

## KJEMISKE MINERALTESTER

### Helvin

Prøven nedknytes til små biter som tilsettes i 20% svovelsyre. Tilsettes så litt arsenetrioksyd ( $As_2O_3$ ) og kokes i 1-2 minutter. Syren helles av og mineralet vaskes i vann. Undersøkes så mens den er våt. Helvin farges intenst kanarigult på grunn av dannelse av  $As_2S_3$  (auripigment) på overflaten. Metallisk antimon kan brukes i stedet for arsenetrioksyd. En sterk rød farge av  $Sb_2S_3$  dannes da på helvin.

### Tinnstein (cassiteritt)

Bitene av tinnstein legges i fortdyppet saltsyre (omtrent 1:1 syre til vann). Det tilsettes så bitene av metallisk sink. Etter en stund vil tinnstein få et sølvhvitt belegg av metallisk tinn.

### Kalkspat/aragonitt

Bitene av mineralet kokes noen minutter i koboltnitratoppløsning. Bitene avkjøles og vaskes i vann. Aragonitt vil få en fiolett farge, mens kalkspat forblir ufarget.

### Kalkspat/dolomitt

Mineralet kokes i kobbernitratoppløsning i et par minutter. Kalkspat (og også aragonitt) vil få en lys blå farge, mens dolomitt vil være upåvirket.

### Marcasitt/pyritt

Finpulverisert mineral behandles med konsentrert salpetersyre. Når reaksjonen avtar, tilføres litt varme. For marcasitt vil det utfelles svovel, mens for svolvekis vil svovelet gå i oppløsning som svovelsyre og altså ikke gi noe bunnfall.

### Asuritt/linaritt

Begge disse blå sekundærmineralene er vanlige på kopper/bly-forekomster som i Oslo-feltet. Hvis 1 dråpe fortdyppet saltsyre ( $HCl$ ) dryppes på et stykke linaritt, vil det raskt dannes et hvitt overtrekk av blyklorid. Asuritt vil forbli blå. Fordi begge mineralene er karbonater, vil de langsomt oppløses i saltsyre under dannelsen av karbonsyre ( $CO_2$ ).

Alf Olav Larsen.

### BYTTEKONTAKT FOR FOSSILER.

En italiensk geolog som er interessert i å studere og samle fossiler, vil gjerne bytte med likesinnede i Skandinavia. Hvis noen er interessert i nærmere kontakt, skriv til:

BACCHIA, dr. FLAVIO  
Osservatorio Geofisico Sperimentale  
P.O.Box 2011, Trieste  
ITALIA