



# OBJECTIFS DE DÉVELOPPEMENT DURABLE

## 6 EAU PROPRE ET ASSAINISSEMENT



### ODD 6 ? Eau propre et assainissement : Une Astuce Surprenante, Comment Éliminer Facilement les Microplastiques de Votre Eau

Éliminer les particules de plastique polluant notre eau, parfois invisibles à l'œil nu, semble être un défi insurmontable. Cependant, des chercheurs de l'université médicale de Guangzhou en Chine ont récemment proposé une solution étonnamment simple pour réduire de manière significative la présence de nanoplastiques et de microplastiques dans l'eau que nous consommons. Dans nos sols, notre eau potable, et même l'air que nous respirons, les nanoplastiques et les microplastiques sont omniprésents. Les chercheurs s'efforcent de développer des techniques pour les éliminer en raison de leurs possibles impacts environnementaux et sur la santé humaine. Des systèmes de filtration complexes ont été élaborés pour capturer ces particules dans l'eau, connues sous le nom de NMP (nanoplastiques et microplastiques). Les chercheurs chinois ont exploré une approche novatrice en utilisant une méthode aussi simple que bouillir de l'eau. Travaillant avec une eau dure, riche en minéraux tels que le calcium et le magnésium, ils ont constaté que la formation naturelle de carbonate de calcium (calcaire) lors du chauffage de cette eau encapsulait les nanoplastiques et les microplastiques. Ainsi, éliminer ces particules n'impliquerait plus qu'un nettoyage des dépôts de calcaire chargés de NMP, complété par un filtrage supplémentaire à l'aide d'un simple filtre à café pour les particules restantes en suspension. Les résultats indiquent que faire bouillir de l'eau dure contenant 300 milligrammes de carbonate de



calcium par litre pendant 5 minutes pourrait éliminer jusqu'à 90 % des nanoplastiques et microplastiques flottants. Même pour une eau présentant seulement 60 milligrammes de carbonate de calcium par litre, l'ébullition permettrait d'éliminer environ 25 % de ces particules. Cela présente un intérêt considérable, surtout étant donné que la concentration optimale de carbonate de calcium pour la consommation d'eau se situe entre 80 et 100 milligrammes par litre. Une astuce simple pourrait donc contribuer à rendre notre eau plus sûre et moins polluée.