technique : pH

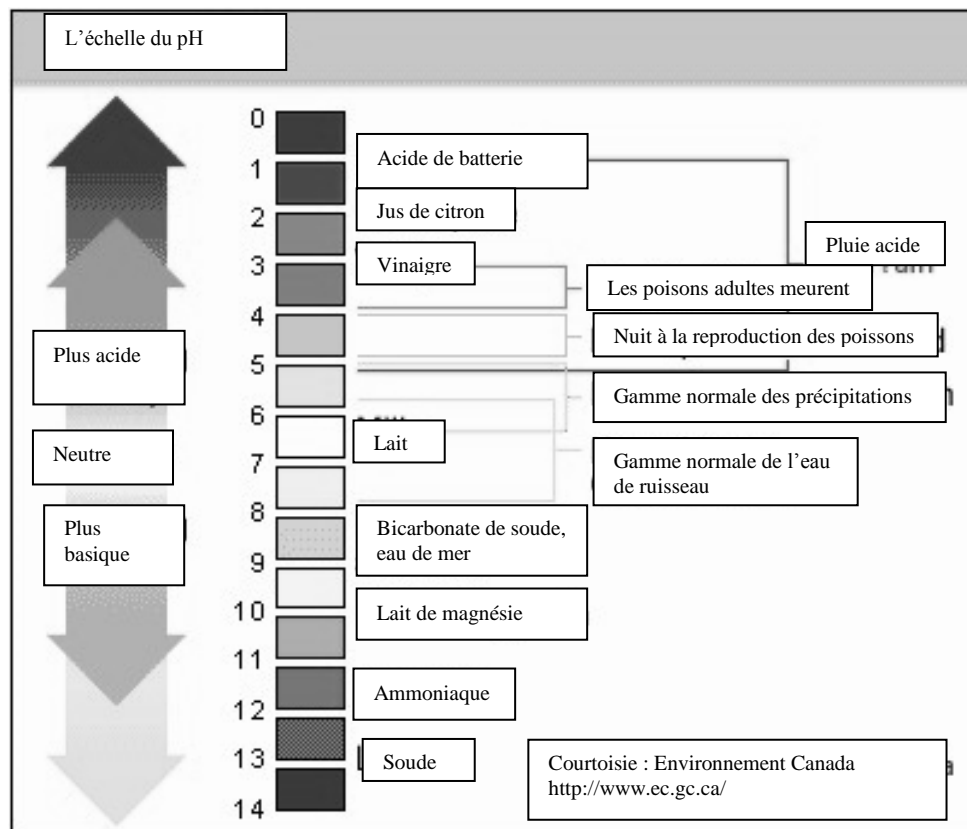
Source

Le pH est la mesure de l'acidité ou de l'alcalinité de l'eau. Le pH de l'eau potable se situe en général entre 6,5 et 8,0. 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 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 conditions, comme :

- La source 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, 2011).



Paramètres chimiques de l'eau de boisson

Fiche technique : pH

Effets éventuels sur la santé

Il n'y a pas de danger direct pour la santé quand le pH de l'eau de boisson est normal.

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, 2011).

Pas de directive de l'OMS pour le pH dans 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 compteur numérique de pH ou des bandelettes d'analyse. Certaines bandelettes d'analyse indiquent uniquement si l'eau est alcaline ou acide. D'autres, indiquent le pH dans une plage plus large de 1 à 14. La plage la plus adaptée pour ces bandes se situe entre 4 et 9. Il s'agit là du pH de la plupart des eaux naturelles.

Les détails concernant l'achat des kits d'essai sont donnés dans les fiches de produit de test de qualité de l'eau de boisson 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 une autre source d'eau de boisson.

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

Références

Environnement Canada (2004). Directives pour la qualité de l'eau canadienne Disponible sur : <http://www.ec.gc.ca/eau-water/default.asp?lang%E2%80%8B=Fr&n=FD30C16-1lang=Fr&n=FD30C16-1>

Organisation mondiale de la Santé (2011). Directives pour la qualité de l'eau de boisson, quatrième édition. OMS, Genève, Suisse. Disponible sur : www.who.int/water_sanitation_health/dwq/secondaddendum20081119.pdf

Paramètres chimiques de l'eau de boisson

Fiche technique : pH

CAWST (Centre for Affordable Water and Sanitation Technology)

Calgary, Alberta, Canada

Site Internet : www.cawst.org Courriel : resources@caust.org

Le bien-être grâce à l'eau... L'autonomisation des gens dans le monde

Dernière mise à jour : octobre 2013

Le contenu de ce document est libre. Vous pouvez :



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



Condition :

- en indiquer l'origine. CAWST doit être cité comme l'auteur 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.