

søg kun fra en kort meddelelse. Bliver opdagelsen af **Christes Reaktion** bekræftet må et dogme falde bort.

Litteratur:
1. R. Daganl. Chem. & Eng. News. (1986), 15, 23.
Foreløbig kendes Christes for-

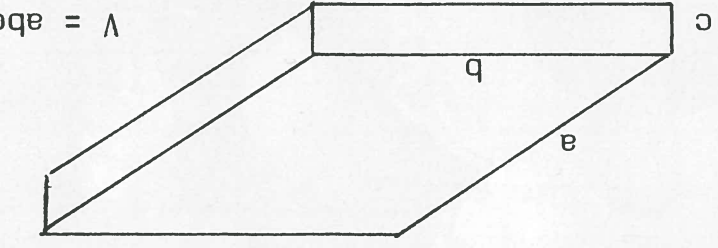
Tykkelse af en aluminium folie

af Ole Bostруп

Indledning
Selv rutinerede teknikere gætter ofte galt, når man stiller dem spørgsmålet: Hvor tyk er egentlig en aluminium folie af den type, der efterhånden findes i ethvert køkken? Spørgsmålet kan afgøres med en vægt.

Fremgangsmåde
Af aluminium folien udklippes et rektangulært stykke med længden a og bredden b; stykkets masse m bestemmes med en vægt.

Stykket skal være af en passende størrelse, således at massen m med den til rådighed



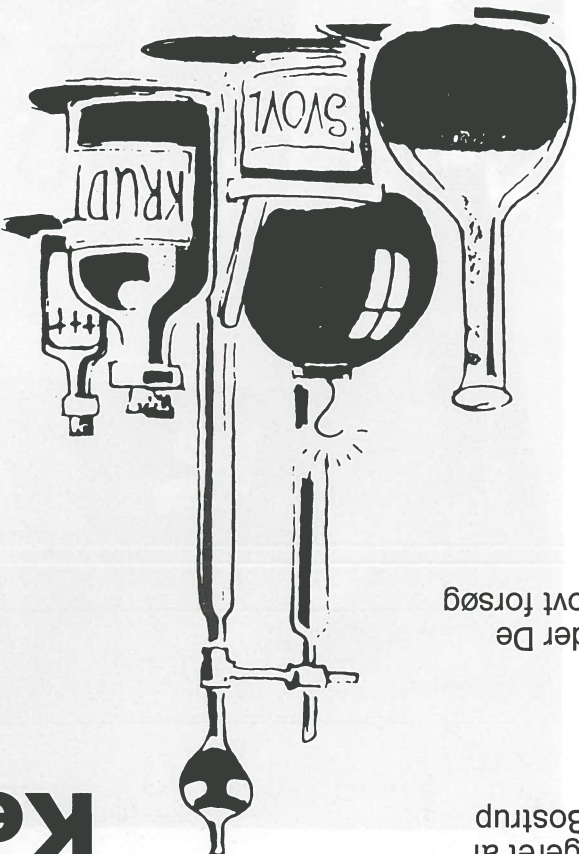
$$c = \frac{m}{\rho \cdot a \cdot b}$$

Aluminiums densitet er $\rho = 2699 \text{ kg/m}^3$.

Volumen af en kasse er $V = abc$ hvor c er tykkelsen. Kassens masse er $m = \rho V = \rho abc$ hvor ρ er densitet for kassen. Aluminium foliens tykkelse er følgende

Redigeret af Ole Bostруп

Kender De et sjovt forsøg



Send det til dansk kemi, Gladsaxevej 87, 2860 Søborg.

Difluor fremstillet kemisk

af Ole Bostруп

Indledning

Enhver lærebog i almen og organisk kemi fastslår, at grundstoffet (difluor) F_2 kun kan fremstilles elektrokemisk ved elektrolyse



Den langt mest brugte metode er elektrolyse af en blanding af hydrogendifluorid (HF) og kaliumdifluorid (KF).

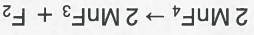
Christes metode

Karl O. Christe præsenterede ved et møde i Paris i 1986 den første metode til fremstilling af (difluor) ad rent kemisk vej. Christe argumenterede således: En Lewis syre som antimonpentafluorid

Christe valgte at benytte saltet kalium-hexafluoromanganat(IV) som havde været kendt siden 1899. Reaktionen



Dette stof er ustabilt relativt til mangantrifluorid og (difluor)



under frigørelse af den svagere Lewis syre mangantrifluorid



vil reagere med et salt, der indeholder hexafluoromanganat(IV)

