## Kemiske småforsøg

## Polymerisation at acrylnitril

umdisulfit (K2S2O5). en lige så stor mængde kaliperoxodisulfat (K2S2O8) og sættes 1 spatelfuld kaliumpapir). Som katalysator til-

lingen under forsøget. gen og dermed varmeudvikkan følge temperaturstignintermometer, således at man I bægerglasset anbringes et

Pulveriseres. med vand og tørres i luften. de polyacrylnitril fra, vaskes henstand filtreres det danneen mælkehvid væske. Efter Efter kort tid har man fået

Ole Bostrup

chen 1967, s. 128. ger: »Organische Chemie«. Mün-M. Braun, K. Hänster & F. Krü-Litteratur:

> polymerisation sende katalysator, sker der en tril. Ved tilsætning af en pas-Acrylnitril er propensyre-ni-Teori

og Dralon. under navnene Orlon, Perlon forhandles Polyacrylnitril

Fremgangsmåde

pH≈ 3 (universalindikator-Der tilsættes 2 M H2SO4 til (CH2CHCN) under omrøren. 40°C oplases 40 g acrylnitril 1 400 cm³ vand ved ca.

Dronninggårdsallé 60, 2840 Holte Send det til Dansk Kemi, forsøg De et sjovt Kender Ole Bostrup

Redigeret af



