



# Concentration molaire des espèces moléculaires en solution : Nitrates et eau potable.

publié le 23/12/2008 - mis à jour le 22/08/2010

## Descriptif :

Nitrates et eau potable.

De nombreuses études médico-biologiques ont montré que les nitrates ont des effets toxiques sur les êtres vivants, et donc en particulier l'être humain (cancers gastriques, maladie bleue du nourrisson,...).

Ainsi, une concentration de 13 à 40 mg de nitrate par litre d'eau peut conduire à la disparition de 50 % de têtards de certaines espèces d'amphibiens.

Compte tenu de l'utilisation des nitrates — engrais — dans l'agriculture intensive, la réglementation en vigueur limite donc à 50 mg par litre la concentration des nitrates dans l'eau potable.

Au-delà de 100 mg/l, l'eau est considérée impropre à la consommation.

[Document wikipédia sur les nitrates](#) ↗

[Document du ministère de l'Ecologie, de l'Énergie, du Développement durable et de l'Aménagement du territoire.](#) ↗



**Académie  
de Poitiers**

**Avertissement : ce document est la reprise au format pdf d'un article proposé sur l'espace pédagogique de l'académie de Poitiers.**

**Il ne peut en aucun cas être proposé au téléchargement ou à la consultation depuis un autre site.**