Gentages. henstand atter violet.

Formler

Oxidation at benzoin til violet

:tota

+ 20H- → CeH5-CO-CHOH-CeH5

-9 + O2H2 + [C<sup>o</sup>H<sup>o</sup>-CO-CO-C<sup>o</sup>H<sup>o</sup>]-

[C<sup>e</sup>H<sup>e</sup>-CO-CO-C<sup>e</sup>H<sup>e</sup>]<sub>-</sub> → Oxidation at violet stof til benzil:

:lizned go nioz Dannelse at violet stof at ben-CºH2-CO-CO-CºH2 + 6-

CºHº-CO-CO-CºHº + 50H-CºHº-CO-CHOH-CºHº +

+ 2H2O 2 [CeH5-CO-CO-CeH5]-

.»lizneB of nios »Two-Step Oxidation of Ben-1. L. Michaelis & E.S. Fetcher: Litteratur

J. Amer, Chem. Soc. 59(1937)

mosfæren i væsken, og den vioviolet stot, oplases der ilt fra at-Ryster man en opløsning af benzoin + benzil → 2 violet stof

se væske ved henstand atter blide i opløsningen, vil den farvelø-Sålænge der er benzoin tilstelette væske bliver farveløs.

for også som »juleforsøg«. skende ud, og det egner sig der-Forsøget ser ganske overra-Ve VIOIet.

Fremgangsmåde

Blandingen rystes kort og henopløst i samme mængde vand. ca. 2 g kaliumhydroxid (KOH) fuld benzoin, og der tilsættes I væsken opløses en spatelhældes ca. 100 mL 2-propanol. I en 250 mL flaske med prop

Væsken bliver farveløs, men ved Flaske med indhold rystes. ver den violet.

står herefter i ro. Langsomt bli-

torsøg De et sjovt Kender Ole Bostrup

Dronninggårdsallé 60, 2840 Holte Send det til Dansk Kemi,

seknudær alkohol

ne he noitabixO

## Komiske småforsøg

rødvin er afsendt! Vi har nu fået en løsning – og de 6 flasker

følger: pareret på forhånd, f.eks. som idet glassene utvivlsomt er præ-

skifter farve til »blæk«. carbonaten igen, og indikatoren sodavand« hældes i, opløses lag på hele indersiden. Når »rød sætte sig som et tyndt, usynligt tilbageværende carbonat til at teres hele tiden, kan man få det en bunsenbrænder, idet det roopvarme glasset forsigtigt med straks hældes ud igen. Ved at natriumcarbonatopløsning, der Det ene glas fyldes op med en

det andet glas med citronsyre. På samme måde præpareres

styr er jo altid lidt nusset«. se matte, for dit laboratorieudkert ikke, at glassene er en anel-»Tilskuerne bemærker sik-

delbart inden kunsten skal vide glas, der er præpareret umidforsøget også udføres med våat afsætte det usynlige lag, kan man ikke fiks nok på fingrene til sæfning ikke være opfyldt, og er Skulle sidstnævnte forud-

Hasseris Gymnasium Morten Jødal

> nen i papir. længst har begravet redaktioforklare, at løsningerne ikke forsædvanlige lødige julemad) kan diæt (foruden, naturligvis, den næste side omtalte byggrødsgelig indtagelse af den på burde være plantet, og kun en riske kemikeres fane forlængst kunst ligger på et plan, hvor dandes det, at den engelske tryllepå de komiske småforsøg, skylcembernummeret og kaster op Når jeg alligevel nu griber degran, nisser og kræmmerhuse. Kun med ulyst mødes i januar Kære redaktion af Dansk Kemi.

Altså kort sagt:

re henh. base. mulig). Der er tilsat en dråbe sy-Januarnummeret er ingen tvivl nærliggende (og efter notitsen i turligvis en indikator. Lakmus er Den røde/blå opløsning er na-

Men her er det mere snedigt, nogle få krystaller i glasset«. kert ikke, at du imens drysser lein): »Tilskuerne bemærker sikforsøg (vand til vin - phenolphtabørn står der ved et tilsvarende I en dansk tryllevejledning for

trin via et violet stot. 1937, at oxidationen foregår i to Michaelis & Fetcher viste i

← ujozuəq

← fots feloiv

Når al ilt, som er opløst i reakhurtigt forløbende reaktioner. Begge disse to oxidationer er

proces danne violet stot. holdsvis langsomt forløbende benzoin og benzil ved en fortionsvæsken, er forbrugt, vil

liznad

CºHºCOCHOHCºHº + O → har trivialnavnet benzil. diphenyl-1,2-ethandion, tongruppe, og der dannes 1,2dære alkoholgruppe til en kebenzion omdannes den sekunalkoholgruppe. Ved oxidation at indeholder derfor en sekundær droxy-1,2-diphenylethanon og Benzoin er trivialnavnet for 2-hy-

Oxidationen kan udføres i ba-CeHeCOCOCeHs + H2O

sisk væske med ilt (dioxygen,

**buinbalbni** 

16

Ole Bostrup

Redigeret af