

TABLEAU III.

Moles % aniline	TEMPÉRATURES DE FUSION D'APRÈS :		
	D.	Schreinemakers	Lidbury (1) Paterno (2) Woano (3) Winogradow (4)
0	40°70	40°	—
10,0	31°3	31°5	32°2 (2)
19,5	18°8	—	—
20,0	17°4	18°2	—
Eutectique	15°3	14°8	14°6 (4)
22,3	16°0	—	—
27,0	19°4	—	—
30,0	22°7	22°3	—
40,0	28°3	28°6	28°5 (3)
50,0	30°4	30°6	30°6 (1, 2, 3) 30°5 (4)
60,0	28°4	28°5	28°8 (3)
70,0	22°1	22°0	—
76,0	15°7	—	—
77,6	14°0	—	—
78,6	12°5	—	—
80,0	11°5	10°1	—
85,0	2°3	—	—
90,0	-6°9	-6°5	—
Eutectique	-11°7	-11°7	-11°7 (4)
100	-6°10	-6°1	—

TABLEAU IV.

Température de fusion	AUTEURS
29°5	Dale et Schorlemmer, 1883.
30°4	Buehler et Spreen, 1934.
30°4	D.
30°5	Winogradow, Tichomirowa et Efremow, 1936.
30°6	Lidbury, 1901.
30°6	Schreinemakers, 1899.
30°62	Woano, 1916.
30°8	Dyson, 1883.
31°	Kremann, 1904 ; Kremann et von Hoffmann, 1906
32°	Bischof et Frölich, 1906.
32°	Hübner, 1881.
32°6	Buehler, Wood, Hull et Erwin, 1932.
36°-37°	Mylius, 1886.

L'accord est bon, sauf avec les valeurs fort anciennes de Hübner, Dale et Schorlemmer et Mylius. La valeur un peu élevée de Buehler (1932) a été corrigée plus tard par ce même auteur (1934).

D'après Laurent (1935), en plus de la combinaison équimoléculaire, il existerait une combinaison instable contenant deux moles de phénol pour une d'aniline, se séparant sous forme de tablettes incolores, rapidement altérables à l'air.

Nous n'avons pas observé la formation de ce complexe, qui, d'après cet auteur, fond à 29°2.