



Der er fænomener, som er så overraskende, at de skal ses. Selv den bedste beskrivelse er ikke nok. Hertil regner jeg forsøget med spatelen, der bliver usynlig.

Fremgangsmåde

 $CH_3$ 

I et 200 mL bægerglas (høj form) hældes c. 100 mL 1,3dimethylbenzen (m-xylen). Der sættes en spatel i bægerglasset. Her vil tilskuerne undertrykke en let fnisen. Der er intet overraskende ved synet af et bægerglas med en farveløs væske og en spatel, der står på glassets bund.

CH<sub>3</sub>

Nu tilsættes væsken 1bromnaphthalen (αbromnapthalen) lidt efter lidt. Der røres rundt efter hver tilsætning.

Pludselig bliver spatelen usynlig. Erfaringsmæssigt bromnapthalen.

## Kommentar 1

Når en stråle går fra et stof, hvor den har udbredelseshastighed v, til et andet stof, hvor det har udbredelseshastighed  $v_2$ , vil strålen brydes. Forholdet mellem sinus til indfaldsvinkel i og sinus til brydningsvinkel b vil

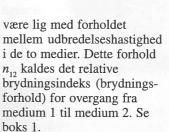
efter tilsætning af c. 15 mL 1-

eller fra glasset til væsken vil fortsætte uden hverken tilbagekastning eller bryd-

Indledning 2

Brydningsindeks for et stof er en vigtig størrelse til dettes karakterisering. Vi ved nu, at en bestemt væskeblanding har samme brydningsindeks som det glas, spatelen er fremstillet af. Næste træk må være at bestemme væskeblandingens brydningsindeks.

Det kan gøres med et hulprisme med brydende vinkel p.



Brydningsindeks er forholdet mellem lyshastigheden i luft (egentlig vakuum) og lyshastigheden i stoffet. Brydningsindeks for 1,3dimethylbenzen er 1,50, for 1-bromnapthalen er det 1,66. Blandingen med c. 13% 1bromnapthalen har samme brydningsindeks som glasset, spatelen er fremstillet af. En lysstråle fra væsken til glasset

Fremgangsmåde 2

Kommentar 2

Hulprismet fyldes med

væskeblandingen, og på

sædvanlig måde bestemmes

afvigelsen a i hovedstilling.

herefter beregnes. Jfr. boks 1.

Brydningsindeks kan

Skulle læseren finde, at de

bare efter forsøget at blive

destruktion, kan væske-

blandingen jo hældes på

flaske og genbruges næste

gang, forsøget skal vises.

sendt til kemikalie-

anvendte stoffer er for dyre til

$$\frac{\sin\frac{a+p}{2}}{\sin\frac{p}{2}} = n$$

ning. 1,3-dimethylbenzen

n = 1,50

1-bromnaphthalen

n = 1,66