

Efficacité physico-chimique de la technologie memon sur l'eau potable

Action sur la valeur pH, le potentiel redox et la conductibilité

Dr. Friedhelm Schneider, memon bionic instruments GmbH, Oberaustraße 6a, 83026 Rosenheim
Mag. Dr. Walter Hannes Medinger¹, IIREC Dr. Medinger e.U., Ringstraße 64, A-3500 Krems sur la Donau
¹ Expert judiciaire assermenté et certifié judiciairement

Résumé :

La technologie memon conduit à un changement mesurable de l'eau potable. Ces changements peuvent être mesurés avec les procédés physico-chimiques classiques. Les changements se démarquent nettement des erreurs de mesure, sont reproductibles et nettement significatifs dans le cas du potentiel redox.

Le memonizer EAU SUR ROBINET (comme également le memonizer EAU) provoque une meilleure structuration de l'eau, un déplacement de la valeur pH dans le milieu basique et un potentiel redox plus négatif, donc une meilleure disponibilité des électrons. D'après l'état actuel des recherches scientifiques, cela crée une régulation du comportement fortement acide et par là une amélioration de la qualité biologique de l'eau potable.

Mots-clé: Eau potable, potentiel redox, conductibilité, valeur pH, technologie memon

Contexte

L'eau potable est bien plus qu'un liquide qui doit respecter des caractéristiques et des directives légales – elle est notre aliment le plus important. L'eau remplie dans le corps humain une série de tâches essentielles. L'eau transporte les substances nutritives et les produits de décomposition du métabolisme, régule la pression osmotique cellulaire, est un important réservoir de chaleur pour la régulation de la température corporelle et favorise la purification et ainsi l'élimination des toxines du corps. En outre, l'eau crée à la surface des molécules et des membranes une dénommée "eau structurée" [1] et est ainsi fondamentale pour la fonction optimale de ces composants cellulaires. De telles structures confèrent à l'eau une qualité non encore découverte et une énergie inconnue jusqu'à présent. Si ces structures sont perturbées, par exemple par interaction avec des champs électromagnétiques [2], la qualité biologique de l'eau diminue et ainsi la fonctionnalité des cellules vivantes.

L'eau structurée est en étroite rapport avec le milieu électrochimique de l'eau, donc sa capacité oxydative ou réductrice (potentiel redox) ainsi que son comportement acide/base (valeur pH).

Objectif

Existe-t-il une différence significative mesurable techniquement entre de l'eau traitée par memon et de l'eau comparable de même provenance non traitée ? Si oui, comment cela est-il à évaluer ?

Matériel et méthode

Sont examinés la valeur pH, le potentiel redox et la conductibilité de l'eau.

Comme appareil de mesure on a utilisé un multimètre PHT-027 de l'entreprise OCS, avec des électrodes de mesure pour pH et potentiel redox, ainsi qu'une mesure de la capacité conductrice de la conductibilité et un capteur de température fortement câblé.

Tableau 1: Caractéristiques du système de mesure

Paramètres	Domaine	Erreur	Exactitude
Température	de 5 à 50 [°C]	± 1,0	0,1 [°C]
Valeur pH	de 0,00 à 14,00	± 0,1,	0,01
Potentiel redox	de - 1.999 à 1.999 [mV]	± 0,1 % [#]	0,1 [mV]
Conductibilité	de 0 à 20 [mS/cm]	± 2%	0,01 [mS/cm]

[#] relatif à la valeur de mesure

Lors des mesures de la conductibilité et du potentiel redox, la température fut prise en considération. Les valeurs de mesure ont été normalisées à hauteur de 25°C. Pour la mesure du pH on a effectué un double calibrage : le potentiel redox et la conductibilité ont été mesurés selon un point de calibrage propre.

On effectua en tout trois séries de mesures avec chaque fois trois mesures individuelles au moins, avec des intervalles de plusieurs jours.



Figure 1: memonizer EAU SUR ROBINET installé au robinet d'eau de l'institut.

