## Kemiske småforsøg

peregnede. menlignes med det teoretiske tilstede i kolben. Dette tal sammol hydroxidion (OH-), der var kan man beregne, hvor mange Ud fra titreringsresultatet,

Litteratur:

I. Pergamon. Oxford m.fl. 1975, hensive Inorganic Chemistry«. J.C. Bailar m.fl. (red): »Compre-

.es .e ,87er for gymnasiet og ht«. GB. Kbh. 2. O. Bostrup: »Kemiske øvelser

> med 0,100 M HCl til omslag. rødt indicator. Herefter titreres vand og et par dråber methyl-

**Beregninger** 

Cg(OH)<sup>5</sup> + 5H<sup>5</sup> rede proces er CaH₂ + 2H₂O → Reaktionsskema for den stude-

der blev udviklet. hvor mange mol dihydrogen n, den pv = nRT kan man beregne, Ved hjælp af tilstandslignin-

med det teoretisk beregnede. Dette antal sammenlignes

Ole Bostrup biboi(II)yla

did dannes der bly(II)iodid, der er stoffer bly(II)nitrat og kaliumio-Ved reaktion mellem de to hvide Teori

Pbl + 2KNO Pb(NO3)2 + 2KI →

stof af to hvide. syn, at man kan få dannet et gult beskæftiget sig med det særsøg har senest Ulrik Aunskjær 1) I rækken af kemiske småfor-

»Det magiske pulver«. omtalt en variant under navnet Slagor & Licht® har fornylig

I en tom tændstikæske hældes Fremgangsmåde

**Emulsion** 

Ole Bostrup

Teori

l en dispersion er den ene fase ser, der ligger ovenpå hinanden. heterogent system med to falatolie ned i et glas, får man et væsker som f.eks. vand og sa-Hælder man to ikke-blandbare

denne grænse for kolloider.") med partikeldiameter under skop, så kaldes dispersioner for, hvad man kan se i et mikrovand). Da 500 nm er grænsen ske (f.eks. olie) i en anden (f.eks. sion er en dispersion af en væfinfordelt i den anden. En emul-

en forholdsvis holdbar emulopskrift på en demonstration af I det følgende gives en enkel

Merck 80 21 00.

ste producent af magnesium. Hydro, der er verdens næststørder i dette projekt med Norsk stof f.eks. i biler. Risø samarbejnere anvendelse som brændpå at kunne opbevare brint til sesiumhydrid (MgH<sub>2</sub>) med henblik På Risø studeres magne-

Fremgangsmåde

målingsudstyr. til en eller anden form for gastes 20 mL vand, og med afgang tragt, således at der kan tilsætkolbe. Kolben forsynes med en nøjagtigt i en 100 mL konisk stå-Ca 0,1 g calciumhydrid afvejes

barometerstand p og temperaviklet gas, v. Aflæs endvidere minutters forløb volumen af udciumhydridet og aflæs efter 5 Sæt vandet dråbevis til cal-

kolben sættes yderligere 80 mL Til indholdet i gasudviklings-

smeltet (ved 692°C). steg voldsomt, når stoffet blev ningsevne af lithiumhydrid (LiH) Moers, at den elektirske led-Allerede i 1920 opdagede K.

Ole Bostrup

Calciumhydrid

Dronninggårdsallé 60, 2840 Holte

Send det til Dansk Kemi,

Teori

torsøg

Kender

Jvois 19 9U

Ole Bostrup Redigeret af

H med ædelgaselektronkonfier salte indeholdende anionen sisterer en række hydrider, der nuværende opfattelse, at der ekmed en række andre data til vor Dette resultat førte sammen

Hydridionen er en meget guration (He).

"H ← +H + -H stærk base

en redox proces. savel en syre-base proces som mærkelsesværdig ved at være Denne proces er iøvrigt be-

drid er handelskemikalie, f.eks. som tørringsmiddel. Calciumhyling af bor, titan, vanadium og tonsmiddel f.eks. ved fremstil-(qip)drogen, H2), som redukdelse ved fremstilling at brint hydrid (CaH,) har fået vid anven-Metalhydrider som calcium-

Et par mL af denne opløsning olie eller lignende) opløses i 100 2 mL terpentinolie (linolie, salat-

sik forsøg«. Kbh. 1981, s. 35.

2. A. Slagor & E. Licht: »Kemi - Fy-

1. U. Aunskjær. Dansk Kemi

hældes ud af æsken, og man

den rystes grundigt. Pulveret

fuld fint pulveriseret kaliumio-

ret bly(II)nitrat og så en teske-

først en teskefuld fint pulverise-

Tændstikæsken lukkes, og

ser, at det er blevet gult.

.872(1891)

Litteratur:

did.

sionen er holdbar i flere dage. Vandet bliver mælket. EmulmL vand i et cylinderglas. sættes under omrøring til 100

2. H. Römpp & H. Raaf: »Chemi-(1981)132. Dansk Bostrup. .O .h Litteratur:

gen«. Stuttgart 1969, s. 185. sche Experimente, die gelin-

Fremgangsmåde

mL ethanol.

dansk kemi 12, 1981