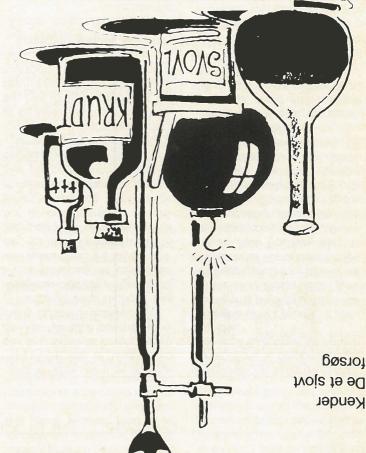
Kemiske småforsøg

varmetoning, da der dannes reaktionen ledsaget af en udtalt temperaturen). Yderligere get hurtigt (30 til 45 s alt efter ca. 2 sekunder og forløber me sigt er reproducerbar indenfor (clock reaction), der tidsmæs også en typisk ur-reaktion nylgruppen, men reaktionen er gede konjugation med carbo dukter som følge af den udpræ stoffer får stærkt farvede proalene ud fra farveløse udgangs

hinanden. der egentlig kun er varianter af

af enten en alkohol eller - efter csrbonylgruppe under dannelse en carbanion, der kan addere en met, figur 1, hvorved der dannes er bundet til nabo-carbon-atoken af de hydrogenatomer, der csrbonylgruppe øger syrestyrgøres ud fra det forhold, at en disse reaktioner kan anskueligsystematik i organisk kemi, at Der er ved at være så meget



.1.gi7.

IE STOTTET. energimæssigt særdeles stabi

torbindelse. vandfraspaltning - en umættet

Fremgangsmåde

mylidenacetone efter ca. 30 s. udfældes så en sky af dicinna der tilsættes 1 mL acetone. De omrøres. Start tidtagning, idel M KOH. Under resten af forsøgel mL 95% ethanol. Tilsæt 15 mL? Opløs 4,0 g kanelaldehyd i 25

monstrations in chemistry 2. H.N. Alyea (ed): »Tested De 2320. Chem. Ges. 18(1885 Deut. 1. L. Diehl & A. Einhorn. Bel Litteratur:

6.ed. 1966. Udg.: J. Chem. Ed.

strationsforsøg, idet man ikke enkelt, men ganske flot demon-I det følgende gives et meget overvejende blev dannet.

så det ønskede af de to stoffer

tration kunne syntesen udføres,

på mol-forhold og basekoncen-

acetone, figur 2. Ved at variere

acetone og dicinnamyliden-

nes de to stoffer cinnamyliden-

indflydelse af base. Herved dan-

nelaldehyd og acetone under

Einhorn" reaktionen mellem ka-

mikere Ludvig Diehl & Alfred

1 1885 undersøgte de tyske ke-

Diehl & Einhorns syntese

som Claisen, aldol, Knoevenanavnereaktioner besværlige te trækkes med en lang række af 25 års vintage eller mere måtnion-reaktioner, men kemikeren med et fælles navn som carbadag vil de alle blive betegnet

Carbanion-reaktioner af Per Boll, Ole Bostrup & N.B. Olsen

acetone på klokkeslæt

Udfældning af kanel-

Dronninggårdsallé 60, 2840 Holte

Send det til Dansk Kemi,

Ole Bostrup Redigeret at

gel, Cope o.s.v. for reaktioner,

grupper og carbonylgrupper. I indeholdende hhv. methylentionsreaktioner mellem stoffer basekatalyserede kondensateriserede ved at være syre-eller ske reaktioner, der alle er karak-Der findes en stor gruppe kemi-

(kanelaldehyd) (acetone) (cinnamylidenacetone)
$$C_6H_5$$
-CH = CH-CH = CH-CO-CH₃ + H₂O (cinnamylidenacetone) + CH₃COCH₃ + CH₃COCH₃ + C₆H₅-CH = CH-CH = CH-CO-CH₃ + H₂O

(dicinnamylidenacetone) no-2-nastetraen-5,8,8,8-nonatetraen-5-on OH- C'HP-CH = CH-CH = CH-CH = CH-CH = CH-C'HP + + C^eH^e-CH = CH-CHO $C^{e}H^{2}$ -CH = CH-CH = CH-CO-CH³