

7. *Dibenzyle.*

Préparé par Rozental (1936). Purifié par cristallisation fractionnée dans l'alcool. T.F. : 52°00.

T.	P.	dt/dp	dp/dt
52°00	1		
		0,0294	34,0
55°0	102		
		0,0284	35,2
60°0	278		
		0,0294	34,0
65°0	448		
		0,0284	35,2
70°0	624		
		0,0282	35,4
75°0	801		
		0,0296	33,8
80°0	970		
		M = 0,0289	34,6
		$\delta = 1,087$	

Autres auteurs :

	1 kg/cm <sup>2</sup>	500 kg/cm <sup>2</sup>	1.000 kg/cm <sup>2</sup>
Kultascheff (1915)	51°3	68°4	83°2
D.	52°0	66°4	80°7

Il y a une grande différence entre les résultats de Kultascheff et les nôtres; il est à remarquer que ses valeurs se placent parallèlement aux nôtres à partir de 500 kg/cm<sup>2</sup>, ce qui fait supposer que cet auteur a commis une erreur systématique dans l'échelle des températures et des pressions.

D'après nos valeurs on remarque que cette substance (de même que le brombenzène) se comporte normalement vis-à-vis de l'équation de Clapeyron-Clausius, et que les divergences à cette loi sont uniquement dues à des erreurs expérimentales. (Cf. ce Bulletin, 1935, 44, 128.)

### III. Substances organiques polymorphes.

#### 1. Stéarate d'éthyle.

Produit préparé par Van Bellinghen (1938). T.F. : 33°4.

#### a) Sous pression atmosphérique.

Ce composé possède une modification instable dont la température de congélation est de 30°9. La plupart des auteurs qui ont étudié cette substance sont d'accord sur ce point et les températures de fusion (ou de congélation) qu'ils ont déterminées concordent bien avec les nôtres (Tableau II).

TABLEAU II.

AUTEURS	T. F. I	T. C. II
Phillips et Mumford, 1931 et 1932 . . . . .	32°9	30°4
Fischer, 1940 . . . . .	33°4	30°8
Smith, 1931 . . . . .	33°4	30°9 (T. F.)
Van Bellinghen, 1938 . . . . .	33°4	30°9
Phillips et Mumford, 1933 et 1934 . . . . .	33°5	30°8
Francis et Piper, 1939 . . . . .	33°9	31°05
Francis, Collins et Piper, 1937 . . . . .	34°0	31°05
Malkin, 1931 . . . . .	34°0	30°75
Baker et Smyth, 1938. . . . .	— (1)	30°5
King et Garner, 1934 . . . . .	— (1)	31°05
Meyer et Reid, 1933 . . . . .	— (2)	30°56

Certains auteurs ont observé, en plus de ces deux formes, une troisième modification cristalline, énantiotrope vis-à-vis des deux autres; la température de transformation de cette modification est de :

- 22° d'après Phillips et Mumford (1933 et 1934).
- 22°5 » Baker et Smyth (1938).
- 25°5-26° » Malkin (1931).
- 27° » King et Garner (1934).

(1) Non observé.

(2) Non déterminé.