



Le traitement de l'eau serait prêt à éliminer les nanoplastiques

31 mai 2022 | Andri Bryner

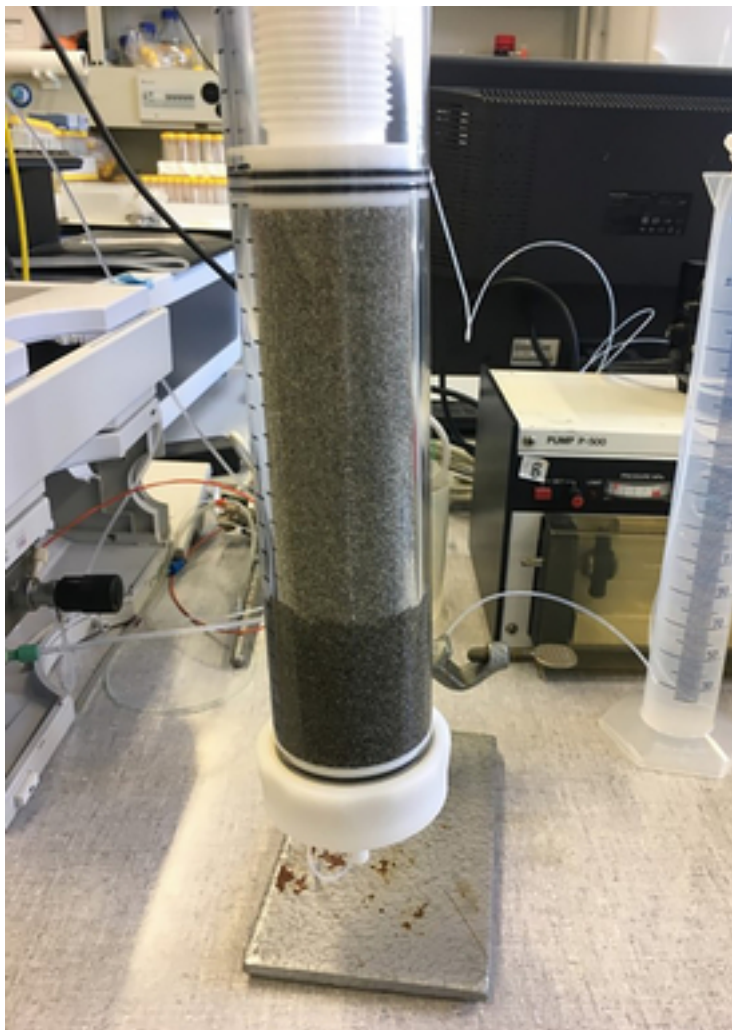
Catégories: Eau potable | Polluants

Les filtres à sable biologiquement actifs et à écoulement lent du traitement de l'eau du lac élimineraient très efficacement les nanoplastiques de l'eau brute. Cela a été démontré aussi bien en laboratoire que lors d'essais et de modélisations à plus grande échelle, proches de la réalité.

Il s'agit d'un sujet sensible, du moins sur les plates-formes des réseaux sociaux: on y lit que d'infimes particules de plastique se retrouveraient non seulement dans la mer et dans nos lacs, mais aussi dans l'eau potable, y compris dans l'eau minérale en bouteilles. L'Eawag et le Service des Eaux de la Ville de Zurich voulaient en avoir le cœur net. En 2019, ils ont lancé un projet commun: les microparticules, plus petites qu'un millième de millimètre, sont-elles effectivement acheminées depuis la mer ou les lacs dans les conduites d'eau potable et les retrouve-t-on de ce fait aussi dans les ménages, les hôpitaux ou les restaurants?

Retenu à 99,9%

Maintenant que nous disposons des résultats, nous pouvons être soulagés. Dans un [rapport](#) publié aujourd'hui dans la revue «Matières dangereuses» (*Journal of Hazardous Materials*), les parties prenantes révèlent que même s'il existait des quantités importantes de nanoplastiques dans l'eau brute, ces particules seraient retenues très efficacement dans les filtres à sable de l'installation de traitement. C'est dans le filtre à sable lent biologiquement actif que 99.9% des nanoparticules ont été retenues le plus efficacement et ce, aussi bien lors d'essais en laboratoire que dans une installation-pilote plus grande à proximité directe du Service des Eaux de la Ville de Zurich.





