

Surt eller basisk?

Når CO₂-utslippene på jorden øker, blir det også løst opp mer CO₂ i havet. Dess mer oppløst CO₂, dess surere blir havet. Men h mener man egentlig med at havet blir surt?

AV KATE A. FURØY | PUBLISERT 17. SEP. 2007 | OPPDATERT 18. MARS 2020

Når vi brenner gass, olje og kull slipper vi ut karbondioksid (CO₂). Når gassen løses opp i havet, blir det på sikt surere. Ikke så mye riktignok, men noen organismer i havet er vare mot pH-endringer. Korallrev tåler ikke at havet blir surere. Et eksempel.

pH-verdi

For å måle hvor sur en væske er, bruker man pH-skalaen. Den har verdier fra 1 til 14. pH-verdier under 7 hører til det sure området, mens pH-verdier over 7 hører til det basiske området. Dersom pH-verdien er akkurat 7, sier vi at løsningen er nøytral.

For hver enhet som pH-verdien synker med, blir løsningen 10 ganger surere. Det vil for eksempel si at en løsning med pH-verdi på 4 er 1000 ganger surere enn en med pH=7 (dette er fordi $7 - 4 = 3$ og hvis du multipliserer tallet 10 tre ganger med seg selv, så får du tusen: $10 \times 10 \times 10 = 1000$).

Meldinger ved utskriftstidspunkt 3. april 2025, kl. 10.56 CEST

Det ble ikke vist noen globale meldinger eller andre viktige meldinger da dette dokumentet ble skrevet ut.