

PROVTAGNINGSSINSTRUKTION

Så här tar du ett prov för löst syrgas i vatten

1. Skölj ur din hämtare.
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 syreflaska kommer 2 st syrereagens i plaströr (en lång och en kort). Den ena innehåller 2 ml alkalisk jodidlösning och den andra innehåller 1 ml mangan (II) sulfat. Klipp av ena sidan av reagensröret som innehåller 2 ml alkalisk jodidlösning (långa röret). För ned den avklippta änden under vattenytan och klipp av andra sidan av reagensröret, då rinner innehållet ut i vattenprovet. Gör detsamma med andra reagensröret som innehåller 1 ml mangan (II) sulfat (korta röret). Skruva åt korken ordentligt och blanda innehållet genom att snabbt vända provflaskan ett par gånger.
7. Förvara provet på en mörk och sval plats tills det skickas för analys.
OBS! Analysen ska utföras inom tre dygn.

Provtagning utan provtagningsutrustning

1. Fyll flaskan genom att hålla ned den under vattenytan.
2. Följ instruktionerna 6 och 7 ovan

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

Alkalisk jodidlösning innehåller natriumhydroxid som är ett frätande ämne. Den innehåller även i mindre mängd natriumazid som är giftigt. Mangan (II) sulfatlösningen kan orsaka genetiska defekter och orsaka organskador. Giftig för vattenlevande



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.