Colonne de filtration dans le laboratoire de l'Eawag (à gauche) et à l'échelle pilote dans la station de conditionnement de l'eau du lac du Service des Eaux de la ville de Zurich WVZ (à droite). (Photos: Eawag)

L'origine des nanoplastiques reste encore peu étudiée. Mais selon Ralf Kägi, responsable du Laboratoire d'étude des particules de l'Eawag, il est probable que «la dégradation de particules de plastique plus grosses dans l'environnement finit aussi par donner naissance à des nanoplastiques». Cependant, rien que l'identification des nanoparticules de plastique est loin d'être simple. L'équipe composée de chercheurs de l'Eawag, de l'ETH Zurich, de l'EPFL et de l'École polytechnique de Turin a utilisé à cet effet des nanoparticules de plastique marquées dont on a pu retracer le cheminement et la destination finale avec un spectromètre de masse lors du traitement de l'eau. De la même manière qu'en médecine, le marquage ciblé des cellules cancéreuses permet de surveiller leur éventuelle propagation dans le corps humain.

Modélisation permet des prévisions

Les chercheurs ont combiné les résultats expérimentaux de petites installations de laboratoire de l'Eawag et d'installations-pilotes plus importantes du Service des Eaux de la Ville de Zurich avec des calculs de modélisation théoriques complexes. C'est ainsi qu'ils ont réussi à prévoir le comportement de nanoplastiques dans les installations de traitement d'eau potable.


```

right:2px;position:relative;top:-1px}.extbase-debugger-center .extbase-debug-
scope{background-color:#497AA2}.extbase-debugger-center .extbase-debug-
ptype{background-color:#698747}.extbase-debugger-center .extbase-debug-
visibility{background-color:#698747}.extbase-debugger-center .extbase-debug-
dirty{background-color:#FFFFB6}.extbase-debugger-center .extbase-debug-
filtered{background-color:#4F4F4F}.extbase-debugger-center .extbase-debug-seeabove{text-
decoration:none;font-style:italic}.extbase-debugger-center .extbase-debug-
property{color:#f1f1f1}.extbase-debugger-center .extbase-debug-
closure{color:#9BA223;}Extbase Variable Dumparray(2 items) publications => '24938' (5
chars) libraryUrl => " (0 chars) Extbase Variable Dumparray(1 item) 0 =>
Snowflake\Publications\Domain\Model\Publicationprototypepersistent entity (uid=24938,
pid=124) originalId => protected24938 (integer) authors => protected'Pulido-Reyes,&nbsp;G.;
Magherini,&nbsp;L.; Bianco,&nbsp;C.; Sethi,&nbsp;R.;
    von Gunten,&nbsp;U.; Kaegi,&nbsp;R.; Mitrano,&nbsp;D.&nbsp;M.' (137 chars) title =>
protected'Nanoplastics removal during drinking water treatment: laboratory- and pilot-
    scale experiments and modeling' (106 chars) journal => protected'Journal of Hazardous
Materials' (30 chars) year => protected2022 (integer) volume => protected436 (integer) issue
=> protected" (0 chars) startpage => protected'129011 (13 pp.)' (15 chars) otherpage =>
protected" (0 chars) categories => protected'nanoplastics; drinking water treatment;
ozonation; sand filtration; granular
    activated carbon' (93 chars) description => protected'Microplastics detected in potable
water sources and tap water have led to co
ncerns about the efficacy of current drinking water treatment processes to r
emove these contaminants. It is hypothesized that drinking water resources c
ontain nanoplastics (NPs), but the detection of NPs is challenging. We, ther
efore, used palladium (Pd)-labeled NPs to investigate the behavior and remov
al of NPs during conventional drinking water treatment processes including o
zonation, sand and activated carbon filtration. Ozone doses typically applie
d in drinking water treatment plants (DWTPs) hardly affect the NPs transport
in the subsequent filtration systems. Amongst the different filtration medi
a, NPs particles were most efficiently retained when aged (i.e. biofilm coat
ed) sand was used with good agreements between laboratory and pilot scale sy
stems. The removal of NPs through multiple filtration steps in a municipal f
ull-scale DWTP was simulated using the MNMs software code. Removal efficienc
ies exceeding 3-log units were modeled for a combination of three consecuti
ve filtration steps (rapid sand filtration, activated carbon filtration and s
low sand filtration with 0.4-, 0.2- and 3.0-log-removal, respectively). Acco
rding to the results from the model, the removal of NPs during slow sand fil
tration dominated the overall NPs removal which is also supported by the lab
oratory-scale and pilot-scale data. The results from this study can be used
to estimate the NPs removal efficiency of typical DWTPs with similar water t
reatment chains.' (1536 chars) serialnumber => protected'0304-3894' (9 chars) doi =>
protected'10.1016/j.jhazmat.2022.129011' (29 chars) uid => protected24938 (integer)
_localizedUid => protected24938 (integer)modified _languageUid => protectedNULL
_versionedUid => protected24938 (integer)modified pid => protected124 (integer) Pulido-
Reyes, G.; Magherini, L.; Bianco, C.; Sethi, R.; von Gunten, U.; Kaegi, R.; Mitrano, D. M.
(2022) Nanoplastics removal during drinking water treatment: laboratory- and pilot-scale
experiments and modeling, Journal of Hazardous Materials, 436, 129011 (13

