

$$\eta = \eta_0 + b\rho + c\rho^2 + d\rho^3$$

で表わし、実験結果を用いて、各温度における η_0 , b , c , d を求めて表1に示し、かつ η_0 および b の温度との関係を図3に示した。図より知られる様にアンモニアの粘度におよぼす密度の初期効果 (initial density dependency) を表わす係数 b は温度に対して、ほぼ直線的に変化し、臨界温度付近において、その符号は - から + に変化するこゝとが知られる。零気圧における粘度 η_0 と温度の関係もほぼ直線的である。

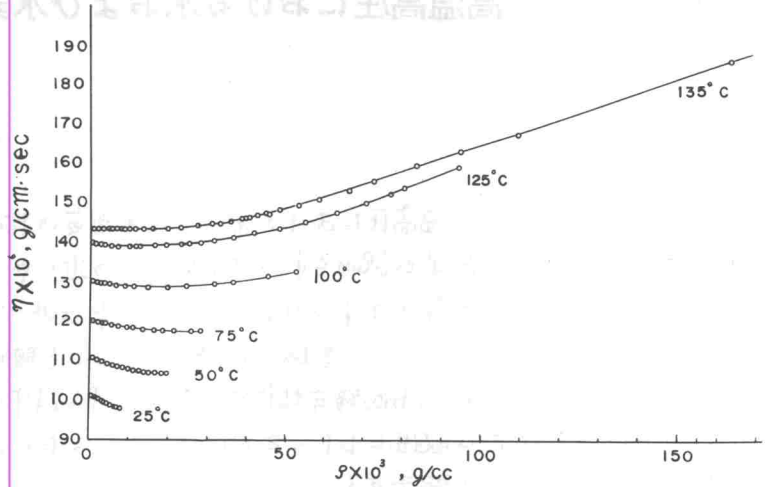


図2 粘度対密度線図

$$\eta = \eta_0 + b\rho + c\rho^2 + d\rho^3$$

η : μpoise , ρ : $\text{g/cc} \cdot 10^3$ (g/l)

表1

Temp °C	η_0	b	$c \cdot 10^3$	$d \cdot 10^6$
25	101.05	-0.496	9.0	-----
50	110.56	-0.383	9.0	-----
75	120.08	-0.273	9.07	-104
100	129.58	-0.153	3.50	-----
125	139.65	-0.0720	3.67	-7.03
135	143.21	0.01	-----	-----

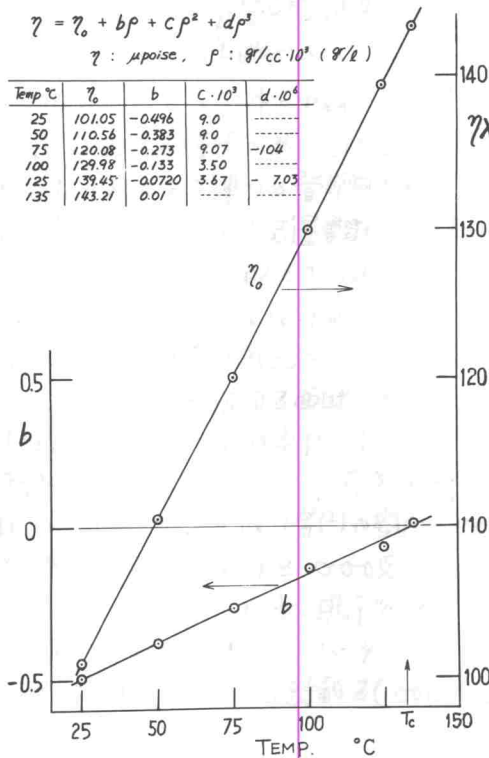


図3 η_0 および b 対温度

文献

- 1) 岩崎, 高橋 第9回高压討論
会要旨 P110 (1967)
- 2) 伊達, 岩崎 旭硝子工業技術
奨励会研究報告 1165 (1965)
- 3) W.S. Groenier, George Thodos,
J. Chem. Eng. Data 5 285 (1960)

(慶大工) 谷下市松・○長島 昭

1. はじめに 高温高压における水および水蒸気の粘性係数についてはこれまでの測定例の値にかなりの差異が認められ、また臨界点の近くや700℃以上の領域などでは極めてわずかな測定例しか報告されていなし。また水は他の物質に比べると難揮発性液体であることが多く、工業的と同様に物理的にも意味深い点が多い。

著者らは毛管法による閉回路式粘性係数測定装置を試作し、最高温度900℃、最高圧力1000 barまでの広い範囲にわたって測定を行なったが、ここでは主として測定結果の比較検討などについて報告する。

2. 測定方法および装置 白金製毛管による毛管法を採用し、図1のごとき閉回路式の装置を製作した。説明の詳細は割愛するが、対向型アウソジャ式定流量装置16の一端から送り出された水はセパレータ20を経て接続部8から耐熱耐圧容器1の中での白金管系測定部に入り、毛管を通った水は定流量装置の他端に流す。容器1は厚い銅の均温円筒2の外から電気炉3で熱せられる。毛管両端間の差圧は変形U字管式の差圧計(水銀)12によって測定し、系の圧力の調整と測定とは高压水ポンプ25と分銅式標準圧力計17とで行なう。装置にはこのほか、各種の制御装置や安全装置等も設けられていす。使用した毛管は長さ30cm、内径約0.027cmのものに記す方法でその定数を検定した。

3. 検定方法 毛管の検定は空気を流通させて標準管と比較する方法によって行なう。標準管としてはガラス管を用い、その定数は水銀重量法や20℃、1atmの蒸留水の粘性係数を1.002 cpとして定める方法によつて、各方法による値が互に一致するのを確認して求めた。白金管の内壁がガラス管ほどには滑らかにはなっていないと推定され、気泡の影響などが顕著に表われやすいため、常圧の水の値から直接に定数を求めるのはうまくいかなかった。またこのように粗面管においては、粗面を形成する突起の大きさが、管路内の流中に及ぼす層流底層の厚さをくらべて十分小さければ流中は流体力学的に層流と見なし得るが、流速が大いなる層流底層の厚みが減って小さく、流動抵抗は突起の大きさにも関係してくる。すなわち完全に滑らかな内壁の内管に対しては、層流から乱流へ変る臨界レイノルズ数はよく知られていすように約2000と行すが、管の内壁が粗であると臨界レイノルズ数がかたや低くなること予想される。本研究においては、さまざまな温度と圧力のもとでの水や蒸気、さらにM-ペンタン等を用いて各種の予備実験の結果、流中が層流と認められる範囲($Re \leq 300$)を確認し、そのレイノルズ数以下の条件でのみ本実験を行なった。

4. 測定結果 測定値の計算はEyring⁽¹⁾の式に基づく次式によって行なった。

$$\eta = \frac{\pi C}{8L} \cdot \frac{1}{Q} \cdot \frac{P_1^2 - P_2^2}{2P_1} - \frac{SQ}{8\pi L} \left(m + \ln \frac{P_1}{P_2} \right) \quad (1)$$