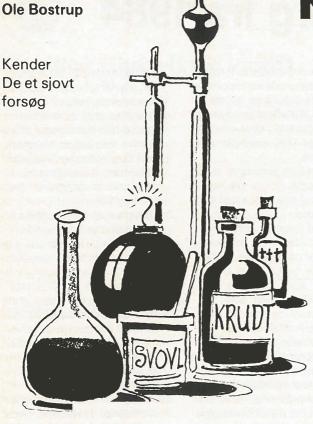
Redigeret af Ole Bostrup

Kemiske småforsøg



Vendes glassene, så væske-

Litteratur: Kemisk Tidskrift, 92(1980) 47.

rne blandes, fås ovenstående resultat:

Hydrogenperoxid

Claus Sternberg Kristensen, Novembervej 2, Herlev

Teori

 $5H_2O_2 + 2MnO_4 + 6H^+ \rightarrow$ $2Mn^{2+} + 5O_2 + 8H_2O$ $H_2O_2 + MnO_2 + 2H^+ \rightarrow$ $Mn^{2+} + O_2 + 2H_2O$ $2H_2O_2 \rightarrow 2H_2O + O_2$

Fremgangsmåde

I et reagensglas blandes 3 spatelfulde brunsten (mangan (IV) oxid, MnO₂) med en halv spatelfuld kaliumpermanganat (ka-KMnO₄). liummanganat(VII), Dernæst hældes 50 mL perhydrol (30-40% hydrogenperoxid, H₂O₂) i en 500 mL konisk kolbe. Brug gummihandsker til dette,

da perhydrol kan forårsage nogle generende, men dog ret harmløse ætsninger på huden. Til de 50 mL perhydrol sættes et par dråber iseddike, og der blandes lidt. Kolbe med indhold anbringes i et stort bægerglas, f.eks. 2 L.

Forsøget udføres nu ved, at man tømmer reagensglas med pulverblandingen ud i kolben (pas på sprøjt). Efter kort tid (mellem 0 og 15 sekunder) stiger ilt og fordampet vand op fra kolben i en flot, tyk søjle.

Send det til Dansk Kemi, Dronninggårdsallé 60, 2840 Holte

Trylleri med striber

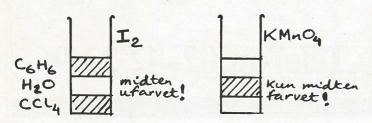
af **Niels Berg Olsen** Lab. f. Plastteknologi, DTH

Fremgangsmåde

I to høje, smalle cylinderglas hældes tetrachlormethan, vand og benzen til dannelse af tre lag (idet benzenen hældes i sidst, langsomt ned langs siden, med pipette).

Der tilsættes nu 3-4 krystaller af jod i det ene glas og af kaliumpermanganat i det andet.

Derved farves væskerne således:



Schlippes salt

Af Ole Bostrup

En rettelse

Det tidligere offentliggjorte kemiske småforsøg med Schlippes salt1) byggede på den originale meddelelse 2) fra Karl Friedrich von Schlippe. Under den tekniske produktion af min artikel er det korrekte årstal for Schlippes arbeide, 1821 blevet til det meningsforstyrrende 1981.

Litteratur:

- 1. O. Bostrup: »Schlippes salt«. Dansk kemi. (1983)175.
- 2. K.F. von Schlippe: »Versuche über das Schwefelspiessglanznatrum und den Goldschwefel«. Schweiggers Journ. f. Chem. u. Physik. (1821)320.