

La température de fin de cristallisation (ou début de fusion) est difficilement observable au moyen d'une courbe de refroidissement ou de réchauffement, même si l'on emploie un couple thermoélectrique. C'est pourquoi nous avons utilisé une méthode visuelle (Beck et Ebbinghaus, 1906) : si l'on fait cristalliser brusquement une solution organique quelconque, les cristaux en se formant se décollent nettement des parois du tube à essai qui contient le mélange. On plonge alors le tube dans un bain convenablement agité et dont on élève très lentement la température. Au moment où la fusion commence, l'interstice entre les cristaux et le tube se remplit instantanément de liquide, en même temps que l'augmentation de volume, due au début de fusion se distingue très nettement. Il est aisé de déterminer cette température de début de fusion à moins d'un dixième de degré près.

Dans le tableau I, nous indiquons les valeurs que nous avons obtenues. (Il nous a paru intéressant d'étudier un grand nombre de mélanges, les valeurs des autres auteurs étant souvent discordantes : voir diagramme II).

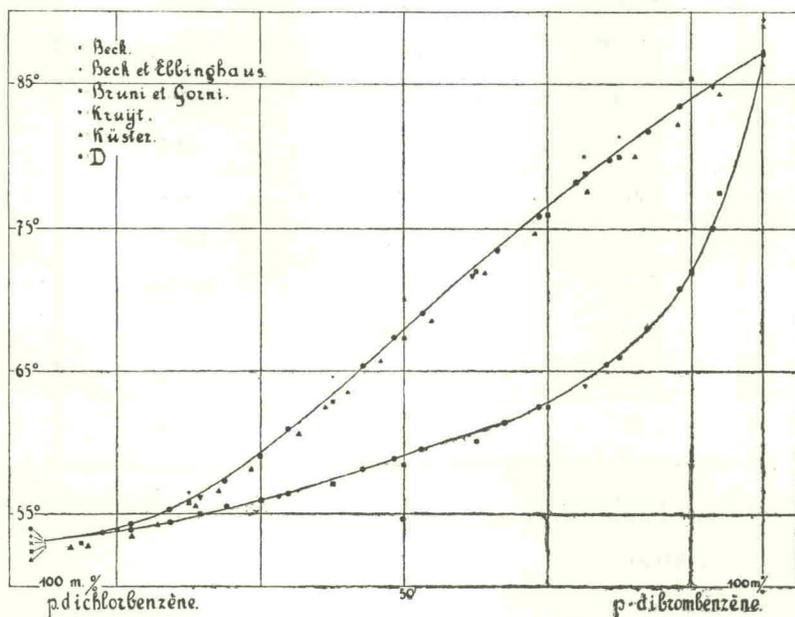


Diagramme II.

Nous avons recherché en outre les modifications polymorphiques de ces deux substances.

TABLEAU I.

Moles % de p. dichlorbenzène	T. C.	T. F.
100,0	53°15	53°15
92,0	53°7	—
87,95	54°4	53°9
82,7	55°35	54°4
75,0	57°3	55°2
74,75	57°45	55°5
66,2	60°95	56°4
55,6	65°35	58°1
51,45	67°4	58°8-59°
50,0	68°0	58°0
47,45	69°1	59°-60
36,95	73°6	61°4
31,3	75°95	63°5
26,1	78°25	—
25	78°5	65°
21,4	79°7	65°-66°
16,0	81°8	78°0
11,75	83°5	70°8
0	87°3	87°3

B. Sous haute pression.

1. *Constituants purs.*

a) p. Dichlorbenzène

b) p. Dibrombenzène

T.F. :	53°15	87°3
dt/dp (moy.) :	0,0331	0,0353
dp/dt (moy.) :	30,1	28,4
δ :	1,101	1,098