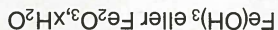


Litteratur
1. C.W. Wood & A.K. Halliday:
»Inorganic Chemistry«. Butter-
worths, London 1950, s. 323.

Opløselighedsproduktet er
temmelig højt. Skal jern fældes
fuldstændigt, bruger man nor-
malt en foroxidation med salpe-

(II)-salt.

Jern(II)hydroxid fås som et grøn-
ligt bundfald ved til sætning af
alkali til en opløsning af jern-



men er sandsynligvis hydratis-



Jern(II)-hydroxid kan skrives

Indledning

af
E. Mossin

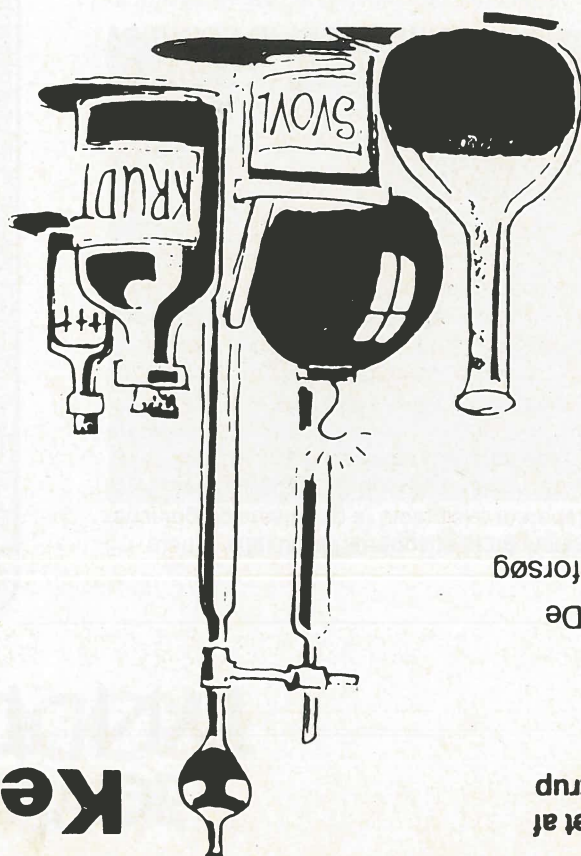
Jern(II)-hydroxid

tersyre, således at jern(II) om-
dannes til jern(III).
Rent jern(II)-hydroxid er hvidt,
- det grønne bundfald er et mel-
lemtrin i oxidationen til det rød-
brune jern(III)-hydroxid.

Fremgangsmåde

En ren opløsning af jern(II)-sul-
fat i udkogt vand til sættes en
opløsning af kaliumhydroxid (II-
geledes i udkogt vand) under en
reducerende atmosfære, se fi-
gur 1.
Der udfældes hvidt jern(II)-hy-

droxid.



Kender De
et sjovt forsøg

Redigeret af
Ole Bostrup

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



BRANSON

ULTRALYDBADE "BRANSONIC"

til rensning, blanding og afgasning.

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

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

Ring efter prospekt i dag – spørg efter vor laboratorie-
udstyrsdivision.

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

Kemiske småforsøg