Kemiske småforsøg

THCI + thyl)ether kaldende stof bis(chlormedehyd danne det kræftfremgenchlorid kan med formalher svovlsyre. Men hydrokatalysator i stedet for som ger anbefales saltsyre som I tidligere øvelsesvejlednin-

Ole Bostrup $5 \text{ CH}^5 \text{ O} \rightarrow (\text{CICH}^5)^5 \text{ O} + \text{H}^5 \text{ O}$

2. F. Andersen m.fl. »Kemi Za«, tion to macromolecules«, Springer. NY 1972, s. 23. 1. L. Mandelkern: »An introduc-

3. K. H. Cohr. Dansk Kemi (1980)

GB. Kbh. 1975, s. 90.

2,5 g urea (0,042 mol Fremgangsmåde

under kraftig omrøren. CH2O) i et 50 cm³ bægerglas lom 700,0) nilsm101 %04 NH2 CONH2) oplases i 5 cm3

hærde til en hård, hvid masfår blandingen lov at stå og og under omrøren. Derefter svovlsyre tilsættes forsigtigt Nogle få dråber konc.

Undersøgelse

stoffet ikke, men destrueres. dimensionelt gitter, smelter glas. Da der er tale om et treplast opvarmes i et reagens-Lidt af den fremstillede

forsøg De et sjovt Kender Ole Bostrup Redigeret af

Dronninggårdsallé 60, 2840 Holte Send det til Dansk Kemi,

Overmættet opløsning

Natriumacetat

118.

Ole Bostrup 80 cm³ vand. hydrat (NaC₂ H₃ O₂, 3H₂ O) og med 250 g natriumacetat tri-Forsøget kan også udføres

.836 .8 ,6961 1969, s. 165. Experimente die gelingen«. 17. H. Römpp & H. Raff: »Chemische udg. Kbh. 1975. s. 17. F. Andersen m.fl.: »Kemi 2a« 3. Litteratur:

Natriumsulfat

i en 500 cm3 konisk kolbe. løses i 100 cm3 kogende vand hydrat (Na2SO4, 10H2O) op-100 g natriumsulfat deca-

f.eks. 20 minutter i laboratoririndende vand og henstår Opløsningen afkøles under

.nagninblætbu lagttag temperaturen under stal natriumsulfat decahydrat. opløsningen med en lille krygen aflæses. Herefter podes

godt som kvantitativt til ion-

Cu(NH3)4 2+ bindes så

En divalent kation, som

f.eks. den intenst blåvarvede

monstrere princippet i ionbyt-

DEMONSTRATION AF IONBYTNING

bliver farvelos (figur 2). og den ovenstående væske let farves herved intenst blåt Na + ioner. lonbyttemateriabytteren under udbytning af

Cu(NH₃)4 2+ ionerne forumchlorid, vil en stor del af en elektrolyt, som f.eks. kaliyderligere sætter overskud af Hvis man til blandingen

Temperaturen af opløsnin-

egnet til på simpel vis at dedextran på Na + form, er vel-De første skridt ved dannelse af disse strukturer er helt farvelos sulfoneret poly-Sephadex C-25, der er en -N-CHS $-NH - C - NH - CH^{5} - N - N - C - NH - CH^{5} - N - C - NH - C$

værksstrukturer af typen

danne komplicerede net-

 $-NH - C - N - CH^{5} - N - C - NH - CH^{5} - N - NH -$

reaktioner af typerne

reagere med hinanden og

Teori

Ureaplast

Formaldehyd og urea kan