

## PROVTAGNINGSSINSTRUKTION

# Så här tar du ett prov för Sulfid i vatten

1. Använd glasflaska med skruvkork med plastkon på insidan.  
Korkens insida är formad så att luftbubblor inte kan inneslutas.
2. Anslut en genomskinlig slang till din hämtare och för ner till flaskans botten.
3. Kontrollera att inga luftbubblor finns kvar i slangen.
4. Låt en vattenmängd minst motsvarande flaskans dubbla volym rinna över.  
OBS! Se under tiden till att det inte bildas några luftbubblor i flaskan.
5. Ta därefter långsamt upp slangen ur flaskan. Inga luftbubblor får inneslutas i flaskan.
6. Med varje sulfidflaska kommer 2 st. sulfidreagens i plaströr. Den ena innehåller 1 ml zinkacetatlösning och den andra innehåller 1 ml natriumhydroxidlösning (frätande). Klipp av ena sidan av reagensröret nr1 som innehåller 1 ml zinkacetatlösning. För ned den avklippta änden under vattenytan och klipp av andra sidan av reagensröret, då rinner innehållet ut i vattenprovet. Gör detsamma med det andra reagensröret nr 2 som innehåller 1 ml natriumhydroxidlösning (frätande). Förslut provflaskan omedelbart. Skruva åt korken ordentligt och blanda innehållet genom att snabbt vända provflaskan ett par gånger.
7. Placera flaskan mörkt under förvaring och transport

## PROVTAGNING UTAN PROVTAGNINGSSUTRUSTNING

8. Fyll flaskan genom att hålla ned den under vattenytan.
9. Följ instruktionerna 6-7 ovan.

**OBS Lägg de tömda reagensrören i den medföljande plastpåsen och kasta sedan påsen i lämplig avfallstunna.**

### VARNING

Natriumhydroxid är ett frätande ämne, iaktta stor försiktighet.

Zinkacetatlösningen är hälsoskadlig, farlig vid förtäring samt giftig för vattenlevande organismer



### OM MAN FÅR STÄNK AV REAGENSERNA I ÖGONEN SÅ:

1. Skölj noggrant med mycket vatten
2. Kontakta läkare.

Om du får stänkt på huden, skölj noga med vatten.