

3. Brombenzène.

Produit du Bureau des Etalons Physico-Chimiques, T.C. : 30°6 (Timmermans et Martin, 1926).

T.	P.	dt/dp	dp/dt
—30°6	1		
		0,0177	56,2
—23°2	416		
		0,0187	53,2
—18°0	693		
		0,0181	55,2
—13°0	914		
		M = 0,0183	54,8
		δ = 1,079	

Autres auteurs :

	1 kg/cm ²	1.000 kg/cm ²
Bridgman (1915)	—31°1	—11°5
D.	—30°6	—11°4

Nos valeurs concordent donc bien avec celles de Bridgman; Rozental (1936) avait signalé une différence entre le dt/dp expérimental et le dt/dp calculé d'après la variation de volume à la fusion déterminée par Bridgman : la différence provient de cette dernière valeur qui est erronée.

4. m-Crésol.

Nous avons déterminé à nouveau les valeurs de la température de fusion du m-crésol jusqu'à 1.000 kg/cm², le produit que nous avons utilisé précédemment (1935) ne présentant pas toutes les garanties de pureté.

Produit du B. E. Ph.-ch. (Timmermans et Mme Hennaut-Roland, 1937).

T.	P.	dt/dp	dp/dt
11°90	1		
		0,0133	75,1
17°50	422		
		0,0131	75,8
24°00	910		
		M = 0,0132	75,4
		δ = 1,046	

Si l'on compare ces valeurs avec celles que nous avons déterminées antérieurement :

	1 kg/cm ²	1.000 kg/cm ²	δ
D. 1935	11°10	24°5	1,047
D. 1940	11°90	25°1	1,046

on voit que les deux courbes sont parallèles entre elles.

5. Alcool benzylique.

Produit du B. E. Ph.-ch. (Timmermans et Mme Hennaut-Roland, 1935).

T.	P.	dt/dp	dp/dt
—15°3	1		
		0,0145	68,8
—10°0	365		
		0,0156	63,4
—5°0	682		
		0,0152	65,6
0°0	1010		
		M = 0,0151	65,9
		$\delta = 1,059$	

6. α -Brom-naphtaline.⁽¹⁾

Produit du B. E. Ph.-ch. (Timmermans et Mme Hennaut-Roland, 1937).

T.	P.	dt/dp	dp/dt
6°10	1		
		0,0263	37,6
16°00	370		
		0,0270	37,0
20°00	518		
		0,0270	37,0
25°00	703		
		0,0275	36,4
30°00	885		
		M = 0,0270	37,0
		$\delta = 1,096$	

(1) Il semble que cette substance présente une seconde forme cristalline à basse température : en effet, au cours des cristallisations dans le vide nous avons observé, à —60°, deux sortes de cristaux dans l'ampoule, les uns opaques, les autres transparents.