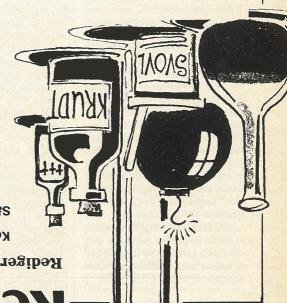
Kemiske småforsøg

Redigeret at Ole Bostrup

Kender De et sjovt forsøg?

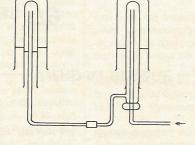
Så send en kort beskrivelse til Dansk Kemi, Skelbækgade 4, 1717 København V;



Fremstilling af acetaldehyd

Udfra acetylen

gensglas, der køles i isbad. 80°C. Herfra ledes gasblandingen gennem vand i et reaglasset anbringes i et vandbad, hvis temperatur holdes på tilsættes en spatelfuld mangandioxid (0,3-0,4 g). Reagenskoncentreret svovlsyre. Når blandingen er svalet noget af, risulfat og 30 ml vand, hvorpå der forsigtigt tilsættes 20 ml Gas Set). I reagensglasset med slib anbringes 0,3 g mercunem det skitserede apparat (samlet af dele fra Quickfit indeholder 50% natriumhydroxid. Acetylenet ledes gender er sat 2-3 g fint pulverlseret kaliumdichromat, nr. 2 keflasker. Nr. 1 indeholder koncentreret svovlsyre, hvortil at calciumcarbid og vand. Acetylenet ledes gennem 2 vas-I et gasudviklingsapparat (Quickfit) fremstilles acetylen



vandige opløsning af acetaldehyd indeholder acetylen, til 2,4-dinitrophenylhydrazim. Bedst efter 30 minutter. Den ved lugten, dels ved at sætte lidt af den vandige opløsning Allerede efter kort tid kan man påvise acetaldehyd, dels

1) En ammoniakalak sølvopløsning reduceres af opløssom drives ud ved at koge et øjeblik.

2) Fehlings væske reduceres ningen og giver sølvspejl

Sænkes den endnu varme spiral ned i dampen over op-3) En kobbertrådspiral glødes så overfladen oxideres.

løsningen reduceres CuO til Cu.

Wiels Berg

temperaturafhængighed Ligevægtskonstantens

(overheadprojector) Iom\g &2,881 = M nimblynahqia M = 128,19 g/mol nalntagen temperatursøler tilsluttet voltmeter salgragad Im 000 4 alm. pyrexreagensolas App. & kem .:

undersøges. $\text{Ligevægten: } C_{10}H_8(s) \rightleftharpoons C_{10}H_8(\text{diph})$ min en ideal opløsning med molbrøk x mellem 1 og 0,4. Med god tilnærmelse danner naphthalen med diphenyla**buinbalbal**

temperaturen er ca. 90°C, stofferne er smeltet. og 0,4. Blandingerne varmes i bægerglas med vand indtil tilsættes diphenyl, så x_{naph} antager værdierne 1, 0, 8, 0, 6 I hvert glas afvejes 6,00 g naphthalen (0,0468 mol). Derpå Udførelse

målepunkterne. og med god tilnærmelse fremkommer en ret linie gennem funktion at de reciprokke smeltepunkter regnet i Kelvin, men log10 til molbrøkerne afsættes i koordinatsystem som Opløsningernes smeltepunkt aflæses digitalt. Logarit-

Bemærkning

$$2.3 \log K = -\frac{\Delta H^{\circ}}{R \pi} + \frac{\Delta S^{\circ}}{R \pi}$$

Henrik Parbo ω. A . ε, 2- = ⁰HΔ og $\triangle H^o$ bestemmes ud fra liniens hældningskoefficient lpha

ments for Introductory College Chemistry« J. Chem. Ed. (1967) 21. Litteratur: Neiding, H. A. & W. F. Kieffer (ed): »Modern Experi-