Kemiske småforsøg

Redigeret af Ole Bostrup

Kender De et sjovt forsøg?

Så send en kort beskrivelse til Dansk Kemi, Skelbækgade 4, 1717 København V;

og reagensglasset en »spinerette«. mulerer således et koagulationsbad overfladen af syren. Måleglasset si-

sen af reagensglasset. Processen vil strømme et rayonfilament fra spidpen af reagensglasset, vil der udsat i gang ved et lille lufttryk til tophældt i reagensglasset og strømning Mår en cellulose opløsning bliver

ningen klar til brug i den ovenfor becm3 vand. Efter omrøring er opløskoncentreret ammoniakvand samt 40 tes 15 cm³ 2 M Na0H og til sidst 50 cm³ ning af kobber(II)-sulfat. Der tilsætspergeret i 50 cm3 at en 20 % opløsden er syrefri. Så bliver pulpen ditreres fra og vaskes med vand, indtil papiret er disintegreret. Pulpen filvand, og blandingen omrøres, indtil på et vandbad. Der tilsættes herefter det, hvorefter blandingen opvarmes nok koncentreret saltsyre til at dække 10 g filtrerpapir behandles med lige fortsætte, indtil glasset er tømt.

Niels Madsen.

Litteratur:

skrevne opstilling.

.385 N. Madsen. The Science Teacher. 19.5 (1952) J. Hvegholm. Dansk Kemi (1977) 186.

Hydrolyse af stivelse

kogende vand. Der dannes en klister. hældes så hurtigt som muligt 100 cm³ så der dannes en lind grød. Ned heri stivelse, som udrøres med lidt vand, I et bægerglas (500 cm³) kommes 20 g

før det kogende vand tilsættes. henstand, røres den op umiddelbart Da stivelsesgrøden »stivner« ved

charid. tyndtflydende. Prøve for monosacganske kort tid bliver klisteren helt spatelfulde NOVO-amylase. I løbet af Til den varme klister sættes 1-2

hurtigt. lunkent vand, men det virker ikke så man bruge et udtræk af malt i lidt I stedet for NOVO-amylase kan

Niels Berg.

ozonfremstilling 191

Reaktion: $3O_2 \rightarrow 2O_3$. oxygen for elektriske udledninger. Ozon kan fremstilles ved at udsætte

Reaktion: $O_3 + 2I^- + H_2O \rightarrow O_2 + I_2 +$ indeholder jodid-joner og stivelse. let ses, hvis vandet i eudiometerrøret ge oxiderende virkning kan derimod get små mængder ozon. Ozons kraftine iagttages, da der kun dannes mefangsforminskelse for lille til at kunmeterrør, er den teoretiske rum-Hvis reaktionen foregår i et eudio-

gelse af røret forstærker virkningen. overflade. En efterfølgende let bevækraftig mørk farve, der ses i vandets Jod og stivelse giver herefter en SOH-

idet ozonet skal diffundere dette stykmellem udladningen og overfladen, mørk. Tiden afhænger af afstanden tà sekunder, inden overfladen bliver ca. 2 ml oxygen i røret tager det nogle terne igang under hele forsøget. Med ozon er det nødvendigt at holde gnis-For at ta en tilstrækkelig mængde

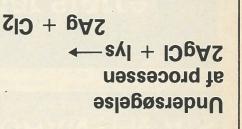
tisk. Jeg bruger: 5 g KI + 10 ml stabi-Mængden af kemikalier er ikke kri-

Søren Sylvest liseret stivelse + 200 ml vand.

af rayon Fremstilling

ammin metoden². fremstilling at rayon ved kobber(II)fid metoden. I det følgende beskrives ling at viscoserayon ved carbondisul-Jens Hvegholm beskrevetl fremstil-I et tidligere indlæg i denne serie har

er ophængt, så spidsen lige berører glas udtrukket til et kapillarrør, som opløsning af svovlsyre, og et reagensglas, som indeholder en 5 % vandig Ved forsøget benyttes et højt måle-



vædet med kaliumiodid opløsning. res et kræmmerhus af filtrerpapir ges på et urglas, og over dette place-Lidt frisk fældet sølvchlorid anbrin-

omdannet til et gråsort stof (Ag). det hvide sølvchlorid er overfladisk papiret tydeligt brunfarvet (I2), og Efter 10-15 min. i dagalys er filtrer-

ser chlor: Oxidationen af iodid til frit iod påvi-

 $CI^{5} + SI \rightarrow SCI + I^{5}$

handling at dette med ammoniakdelvis) er sølv ses af, at der ved be-At det gråsorte stof (i hvert tilfælde

end resten, jvf. »rødt lys i mørkekamfilter morkfarves væsentlig hurtigere sølvchloridet, der er dækket med blåt resten med et blåt filter. Den del af sølvchloridet med et rødt filter, og mest virksomt, overdækkes en del af del af det synlige spektrum, der er Ønsker man at undersøge, hvilken sølvkorn.

vand kan iagtiages små glinsende

Peter Haagensen, S. Pii Johannes-

sen og Steen Jørgensen.

dansk kemi 1 , 1978