

## L'ACIDIFICATION DES OCEANS

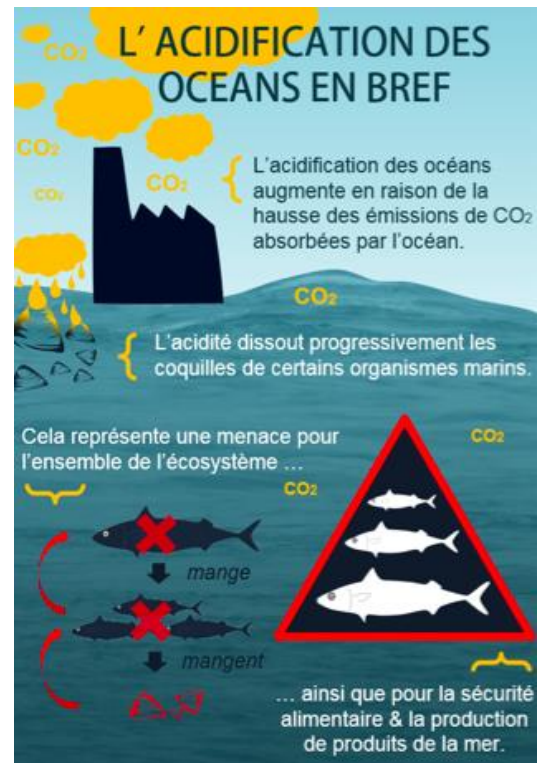
### Définition :

L'acidification des océans est dû à la diminution progressive du pH (potentiel hydrogène) de l'eau. Le CO<sub>2</sub> est présent naturellement dans l'air mais depuis la révolution industrielle (XIX<sup>ème</sup> siècle), il y en a de plus en plus dans l'atmosphère. Environ 30% du CO<sub>2</sub> émis se dissout dans nos océans. Il entraîne des réactions chimiques qui réduisent donc le pH de l'eau de mer. Depuis la révolution industrielle, le pH est passé de 8.2 à 8.1 et les chercheurs estiment que cette valeur va diminuer encore de 0.3 avant la fin du siècle.

### Les conséquences que cela a sur nous et sur l'environnement :

Un certain nombre d'animaux et plantes marines (coraux, huîtres et autres crustacés...) utilisent une partie du carbone présent naturellement dans les océans pour former leurs coquilles ou leurs squelettes. Lorsque ces animaux piègent le CO<sub>2</sub>, ils freinent doucement le processus d'acidification.

Néanmoins, un environnement de plus en plus acide affaiblit ces animaux. Plus l'acidité augmente, plus la formation d'une coquille ou d'un squelette leur demande de l'énergie. Ils deviennent donc plus vulnérables, et ne sont plus de bons prédateurs ou de bonnes proies. Ils ont aussi des problèmes pour grandir et se reproduire.



Les changements de pH dans nos océans se sont fait tellement rapidement que les organismes n'ont pas eu le temps de s'adapter, et leurs coquilles et squelettes se dissolvent petit à petit. La disparition de ces crustacés aurait un impact direct sur l'ensemble des espèces, ce qui modifierait la chaîne alimentaire. Cela aura donc un impact sur l'homme.

### Comment faire pour lutter contre l'acidification :

Il faut en premier réduire notre consommation de CO<sub>2</sub> pour stopper l'acidification des océans (elle ne peut pas réduire). Cela minimisera le réchauffement climatique.

