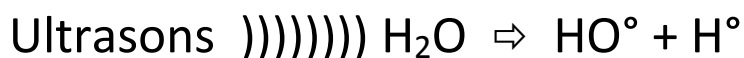


Ion hydroxyde et radical hydroxyle



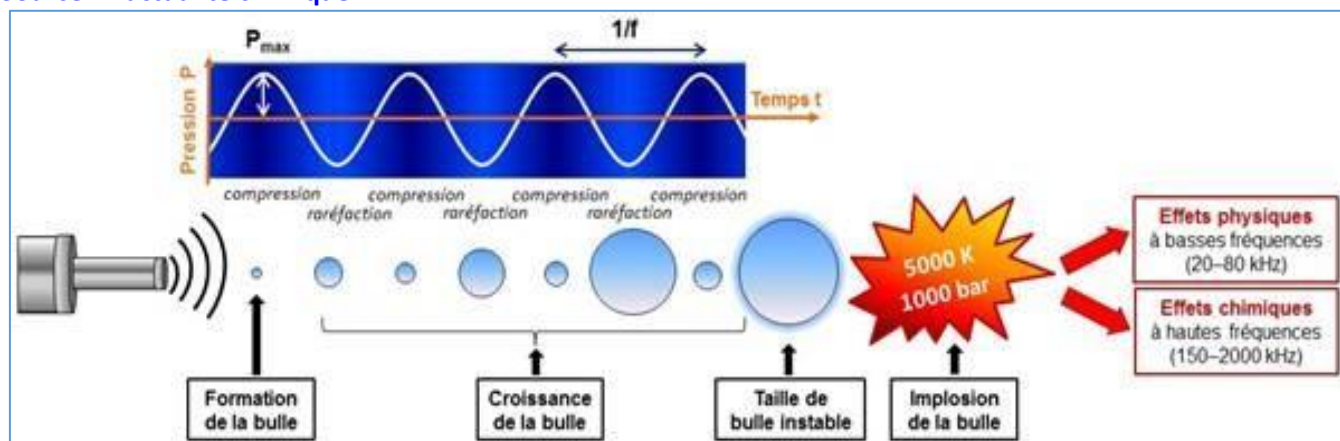
Cavitation

<https://fr.wikipedia.org/wiki/Cavitation>

On appelle **cavitation** (du latin *cavus*, « trou ») la naissance et l'oscillation radiale de bulles de gaz ou de vapeur dans un liquide soumis à une dépression. Si cette dépression est suffisamment élevée, la pression peut devenir inférieure à la pression de vapeur saturante, et une bulle de vapeur est susceptible de se former.

Cavitation par ultrasons

Source : L'actualité chimique



Représentation schématique du phénomène de cavitation.

Hydroxylation

L'**hydroxylation** est une réaction chimique dans laquelle un groupe hydroxyle (OH) est introduit dans un composé en remplaçant un atome d'Hydrogène, en oxydant le composé. En biochimie, les réactions d'hydroxylation sont facilitées par des enzymes appelées hydroxylases, telles que la tyrosine hydroxylase. C'est une forme d'oxydation.

DCO et DBO5

https://fr.wikipedia.org/wiki/Demande_chimique_en_oxyg%C3%A8ne

La **DCO** mesure la **totalité des substances oxydables**, qu'elles soient biodégradables ou non (polluants organiques persistants ou organométalliques).

La **DBO5 (demande biochimique en oxygène)** : c'est la **quantité de matières organique biodégradables en 5 jours par oxydation biochimique** (oxydation par des bactéries aérobies qui tirent leur énergie de réactions d'oxydo-réduction) contenue dans l'eau à analyser. Elle ne représente que de la pollution organique carbonée biodégradable, alors que la DCO est relative à la totalité de la pollution organique. Dans une eau résiduaire urbaine (ERU), le rapport DCO / DBO5 est de l'ordre de 2 jusqu'à 2,6.