



L'élément chimique : De l'ozone, formation et utilisation.

publié le 23/12/2008 - mis à jour le 02/03/2009

Descriptif :

De l'ozone, formation et utilisation.

Sous l'action de rayons ultra-violetes ou d'un champ électrique intense, les molécules de dioxygène O_2 de l'air peuvent se dissocier pour se recombiner ensuite en O_3 .

Cette réaction est d'un intérêt majeur pour la vie sur Terre en ce qu'elle ne se manifeste pas un effet d'écran aux ultra-violetes astronomiques : toute déchirure dans cette couche se traduit par une augmentation du rayonnement UV sur Terre, rayonnement aux effets biologiques nocifs.

L'ozone, en tant qu'oxydant, est ainsi utilisé pour purifier l'eau — des piscines ou des stations d'épuration —, pour le blanchissement — du papier ou des tissus —, comme désinfectant de piscine préféré au chlore pour des raisons évidentes,...

[-Document wikipedia sur l'ozone](#)



**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.