```

pp.), [doi:10.1016/j.jhazmat.2022.129011](https://doi.org/10.1016/j.jhazmat.2022.129011), Institutional Repository

Trois questions à Ralf Kägi et Urs von Gunten



À première vue, cela semble évident: les déchets plastiques et les particules de plastique de grande taille finissent un jour par se transformer en nanoplastiques dans l'environnement. Est-ce aussi simple que cela?

Ralf Kägi: Le plastique fut développé pour être non dégradable. Il n'est donc pas vraiment surprenant de retrouver des particules de plastique dans l'environnement. Jusqu'ici, très peu de recherches ont été consacrées à la question de savoir dans quelle mesure et à quelle vitesse les types de plastique conventionnels se décomposent en morceaux plus petits. Des études réalisées par des tiers n'ont pas détecté de microplastiques dans les profondeurs (vers 30 m) où l'eau des lacs a été prélevée. Nous présumons donc que là aussi il n'y a guère de nanoplastiques. Pour nos essais, nous avons dû ajouter des nanoplastiques marqués à l'eau brute du lac de Zurich.



En Suisse, les stations de conditionnement de l'eau des lacs disposent d'installations de traitement à plusieurs étapes. Mais il existe des distributeurs d'eau qui alimentent le réseau avec des eaux souterraines entièrement non traitées. Les consommatrices et consommateurs doivent-ils s'attendre à ce que l'eau potable contienne des nanoplastiques?

Urs von Gunten: Lorsque la pluie s'infiltré dans le sous-sol, l'eau traverse d'abord une couche d'humus qui contient des biofilms, comme dans la filtration lente sur sable. Ces derniers se sont révélés très efficaces dans des systèmes techniques pour fixer des nanoparticules. Lorsque l'eau parvient dans la zone saturée, elle est de plus purifiée par d'énormes filtres à sable et à gravier. On peut donc s'attendre à ce que la concentration de nanoparticules dans les eaux souterraines captées soit très faible. La situation pourrait être quelque peu différente dans l'eau de source, car l'effet de filtration y est beaucoup plus faible que dans l'eau pompée dans la nappe phréatique. Cela dit, les sources se trouvent généralement dans des régions peu soumises à des influences anthropiques (forêts, montagnes). On ne peut donc s'attendre ici qu'à de faibles concentrations en nanoparticules. De plus, bien souvent, les eaux de source ne sont pas utilisées après de fortes précipitations, car la turbidité augmente rapidement. Cette mesure est aussi très efficace comme barrière contre des nanoparticules indésirables. Des études portant sur la présence de micro- et nanoplastiques dans les nappes phréatiques et les eaux de source sont actuellement en cours.

Votre étude a fourni un résultat très optimiste. Pensez-vous que cela fera disparaître les gros titres sur la présence de nanoplastiques dans l'eau potable?

Ralf Kägi: Je présume plutôt que non. D'une part, les nouvelles réjouissantes sont toujours plus difficiles à faire passer que les négatives. D'autre part, l'eau potable en tant que denrée alimentaire reste un domaine sensible et un domaine de théories incompréhensibles ou non vérifiables sur le plan scientifique.

Photo de couverture: Si l'eau du lac est filtrée par des filtres à sable, les microplastiques qui s'y trouvent seraient efficacement retenus. Lac de Zurich. (Photo : Andri Bryner, Eawag)

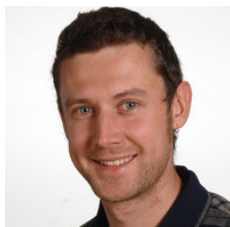
Links

Page thématique sur les microplastiques

Fiche info centre Ecotox: Les microplastiques dans l'environnement:

Blick du 7 juillet 2017: L'étude sur la présence de microplastiques dans l'eau potable «n'est pas crédible»

Contact



Ralf Kägi

Tel. +41 58 765 5273

ralf.kaegi@eawag.ch



Urs Von Gunten

Tel. +41 58 765 5270

urs.vongunten@eawag.ch



Andri Bryner

Responsable médias

Tel. +41 58 765 5104

andri.bryner@eawag.ch

<https://www.eawag.ch/fr/portail/dinfo/actualites/news-archives/detail-de-larchive/le-traitement-de-leau-serait-pret-a-eliminer-les-nanoplastiques>