

Ud fra titreringsresultater, kan man beregne, hvor mange mol hydroxidion (OH^-), der var tilstede i kolben. Dette tal sammenlignes med det teoretiske beregnede.
Litteratur:
 1. J.C. Ballar m.fl. (red): »Comprehensive Inorganic Chemistry«, Pergamon, Oxford m.fl. 1975, s. 25.
 2. O. Bostrop: »Kemiske øvelser for gymnasiet og hf«, GB, Kbh. 1978, s. 39.

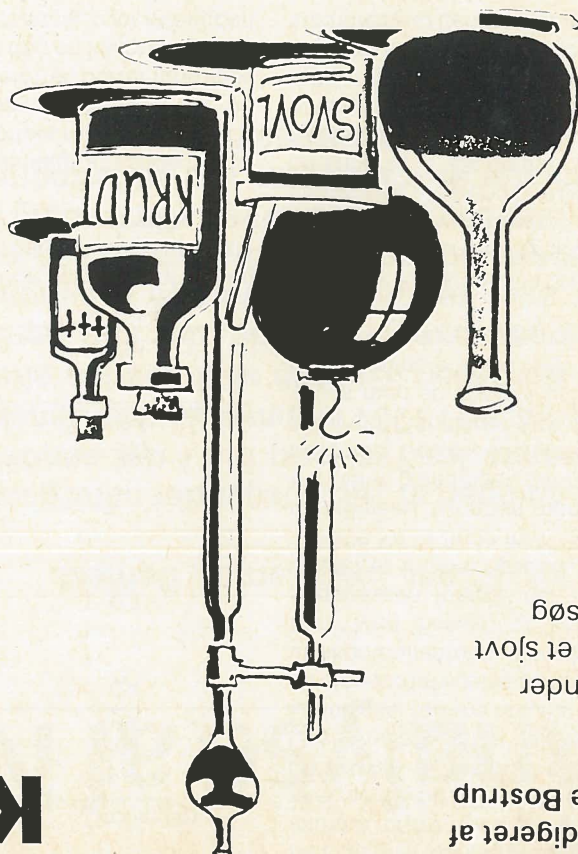
Bly(II)iodid af Ole Bostrop

Ved reaktion mellem de to hvide stoffer bly(II)nitrat og kaliumiodid dannes der bly(II)iodid, der er gul.

$$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{KI} \rightarrow \text{PbI}_2 + 2\text{KNO}_3$$
 I rækken af kemiske småforsøg har senest Ulrik Aunskjær beskæftiget sig med det særsyn, at man kan få dannet et gult stof af to hvide.
 Slagor & Licht har fornylig omtalt en variant under navnet »Det magiske pulver«.
Fremgangsmåde
 I en tom tændstikæske hældes

først en teskefuld fint pulveriseret bly(II)nitrat og så en teskefuld fint pulveriseret kaliumiodid.
 Tændstikæsken lukkes, og den rystes grundigt. Pulveret hældes ud af æsken, og man ser, at det er blevet gult.
Litteratur:
 1. U. Aunskjær, Dansk Kemi (1981) 228.
 2. A. Slagor & E. Licht: »Kemi-Fysik forsøg«, Kbh. 1981, s. 35.

Redigeret af Ole Bostrop
 Kender De et sjovt forsøg



Send det til Dansk Kemi, Dronninggårdsallé 60, 2840 Holte

Calciumhydrid af Ole Bostrop

Teori
 Allerede i 1920 opdagede K. Moers, at den elektriske ledningsevne af lithiumhydrid (LiH) steg voldsomt, når stoffet blev smeltet (ved 692°C).
 Dette resultat førte sammen med en række andre data til vor nuværende opfattelse, at der eksisterer en række hydrid, der er salte indeholdende anionen H^- med ædelgas-elektronkonfiguration (He).
 Hydridionen er en meget stærk base

$$\text{H}^- + \text{H}^+ \rightarrow \text{H}_2$$
 Denne proces er iøvrigt bemærkelsesværdig ved at være såvel en syre-base proces som en redox proces.
 Metalhydridet som calciumhydrid (CaH_2) har fået vid anvendelse ved fremstilling af brint (dihydrogen, H_2), som reduktionsmiddel f.eks. ved fremstilling af bor, titan, vanadium og som tørringsmiddel. Calciumhydrid er handelskemikalie, f.eks. kolben sættes yderligere 80 mL

Fremgangsmåde
 Ca 0,1 g calciumhydrid afvejes nøjagtigt i en 100 mL konisk ståkolbe. Kolben forsynes med en tilførsel af gas, og med afgang til en eller anden form for gasmålingsudstyr.
 Sæt vandet dråbevis til calciumhydridet og aflæs efter 5 minutter forløb volumen af udviklet gas, v. Afleses endvidere barometerstand p og temperatur t.
 Til indholdet i gasudviklingskolben sættes yderligere 80 mL

Emulsion af Ole Bostrop

Hæder man to ikke-blandbare væsker som f.eks. vand og salololie eller lignende opløses i 100 mL ethanol.
 Et par mL af denne opløsning sættes under omrøring til 100 mL vand i et cylinderglas.
 Vandet bliver mælket. Emulsionen er holdbar i flere dage.
Fremgangsmåde
 2 mL terpenololie (linolie, salatolie eller lignende) opløses i

100 mL ethanol.
 Et par mL af denne opløsning sættes under omrøring til 100 mL vand i et cylinderglas.
 Vandet bliver mælket. Emulsionen er holdbar i flere dage.
Litteratur:
 1. O. Bostrop, Dansk Kemi (1981) 132.
 2. H. Römpf & H. Raaf: »Chemische Experimente, die gelingen«, Stuttgart 1969, s. 185.