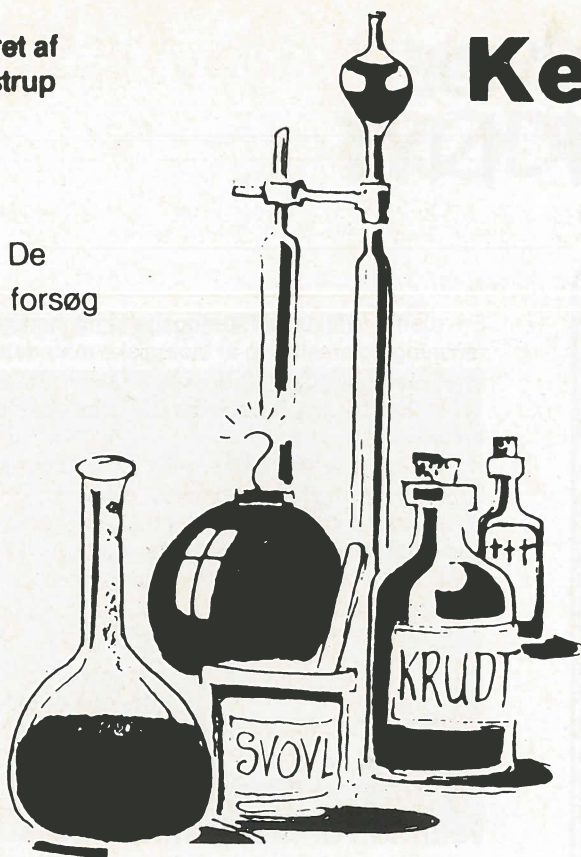


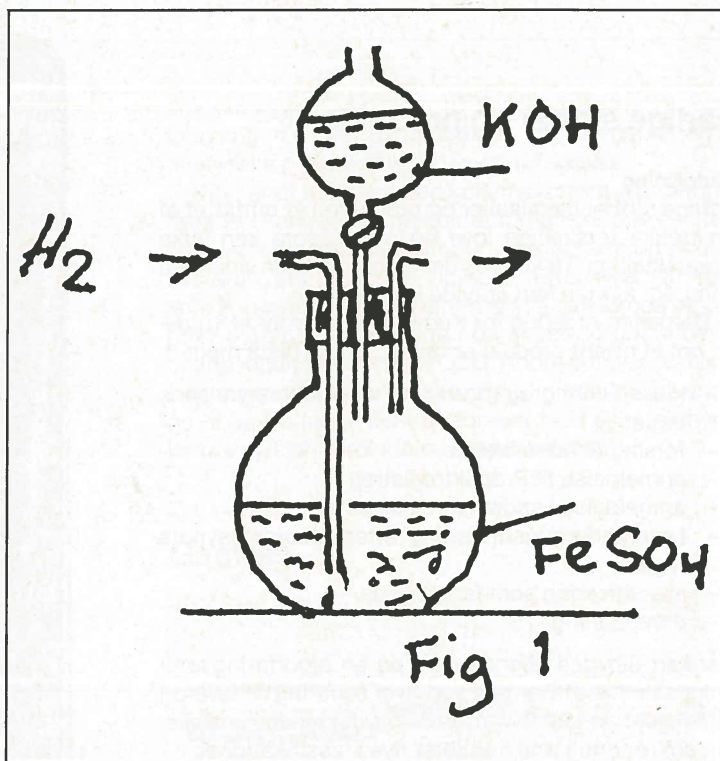
Redigeret af
Ole Bostrup

Kender De
et sjovt forsøg



Send det til dansk kemi,
Gladsaxevej 87, 2860 Søborg.

Kemiske småforsøg



BRANSON



ULTRALYDBADE „BRANSONIC“ til rensning, blanding og afgangning.

Nyt udseende – nye specifikationer – kan nu leveres med digital indstilling og visning af såvel tid som temperatur.

Kan leveres i størrelser fra 0,5 til 18 liter.

Ring efter prospekt i dag – spørg efter vor laboratorieudstyrsdivision.

B

BIE & BERNTSEN A-S

SANDBÆKVEJ 7 · 2610 RØDOVRE · TLF. (02) 94 88 22

JYLLANDSAFD.: SØREN NYMARKS VEJ 10 · 8270 HØJBJERG · TLF. (06) 29 35 22

LABORATORIEUDSTYR · KEMIKALIER

Jern(II)-hydroxid

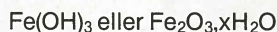
af
E. Mossin

Indledning

Jern(II)-hydroxid kan skrives som



men er sandsynligvis hydratiseret ligesom



Jern(II)hydroxid fås som et grønligt bundfald ved tilsætning af alkali til en opløsning af et jern(II)-salt.

Opløselighedsproduktet er temmelig højt. Skal jern fældes fuldstændigt, bruger man normalt en foroxidation med salpe-

tersyre, således at jern(II) omdannes til jern(III).

Rent jern(II)-hydroxid er hvidt, – det grønne bundfald er et mellemtrin i oxidationen til det rødbrune jern(III)-hydroxid.

Fremgangsmåde

En ren opløsning af jern(II)-sulfat i udkogt vand tilsættes en opløsning af kaliumhydroxid (ligelædes i udkogt vand) under en reducerende atmosfære, se figur 1.

Der udfældes hvidt jern(II)-hydroxid.

Litteratur

1. C.W. Wood & A.K. Halliday: »Inorganic Chemistry«. Butterworths. London 1950, s. 323.