Kemiske småforsøg

Peter Kjeldsen og bind 2. Prisen er ikke opgivet, nelse, der dækker både bind 1 lap, og forrest er en delt fortegfysisk afdeling med et vist overbe. Den er delt i en kemisk og en en almindelig Esselte plastmap-Bogen er et løsbladssystem i

Phosphorsyre

At Ole Bostrup

Tidligere fremstilledes phos**pninbalbnl**

I dag fremstilles der store phosphat med konc. svovlsyre. vej ved behandling af calciumphorsyre hovedsagelig ad våd

gende hydratisering. oxidation at phosphor og påfølwæudder phosphorsyre ved

tion at phosphor med salpeterstilles phosphorsyre ved oxida-Ved det følgende forsøg frem-

3 H3PO4 + 5 NO 3P + 5HNO3 + 2H2O →

H3PO4 + 5 NO2 + 409E P + 5 HNO3 →

udføres i stinkskab. ved processerne, skal forsøget Da der dannes nitrogenoxider Advarsel

og en lille krystal iod bringes i en (9 lom f0,0) rongeond feloiv fc,0 Fremgangsmåde

Når reaktionen praktisk talt er der atter. hastigheden for stor, så køles af kølebadet. Bliver reaktionsløftes stativ med kolbe blot op reaktionshastigheden for lille, som reaktion går i gang. Bliver HNO₃ (0,03 mol HNO₃). En vold-Sættes nu forsigtigt 5 mL 6 M spændt fast i et stativ. Der tilmed koldt vand, kolben er med indhold placeres i en skål

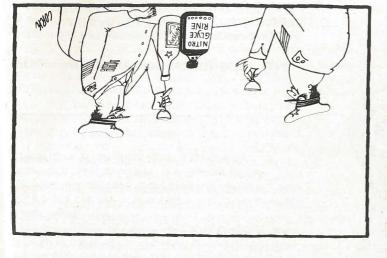
50 mL rundbundet kolbe. Kolbe

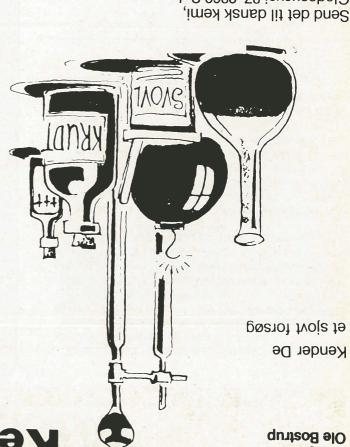
indhold, til blandingen er blevet gaet i stå opvarmes kolben med

tyktflydende.

på glasfilter. phosphorsyre kan filtreres fra **ebeblæ**ibu Den blanding. krystallisation i en is-salt kulde-Opløsningen henstilles til

.184 .2 ,8761 YN sive Inorganic Chemistry«. 2. J.C. Bailar (red). »Comprehenganic Syntheses. 1(1939) 101. 1. A.G. Weber & G.B. King. Inor-Litteratur:





Gladsaxevej 87, 2860 Søborg.

ej blot for sjov Kemi-fysikforsøg

Redigeret af

Cephy aps. Arne Slagor og Erik de Fine Licht

ke helt klart. fatterne har haft i tankerne er iktekster. Hvilken målgruppe forop til i mange af de indledende ning der i øvrigt er lagt kraftigt magi og taskenspilleri, en stemskal fremstå som blot og bar urimeligt), hvis forsøgene ikke ren, (hvilket måske ikke er helt ligninger. Det stiller krav til lærespeicelt hvad angår reaktionsde observerede fænomener grad er renset for forklaringer på ker det uheldigt, at bogen i høj ges denne indgangsvinkel, virtid også - ej blot for sjov - og ta-Nu er titlen på bogen imidler-

som idekatalog og tankevækaf dem. Men bogen kan bruges de, hvis eleverne skal få udbytte De kræver noget hjemmearbejledninger i sædvanlig forstand. te en serie færdige forsøgsvej-Man skal således ikke forven-

> Der er også mange morsomsamlet på et sted. slove og inspirerende forsøg ve nye forsøg, men at få en del har således ikke været at beskribogssystemer, og hensigten i forvejen fra forskellige lærepå, er mange af forsøgene kendt fatterne selv gør opmærksom under nøglen »kemi«. Som forsmå 200 forsøg, heraf 50 samlet udkommet, og det indeholder siske småforsøg, der hermed er Det er andet bind kemiske og fy-

derholdning ved en frokost. næsten kan benyttes som unen danskvand, et forsøg der kunne være kemisk ligevægt i stoffer udover vand. Eller det af tilstedeværelsen af andre oxygenmængdes afhængighed de undersøger den forbrugte torsøget, hvor man på enkel måkunne det være rusthastighedspar stykker fra den kemiske del, me forsøg. Skulle man nævne et

Э

t

1

4

1

u

įC

g

q

KI

ıa

ıd

Щ

24

91

ļS

3q

O

.V

37

151

19