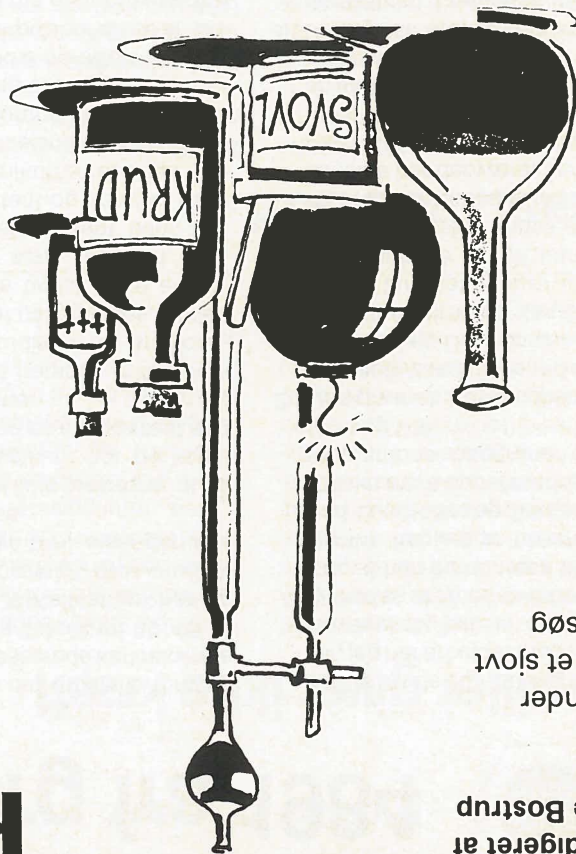


Redigeret af
Ole Bostруп
Kender
Det et sjovt
forsøg



Send det til Dansk Kemi,
Dronninggårdsallé 60, 2840 Holte

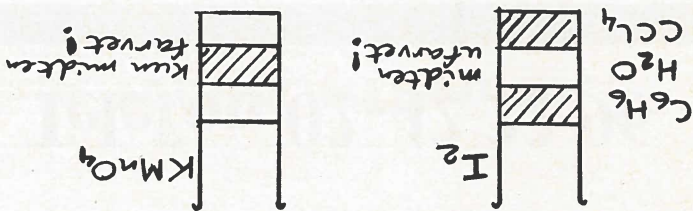
Trylleri med striber

af

Niels Berg Olsen
Lab. f. Plastteknologi, DTH

Fremgangsmåde

I to høje, smalle cylinderglas hældes tetrachlormethan, vand og benzen til dannelsen 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 væskeerne således:



En retelse

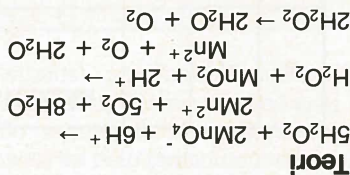
Det tidligere offentliggjorte kemiske småforsøg med Schlippe salt¹⁾ byggede på den originale meddelelse²⁾ fra Karl Friedrich von Schlippe. Under den tekniske produktion af min artikel er det korrekte årstal for Schlippe arbejde, 1821 blevet til det meningsforstyrrende 1981.

af
Ole Bostруп

Schlippe salt

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

Fremgangsmåde



Teori

da perhydrol kan forårsage nogle generende, men dog ret harmeløse 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 lit og fordampet vand op fra kolben i en flot, tyk søjle.

af
Claus Sternberg Kristensen,
Novembvej 2, Herlev

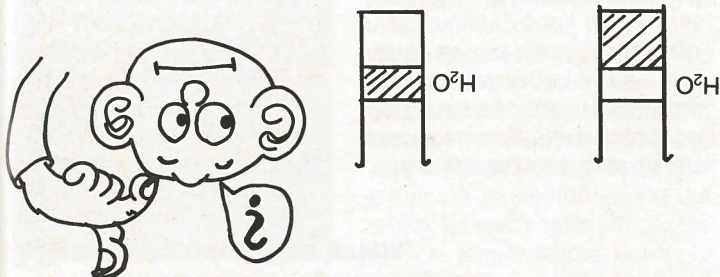
Hydrogenperoxid

resultat:

Vendes glassene, så væskeerne blandes, fås ovenstående

Litteratur:

Kemisk Tidsskrift, 92(1980) 47.



Kemiske småforsøg