Kemiske småforsøg

Ole Bostrup Redigeret af

Dronninggårdsallé 60, 2840 Holte

Send det til Dansk Kemi,

Kender De et sjovt forsøg

tet ikke tændes. men ved C og iagttage, at krudbringe et korn krudt ind i flamgensens metode, der består i at

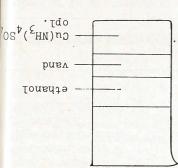
KPh. 1874, s. 27. Chemi til Brug for Skoler«. Gad. 1. S.M. Jørgensen: »Kortfattet Litteratur:

gensen«. DBL 7(1981)557. 3. E. Rancke-Madsen; »S.M. Jør-Skoler«. Gad. Kbh. 1876, s. 28. gyndelsesgrunde til Brug for S.M. Jørgensen: »Kemiens Be-

monstrere temperaturforskelledag nok en sikrere måde at depå stederne A, B og C. Det er i måle temperaturen i flammen Man kan med et termoelement Temperaturen i flammen

et tændt Lys slukkes deri.« der Cylinderglasset, saaledes at gaar Kulsyre over, som snart fyløverste, ikke lysende Spids, saa over, og munder a endelig i den Flammen, saa gaar en sort Røg

ne på end at benytte S.M. Jør-



ningen mere fortyndet). Figur 1. NH3, men herved bliver opløsnetop er klar (kilden angiver 2 M niakvand, indtil opløsningen vand og tilsætte konc. ammoopløse 5 g CuSO₄·5 H₂O i 20 mL laget. Den er fremstillet ved at densitet lægger sig under vandning, der på grund af sin større tramminkobber(II)sulfat-opløsmåde en ret koncentreret te-Endelig tilsættes på samme

mere mat, gråblå farve. ret hurtigt deres glans og får en forseglet glas. I luften mister de opbevares i ethanol eller tørt i et ler skylles med ethanol. De kan lange, smukt mørkeblå krystaluge, hældes væsken fra, og de her. Efter nogle dage, måske en dere ind i vandlaget og mødes tramminkobber(II)sulfat diffunira vil ethanol og nedefra te-Glasset henstår nu i ro. Oven-

Nr. 5 (1981) Science Teachers Association. 1. Chemistry in Action. Irish

Krystaller af tetramminkobber(II)sulfat

ber(II)ionen i vandig opløsning, keblå farve hos tetramminkob-Vi kender alle den smukke mør-

krystallisere ud af en mættet tur. Forsøger man at få det til at 100 mL vand ved stuetemperaget letopløseligt i vand, 18,5 g pr. Cu(NH3)4SO4? Dette salt er metetramminkobber(II)sulfat, men hvem har set krystaller af

Danmarks Lærerhøjskole

buinbalbul

H.C. Helt,

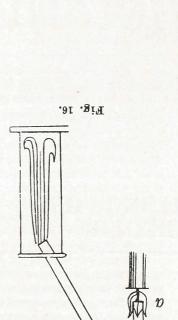
særlig smuk, grødet masse. ning af vandet, får man en ikke opløsning ved frivillig fordamp-

lykkes ikke, da saltet også er Omkrystallisation med ethanol grød af meget små krystaller. ning, udfældes det, i form af en ethanol til den vandige opløsløseligt, og sætter man blot lidt I ethanol er det derimod uop-

ber(II)sulfat. ke krystaller af tetramminkobtion«, kan man få dannet smukde¹⁾, angivet i »Chemistry in Ac-Ved en speciel fremgangsmåuopløseligt i varm ethanol.

Fremgangsmåde

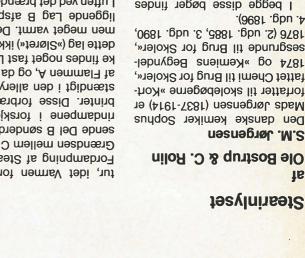
ien, uden at de to lag blandes. cm højt vandlag under ethanoog forsigtigt, at man får et ca. 2 vand fra en pipette så langsomt ter tilsættes ved glassets bund nol til en højde af 2-3 cm. Herefstort reagensglas fyldes etha-I et lille bægerglas eller evt. et



dende Kulstof, og dette sidste brinterne her til Brint og hvidgløgrad. Derfor sønderdeles kulaf dette til en meget høj Varmelag, men det ophedes samtidigt Luften ved det brændende Yderliggende Lag B afspærres fra men meget varmt. Det mellemdette lag (»Sløret«) ikke lysende, ke findes noget fast Legeme, er af Flammen A, og da der her ikstændigt i den alleryderste del brinter. Disse forbrænde fuldrindampene i forskjellige kulsende Del B sønderdeles Stea-Grændsen mellem C og den ly-Fordampning at Stearinet. Paa tur, idet Varmen forbruges til

Holdes a i den lysende Del af glasset, hvor de kunne tændes. dampe drages over i Cylindermørke Kjærne, de hvide Stearin-Enden a holdes i Flammens en Lysflamme, saa ville, naar Glas og omtr. 1/4 " Gjennemsnit i et hævertformet Rør af tyndt Anbringes den korte Gren af

er det, som bringer B til at lyse.



ner at blive fremdraget som lys, som i al sin elegance fortjeomtalt et forsøg med et stearin-I begge disse bøger findes 4. udg. 1896). 1876 (2. udg. 1885, 3. udg. 1890, sesgrunde til Brug for Skoler«, 1874 og »Kemiens Begyndel-

Eig. 15.

småforsøg.

Fremgangsmåde

S.M. Jørgensen

Stearinlyset

Her findes ingen høj Tempera-Flammen (C) til at fordampe. bringes i den mørke Kjerne af Vægens Haarrørsvirkning og smeltede Stearin suges op ved forskjellig Beskaffenhed. Det kan iagttages flere Lag af meget »I en almindelig Stearinflamme

dansk kemi 8. 1982

29

iq

Эp

ļu

)U

ìc

ĽG 19

0.

lo 96 W

ΟÌ

?S 91

7