

b) *Naphtaline*. — Nous n'avons pas déterminé nous-même la variation de la température de fusion de cette substance.

Voici les valeurs obtenues par Tammann (1903),

T. F. : 80°1

dt/dp (moyenne) 0,0337

dp/dt (moyenne) 29,7

$\delta = 1,095$.

Le benzène et la naphtaline purs ont été mis à notre disposition par le Bureau international des Etalons physico-chimiques.

2. *Mélange eutectique.*

Sous la pression atmosphérique, le mélange eutectique contient 12,5 moles % de naphtaline, sa température de fusion est de —3°5. Ces valeurs concordent avec les données de la littérature. (Pickering 1893, Washburn et Read 1915, etc.).

T.	P.	dt/dp	dp/dt
—3°5	1	0,0230	43,4
0°0	153	0,0238	42,0
5°00	363	0,0237	42,2
10°00	574	0,0233	42,8
15°00	788	0,0232	43,0
20°00	1003	M = 0,0234	42,7
		$\delta = 1,087$	

La variation de la température de fusion de l'eutectique étudié, sur un mélange de 17,5 moles % de naphtaline, nous a donné des résultats concordant parfaitement avec ceux obtenus sur le mélange eutectique :

T.	P.	
	17,5 %	12,5 %
0°0	155 kg/cm ²	153 kg/cm ²
12°50	684 »	681 »
17°50	893 »	895 »

3. Mélanges de diverses concentrations.

a) 2,5 moles % de naphthaline.

T.	P.	dt/dp	dp/dt
3°8	1		
		0,0290	34,5
10°50	230	0,0281	35,5
15°00	390	0,0285	35,0
18°00	505	0,0266	37,5
20°00	575	0,0270	37,0
25°00	760	0,0277	36,0
28°50	885	M = 0,0278	35,9
		$\delta = 1,100$	

La valeur un peu élevée du dt/dp (par rapport à celle du benzène) est due au retard, dont nous avons signalé l'existence (page 227), et dont la grandeur augmente légèrement avec l'élévation de la pression.

b) 10,0 moles % de naphthaline.

T.	P.	dt/dp	dp/dt
—1°	1		
		0,0245	40,6
7°50	370	0,0250	40,0
12°50	570	0,0243	41,1
17°00	755	0,0250	40,0
22°00	955	M = 0,0247	40,4
		$\delta = 1,091$	

Littérature : mélange à 10,85 % moles. T. F. = — 1°93, sous la pression atmosphérique (Pickering. l. c.).