Un memonizer EAU SUR ROBINET fut utilisé pour le test de la technologie memon. Celui-ci est fonctionnellement identique au memonizer EAU. Les deux memonizers sont installés, sans outillage et sans intervention sur l'installation d'eau potable, sur la canalisation ou au robinet d'eau.

Résultats et évaluation

Résultat des séries de mesures dans le tableau 2.

Tableau 2: Résultats des trois séries de mesures, "sans" memonizer au robinet d'eau, "avec" memonizer au robinet d'eau.

Série de mesures	sans 1	avec 1	sans 2	avec 2	sans 3	avec 3
Valeur pH	7,44	7,70	7,45	7,75	7,47	7,75
Conductibilité [mS/cm]	0,42	0,44	0,42	0,44	0,42	0,44
Potentiel redox [mV]	235	212	228	210	210	198

Il en résulte les valeurs moyennes suivantes, écarts ainsi que changements absolus et relatifs : valeur pH : $7,45 \pm 0,12$ et $7,73 \pm 0,03$ ($\Delta = 0,28$; **+4%**), conductibilité : $0,42 \pm 0$ et $0,44 \pm 0$ ($\Delta = 0,02$ mS/cm; **+5%**), potentiel redox : $224 \pm 12,9$ et $214 \pm 18,9$ ($\Delta = -10$ mV; **-4%**).

Comme échelle d'appréciation des valeurs de mesure, peuvent être prises en compte les réglementations sur l'eau potable en vigueur en Allemagne et en Autriche (TWW). Les valeurs limites pour l'eau potable se situent à $6,5 \leq \text{pH} \leq$

9,5 pour la valeur pH. Les valeurs pH mesurées entre 7,4 et 7,8 respectent nettement les limites. La valeur limite pour la conductibilité se situe à 2,790 mS/cm (à 25°C). Cette valeur est largement inférieure sans et avec la technologie memon.

Pour le potentiel redox, la réglementation TWW ne donne pas de valeurs limites. D'après les données du centre géo de Bavière du nord/ /Université d'Erlangen, les groupes spécialistes utilisant les sciences de la terre, l'étude pour la géologie appliquée (Dr. Baier), les potentiels redox d'échantillons d'eau se situent entre +800 mV (milieu fortement oxydatif) et -300mV (milieu fortement réducteur). Le milieu de cette largeur de bande se situe de +200 mV à +300 mV. Les valeurs moyennes des mesures de 214 et 224 mV se situent exactement dans ce domaine et sont à évaluer comme indifférentes ou optimales.

Bilan

La réduction du potentiel redox signifie un déplacement vers un milieu plutôt réducteur, c'est-à-dire une meilleure disponibilité d'électrons que les agents réducteurs fondamentaux dans les systèmes biologiques.

La cause de la meilleure disponibilité d'électrons, telle qu'elle est affichée par le potentiel redox modifié, est, d'après les analyses dynamiques quantiques de Del Guidice et Preparata, à rechercher dans la formation de domaines cohérents dans l'eau courante. Un petit gain d'énergie issu de l'environnement d'un tel domaine suffit et conduit à la libération d'un électron.

Bibliographie:

- [1] Pollack, H. Gerald (2014): Wasser - viel mehr als H2O. 368 Seiten, VAK Verlags GmbH, Kirchzarten. Engl. Original: The Fourth Phase of Water - Beyond Solid, Liquid, and Vapor, Ebner and Sons Publisher, Seattle.
- [2] Kiontke, S. (2014): Tatort Zelle - Wie Elektrosmog-Attacken unseren Organismus bedrohen. VITATEC Verlagsgesellschaft, Münsing

Indication et copyright : Ce rapport est composé de 2 pages et le contenu ne doit être publié que complètement sans omission ou rajout. L'autorisation de l'auteur est à demander préalablement à toute publication. Ce rapport a été rédigé selon la meilleure connaissance et conscience de l'auteur et sous le respect de toutes les circonstances connues et recueillies par lui. Les résultats et les déductions qui en sont issues ne concernent exclusivement que la période d'étude et les conditions régnantes durant cette période. L'auteur n'assume aucune responsabilité ni dommages et intérêts pour des conclusions allant au-delà des termes du rapport.