



Fast koldioxid i basiskt vatten - DEMO

Senast uppdaterad: 2025-10-02



Bild 1: Fast koldioxid i vatten som från början var svagt basiskt (Foto: KRC).

Inledning

Den här demonstrationen kan visas för att illustrera vad som händer när koldioxid löser sig i havet.

Material

Fast koldioxid (torris), en stor bägare, 0.001 M NaOH, universalindikator.

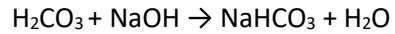
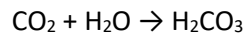
Fast koldioxid kan ge brännskador. Använd skyddshandskar och personlig skyddsutrustning.

Utförande

1. Fyll en bägare med vatten och tillsätt BTB.
2. Tillsätt NaOH-lösning tills pH är omkring 12.
3. Lägg i en bit fast koldioxid.
4. Notera vad som händer.

Resultat

"Moln" bildas genom att fuktigheten i luften kyls av och kondenseras. En del av koldioxiden löser sig i vattnet och bildar kolsyra. Koldioxiden neutraliserar den basiska lösningen, som ändrar färg från blå, lila, grön varter efter den blir surare.



Övrigt

Idén kommer från Science in school, 2008, <https://scienceinschool.org/article/2008/climate-4/>