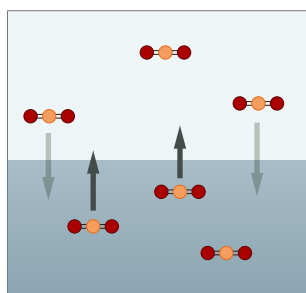
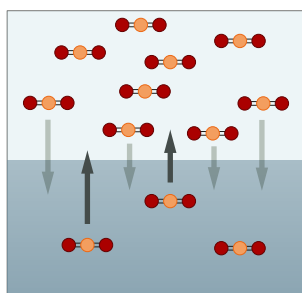


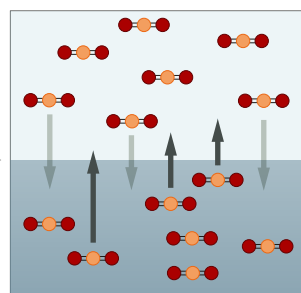
Hvorfor blir havet surere av CO₂?



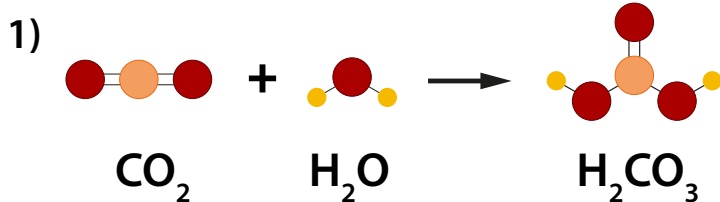
Havet og atmosfæren utveksler alltid CO₂. Så lenge det er likevekt, transporteres det like mye begge veier.



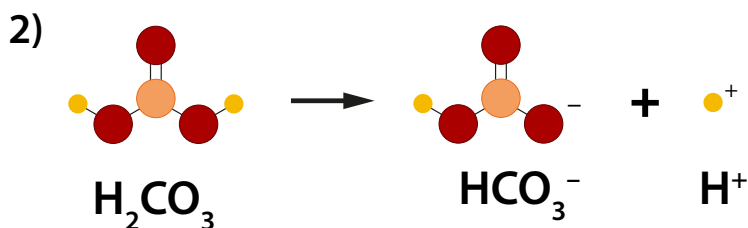
Når CO₂-konsentrasjonen i atmosfæren øker, forstyrres balansen, og mer CO₂ overføres til havet – til ny likevekt eventuelt er oppnådd.



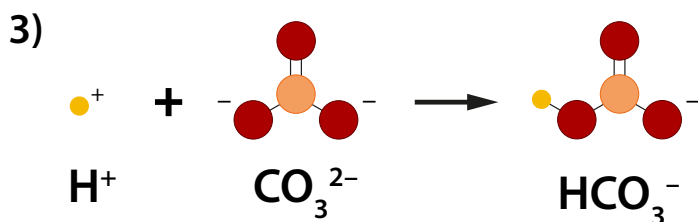
● C
● O
● H



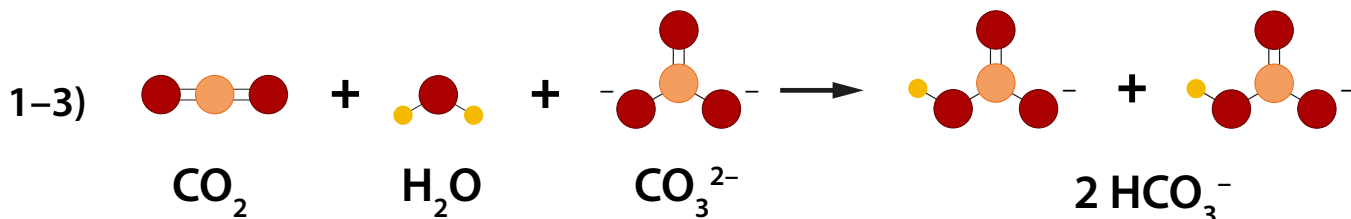
I vannet reagerer CO₂ med vannmolekyler og danner karbonsyre.



Mesteparten av karbonsyren spaltes umiddelbart i ett bikarbonat (også kjent som hydrogenkarbonat)-ion og ett hydrogenion.



Hydrogenionet reagerer med karbonat i vannet og danner bikarbonat.



Til sammen innebærer reaksjonene at CO₂ omdanner karbonat til bikarbonat. Det har flere konsekvenser:

- Vannet blir surere, fordi bikarbonat er surere enn karbonat.
- Vannet blir surere fordi 5 % av oppløst CO₂ blir værende i form av karbonsyre.
- Det blir mindre karbonat i vannet. Organismer som bygger skall trenger karbonat.
- Det blir mindre CO₂ i vannet, som dermed kan ta opp mer CO₂ fra atmosfæren.