Kemiske småforsøg

Til glasset med dichlorme-

dibenzo-18-krone-6. Saltet oplø-

than sættes en lille spatelfuld

ses nu i dichlormethan.

har stående. hyd, propanal, - og hvad man nu f.eks. formaldehyd, acetaldesættes forskellige aldehyder, ke reagensglas. Til glassene kroneether fordeles på en ræknat(VII) i dichlormethan med Opløsningen af kaliummanga-Oxidationsforsøg

der og erstattes af en lysbrun. tion: Den violette farve forsvin-Overalt ser man samme reak-

sing, som jeg hermed siger tak. udført af civilingeniør Bent Rys-Tegningerne til denne artikel er

1. W.P. Weber & G.W. Gokel: Litteratur:

skrift (1987). Nr. 12, s. 44. ska processer«. Kemisk tidskan förklara manga blokemi-»Kronetrar O.Wennerström.: Berlin m.fl. 1977. Organic Synthesis«. Springer.

»Phase Transfer Catalysis in

hvor det ellers ville være uopløet polært opløsningsmiddel, ver alkalimetalsaltet opløseligt i tomernes frie elektronpar, så blihulrummet omgivet af oxygena-Når alkalimetalionen sidder i

chlormethan (CH₂Cl₂). krone-6 bliver opløseligt i dimed kroneetheren dibenzo-18**esmmen** liumpermanganat) ses, at kaliummanganat(VII) (kal det følgende småforsøg vi-

.tgiles

poxylsyrer oxidation at aldehyder til carliummanganat(VII) benyttes til Den violette opløsning af ka-

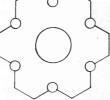
BCOOH + 5H+ + 56-HCHO + H₂O →

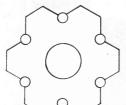
duceres til mangan(IV)-oxid idet manganat(VII) samtidigt re-

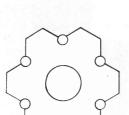
MnO2 + 40H- MnO_4 + $2\text{H}_2\text{O}$ + $3\text{e}^ \rightarrow$

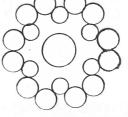
Opløselighedsforsøg

than. ses i vand men ikke i dichlormetes dichlormethan. Salte opløsættes vand, til det andet sætmanganat(VII). Til det ene glas mes et par krystaller kalium-I hvert sit at to reagensglas kom-









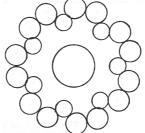


Fig. 2.

.t .gi7



Ole Bostrup

2860 Søborg

dansk kemi,

Send det til et sjoyt forsøg Kender De

> Ole Bostrup Redigeret af

Gladsaxevej 87,

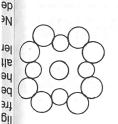
råde af kemien: Kroneetherkegrundlagt og udviklet et nyt omte Nobelprisen 1987 for at have Lehn & Charles J. Pedersen del-Donald J. Cram, Jean-Marie **Buinbalbni**

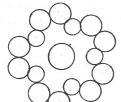
forbindelser af typen lenoxid kan man få en række Ved polymerisation at ethy-

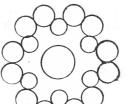
(-CH₂CH₂O-)_n

kyle med n hhv 4, 5, 6 og 7. 1 og figur 2, hvor der er vist moleringformede molekyler. Se figur For små n-værdier kan man få

for n = 7 passer det til Cs+. n=4 passer hulrummet til Li+, Jo større n, jo større hulrum. For re gæst. Af figurerne ser man, at Her kan positive metalioner væsom af Lehn blev kaldt en krypt. Midt i ringen er der et hulrum,









E11

Ø D€

!Ш

۸S

ΚO

ЭΛ

18

oT

36

ЭS

111

KΓ łS

ò

ļ٨ p ۵