Kemiske småforsøgp

Metal og syre

Ole Bostrup

Buinbalbul

tærreste på reaktionen drogen) og et salt, så tænker de syre, hvor der dannes brint (dihymellem et uædelt metal og en Når det drejer sig om reaktionen

2 Na+2 HCI → 2 NaCI + H2

lyder for farligt. fleste kemikere vil mene, at det Forklaringen er jo nok, at de

-qo na savig abnaglat tab I

forsøg med natrium. hver ikke-uddannet at udføre tine, - men man må fraråde enman iøvrigt har den fornødne rukerhedsforskrifterne, og når forsøg, når man overholder sikudføres som demonstrationsskrift, således at forsøget kan

chlorid er tungtopløseligt i saltstoffer, der dannes. Natriumwsn tydeligt kan se begge de to Fordelen ved forsøget er, at

Syre (2).

tre fjerdedele med koncentreret

Et cylinderglas (høj form) fyldes Fremgangsmåde

 $2 \text{ Fe} + 3 \text{ Br}_2 \rightarrow 2 \text{ FeBr}_3$

rer med dampe af dibrom under

det sig om at vise, at jern reage-

gave hører hjemme i nærværen-

småforsøg, som i let ændret ud-

Brôme« indeholder et kemisk

Udtrykt i vor tids sprog drejer

Altså et forsøg, der er analogt til

dannelse af jern(III)-bromid.

Balards antimon-brom forsøg.

Fremgangsmåde

l et cylinderglas hælder man en

glasplade. Glasset fyldes snart ker glassets åbning med en dråbe brom, hvorefter man dæk-

de serie.

En jerntråd vikles til en spiral (Bt₂).

med brune dampe at dibrom

med tangen jernspiralen ned i til at gløde. Hurtigt fører man får den anden ende af spiralen i en bunsenflamme, hvor man holdes med en tang og føres ind om en glasstang. Jernspiralen

J.v. Liebig. Ann.chim.phys. 33

Ildfænomen. cylinderglasset.

ritteratur:

god ventillation. psudsker, og man skal sikre sig man altid bære éngangsplast-Ved arbejde med dibrom skal **Advarsel**

(2)(1826)330.



BEN GAS!



CHROMPACK

CKI KEMI S MILTH

Liebigs afhandling »Sur le

von Liebig (1803-73) bekræfte

gang kun 23 år gamle Justus stoffet brom, kunne den den-

gjort sin opdagelse af grund-

Jérôme Balard havde offentlig-

Samme år (1826) som Antoine-

Jern og Brom

Balards opdagelse (1).

pninbalbnl

16

Ole Bostrup

2860 Søborg

dansk kemi,

Send det til

Kender De

Ole Bostrup Redigeret at

et sjoyt forsøg

Gladsaxevej 87,

CHROMPACK FILTRE GIVER

TK: 02 94 44 11 TALLAM SAVIDINA

154

13.4 13.1 13.0

.f8 .e ,f ,f3ef nil che Schulversuche«. V&W, Ber Tors

gguak kemi 🛊

14.2

H. Stapf & E. Rossa: »Chemis .86F

O. Bostrup. Dansk Kemi (1986)

ns

og gymnasiet«. GB, Kbh. 1973

Litteratur:

1. F. Andersen m.fl.: »Kemi 1 forhi

ildo

Der går ild i luften over væsken

Der er dannet dihydrogen. tændstik hen til glassets rand man straks en brændende

Når reaktionen er slut, fører

hvide krystaller. udskilles natriumchlorid som rundt på overfladen. Samtidigt

yren, smelter og bevæger sig let reagerer voldsomt med salts stykke pap lægges over. Metal tes i glasset med saltsyre, og el

Det rene natriumstykke kas Jonship % 86% ethanol. Rester at natrium destrueres på størrelse med en ært rent ke natrium, og skærer et stykke

Brug beskyttelsesbriller! diar

Med en pincet tager man et styk

saltsyre og anbringes bag en beven

skyttelsesskærm som vist.

pui BA

ЭΗ

16





























Stor

'Aju 300

Asin dns