

Océans

## Sous acide...

L'acidification des océans se produit dix fois plus rapidement que les simulations ne le laissaient penser. Ce phénomène découle de l'augmentation du  $\text{CO}_2$  dans l'atmosphère. En effet, il se dissout dans l'eau en faisant baisser le pH, c'est-à-dire en augmentant l'acidité. Environ un tiers des émissions de  $\text{CO}_2$  finissent ainsi piégées par les océans. Pour la première fois, Timothy Wootton, de l'université de Chicago, a effectué une compilation extrêmement précise de mesures de pH menées durant huit ans au large de l'Etat

de Washington. Il s'est ainsi aperçu que les précédentes études avaient mal apprécié les variations naturelles quotidiennes et saisonnières de l'acidité océanique, entraînant sa sous-évaluation. Le chercheur demande maintenant que des études identiques soient menées un peu partout afin de se faire une opinion

définitive. C'est capital, car l'acidité marine peut complètement déséquilibrer la vie biologique. Elle a déjà commencé à ronger les coquilles en carbonate de calcium de milliards d'organismes marins. Leur disparition déclencherait un effet domino incontrôlable. Pour l'humanité, ce serait vraiment la mer à boire... ■ F. L.



Une sérieuse menace pour les organismes calcaires... et pour l'humanité.

COURTESY OF C.A. PFISTER

Océans

## Sous acide...

L'acidification des océans se produit dix fois plus rapidement que les simulations ne le laissaient penser. Ce phénomène découle de l'augmentation du  $\text{CO}_2$  dans l'atmosphère. En effet, il se dissout dans l'eau en faisant baisser le pH, c'est-à-dire en augmentant l'acidité. Environ un tiers des émissions de  $\text{CO}_2$  finissent ainsi piégées par les océans. Pour la première fois, Timothy Wootton, de l'université de Chicago, a effectué une compilation extrêmement précise de mesures de pH menées durant huit ans au large de l'Etat

de Washington. Il s'est ainsi aperçu que les précédentes études avaient mal apprécié les variations naturelles quotidiennes et saisonnières de l'acidité océanique, entraînant sa sous-évaluation. Le chercheur demande maintenant que des études identiques soient menées un peu partout afin de se faire une opinion

définitive. C'est capital, car l'acidité marine peut complètement déséquilibrer la vie biologique. Elle a déjà commencé à ronger les coquilles en carbonate de calcium de milliards d'organismes marins. Leur disparition déclencherait un effet domino incontrôlable. Pour l'humanité, ce serait vraiment la mer à boire... ■ F. L.



Une sérieuse menace pour les organismes calcaires... et pour l'humanité.

COURTESY OF C.A. PFISTER