

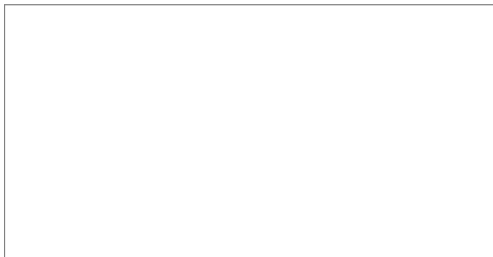
AQUAPEARL

La molécule d'eau H₂O

Voici quelques informations simples pour bien comprendre les effets de l'eau sur notre organisme.

Une molécule d'eau, dont la formule chimique est H₂O, contient 2 atomes d'hydrogène et 1 atome d'oxygène. La molécule n'est pas neutre électriquement ce qui fait qu'elle ne se présente jamais comme un corps simple. En fait les molécules se regroupent en amas de molécules.

Cette polarisation de l'eau est en plus remise en cause par tous les agents minéraux qui se trouvent présents dans toutes les eaux sauf celles dite osmosées, agents se présentant potentiellement sous forme ionisée (non neutre électriquement)



Ces clusters de l'eau sont importants car ils déterminent en partie la qualité hydratante de l'eau. Plus l'eau est structurée, plus les amas seront petits. Plus ils sont petits plus l'eau sera claire et limpide car structurée par les énergies magnétiques.

. L'eau des Hunza (Peuple himalayien vivant fréquemment jusqu'à 130 ans) , mais aussi l'eau d'orage sont de ces eaux aux structurations hexagonales parfaites (voir les travaux photographiques de EMOTO) .

*La tension superficielle de l'eau va dépendre de cette structuration
Plus elle est faible plus elle est hydratante.*

Autre caractéristique importante de l'eau, le pH c'est à dire sa concentration en ions hydrogène ou plus exactement en ion oxonium H₃O⁺ .

L'eau (H₂O) contient en fait des ions libres de H₃O⁺ et des ions hydroxide OH⁻. Le rapport est équilibré pour une eau pure. C'est la définition d'un PH Neutre (Ph 7)

En présence d'un pH supérieur à 7, il y aura plus d'ions négatifs OH⁻ dans l'eau et elle sera alcaline.

A l'inverse, si le pH est inférieur à 7, il y aura plus d'ions positifs H₃O⁺ et l'eau sera acide.

AQUAPEARL

Pour représenter la valeur pH, on établit une échelle qui couvre une plage de 0 à 14. Sa mesure se fait à l'aide de pH metre, de réacteur coloré liquide, ou de papier pH

Il faut ajouter que l'échelle est logarithmique c'est à dire qu'entre 2 unités pH le facteur multiplicateur est de dix. Cela revient à dire par exemple qu'entre une solution à pH 4 et une solution à pH de 7 il y a 1 000 fois plus d'ion H_3O^+ .

Indépendamment du PH, un autre critère important de qualité physico-chimique est son pouvoir d'oxydo réduction c'est à dire son pouvoir à libérer des électrons ou à en prendre dans son environnement. Le redox se mesure en millivolt et varie pour les eaux entre (- 800 mV) et +1200 mV, en prenant en consideration qu'une eau de pluie est généralement autour de 100 mV, une eau de source autour de 200 mV et que les eaux de ville sont généralement à 350 mV (du principalmeent à la charge de chlore ou d'oxydants puissants anti microbiens). Ajoutons en comparaison que presque toutes les eaux organiques végétales comme animales (les cellules animales et végétales contiennent une solution aqueuse avec un redox négatif de (- 70 mV).

A se rappeler impérativement : Chaque fois que l'eau est electropositive elle prend des electrons à son environnement, elle est donc oxydante, chaque fois qu'elle est electro négative elle libère des électrons à son environnement.

Le redox va donc permettre d'apprécier le coté oxydant ou anti oxydant d'une eau.

Précisions du site du CNRS (pour les plus scientifiques d'entre vous)

L'eau étant neutre, elle contient la même quantité, en proportion très faible, d'ions H_3O^+ et HO^- . Dans l'eau et dans toute solution aqueuse se produit une transformation limitée appelée autoprotolyse de l'eau, dont l'équation chimique est la suivante : $2 H_2O = H_3O^+ + HO^-$.

Cette réaction explique la formation des ions oxonium et hydroxyde dans l'eau pure et permet de relier leurs concentrations par une équation vraie pour toute solution aqueuse : $[H_3O^+].[HO^-] = 10^{-14} = Ke$. Ke est appelé produit ionique de l'eau, il est sans unité et toujours égal à 10^{-14} à 25 °C.

La concentration en ions oxonium est directement liée à la valeur du pH. Pour un milieu donné, on peut toujours écrire que $[H_3O^+] = 10^{-pH}$ (ou $pH = -\log [H_3O^+]$). Un milieu acide aura donc une forte concentration en ions oxonium H_3O^+ , équivalente à une faible valeur de pH. L'inverse est vrai pour un environnement basique.