

Forsøg

Iltning af råvand

Formål

At undersøge, hvad der sker med råvand, når der iltes/pustes luft gennem.

Teori

Råvand indeholder ingen ilt. Når råvandet iltes, sker der to ting. Dels slås metan (CH_4) og svovlbrinte (hydrogensulfid H_2S) ud af vandet, og dels går iltten i forbindelse med opløst jern (Fe^{2+}) og mangan (Mn^{2+}). Når disse oxideres, udfældes de som Fe_2O_3 og MnO_2 . Saltene fanges efterfølgende i sandfiltrene.

Fremgangsmåde

Hæld ca. 100 ml råvand op i bægerglasset, og skaf et glassugerør til hver.

Materialer

- Bægerglas 250 ml
- 2 glassugerør
- Råvand

Hvad forventer I, der kommer til at ske, når I om lidt går i gang med at ilte vandet?

Noter:

1. Pust luft igennem råvandet med et glassugerør. Pust forsigtigt, så vandet ikke bobler over.
2. Observér hvert minut lugten fra vandet og vandets klarhed. I kan kun lugte svovlbrinten, da metanen er lugtfri.

Observationer:

Hvordan stemmer jeres observationer overens med jeres forventninger? Hvorfor/hvorfor ikke?

Refleksioner: