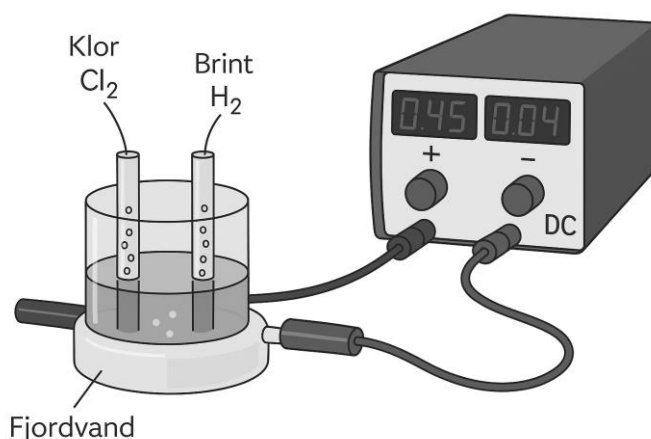


Elektrolyse af saltvand

Materialer

- Elektrolysekar med elektroder
- Strømforsyning (DC)
- Saltvand (fx fjordvand)
- Indikatorpapir (pH-strips)
- Ledninger (rød til +, sort til -)
- Beskyttelsesbriller og kittel



Fremgangsmåde

1. Fyld elektrolysekarret med saltvand.
2. Tilslut den røde ledning til **plus (anoden)** og den sorte til **minus (katoden)**.
3. Start strømmen, og observer hvad der sker ved de to elektroder.
4. Mål pH-værdien i vandet **før** og **efter** forsøget med indikatorpapir.
5. Notér jeres observationer i tabellen.

Resultattabel

Elektrode	Hvad observerer I? (bobler/gas)	Navn på gas
Anode (+, rød)		
Katode (-, sort)		
Måling	pH-værdi før	pH-værdi efter
Vandets pH		

1. Hvilke gasser dannes ved de to elektroder?
2. Hvad sker der med vandets pH under forsøget, og hvorfor?
3. Hvorfor er elektrolyse **ikke** en god metode til at lave drikkevand af saltvand?
4. Hvilke andre metoder kunne man i stedet bruge til at gøre saltvand drikkeligt?