

II. *Forme instable.*

T. (20°9) (1)	P. 1	dt/dp	dp/dt
25°00	248	0,0193	51,8
30°00	507	0,0170	59,0
35°00	802		

$$\delta = 1,059 \text{ (environ)}$$

RÉSUMÉ ET CONCLUSIONS.

Au cours de ce travail, nous avons déterminé la variation de la température de fusion, sous l'effet de la pression, du gallium, de quelques substances organiques et des modifications instables du stéarate d'éthyle et du vératrol. Nous avons également étudié le polymorphisme énantiotrope du cyclohexanol, du p.-dichlorobenzène, du p.-dibrombenzène et de l'o.-crésol sous la pression atmosphérique.

Les résultats obtenus sous haute pression nous ont permis de relever quelques erreurs de la littérature et de confirmer les hypothèses émises antérieurement, entre autres, que δ est élevé pour les substances possédant une symétrie rayonnante autour d'un point et que les points de fusion des formes instables s'éloignent des points de fusion des formes stables sous l'influence de la pression.

De plus, ces nouvelles constantes, ainsi que celles déterminées par Robberecht (1938) dans ce même laboratoire, permettront d'envisager les rapports entre l'inclinaison de la courbe de fusion (dt/dp et δ) et le caractère chimique des substances, sous un aspect plus étendu que nous ne l'avions fait dans le premier mémoire de cette série.

*
**

Je tiens à remercier très vivement le Fonds National de la Recherche Scientifique, dont l'appui m'a permis d'effectuer une partie de ces recherches, avant l'expiration des mandats d'Aspirant qu'il avait bien voulu m'accorder.

*Laboratoire de Chimie-physique de la
Faculté des Sciences.
Université libre de Bruxelles.*

(1) Par extrapolation graphique.

BIBLIOGRAPHIE.

- W. O. BAKER et C. P. SMYTH. — J. am. chem. Soc., 1938, **60**, 1229.
K. BECK et K. EBBINGHAUS. — Berichte, 1906, **39**, 3870.
E. A. BLOCK. — Z. phys. Chem., 1913, **82**, 403.
P. W. BRIDGMAN. — Phys. Rev., 1914, **3**, 126; 1915, **6**, 1 et 94.
Proc. am. Acad. Sc. and Arts, 1921, **56**, 61.
P. E. BROWNING et H. S. UHLER. — Amer. J. Sc., 1916, **41**, 351 (a);
1916, **42**, 389 (b).
W. H. CRAIG et G. W. DRAKE. — J. am. chem. Soc., 1934, **56**, 584.
L. DEFFET. — Bull. Soc. chim. Belg., 1935, **44**, 42 et 97; 1936, **45**,
213; 1938, **47**, 461.
E. EINECKE. — Z. anorg. Chem., 1938, **238**, 113.
L. O. FISCHER. — Bull. Soc. chim. Belg., 1940, **49**, 129.
F. FRANCIS, F. J. E. COLLINS et S. A. PIPER. — Proc. Roy. Soc.,
1937, **158**, A, 691.
F. FRANCIS et S. A. PIPER. — J. am. chem. Soc., 1939, **61**, 577.
S. J. FRENCH, D. J. SAUNDERS et G. W. INGLE. — J. phys. Chem.,
1938, **42**, 265.
W. GUERTLER et M. PIRANI. — Z. Metallk., 1919, **11**, 5.
O. HASSEL et A. M. SOMMERFELDT. — Z. phys. Chem., (B), 1938,
40, 391.
F. M. JAEGER, P. TERPSTRA et H. G. K. WESTENBRINK. — Verslag
Akad. Amsterdam, 1926, **35**, 833.
K. K. KELLEY. — J. am. chem. Soc., 1929, **51**, 1400.
A. M. KING et W. E. GARNER. — J. chem. Soc., 1934, 1449.
N. V. KULTASCHEFF. — Thèse Dorpat, 1915.
J. LANGE. — Z. phys. Chem., (A), 1932, **161**, 77.
P.-E. LECOQ DE BOISBAUDRAN. — C. r. Acad. Sc. Paris, 1876, **82**,
1036; 1876, **83**, 612. Ann. Chim. et Phys., 1877, **10**, 100.
T. MALKIN. — J. chem. Soc., 1931, 2801.
J. D. MEYER et E. E. REID. — J. am. chem. Soc., 1933, **55**, 1577.
W. R. MOTT. — Trans. am. electroch. Soc., 1918, **34**, 287.
N. NAGORNOW. — Ann. Inst. Anal. phys.-chim., 1927, **3** (II), 593.
J. W. C. PHILLIPS et S. A. MUMFORD. — J. chem. Soc., 1931, 1735;
1932, 898; 1934, 1657. Rec. Trav. ch. P.-B., 1933, **52**, 175.
T. W. RICHARDS et S. BOYER. — J. am. chem. Soc., 1919, **41**, 133;
1921, **43**, 274.
J. ROBBERECHT. — Bull. Soc. chim. Belg., 1938, **47**, 597.
W. E. ROESER et J. I. HOFFMAN. — J. Research nat. Bur. Stand.,
1934, **13**, 673.
W. A. ROTH, I. MEYER et H. ZEUMER. — Z. anorg. Chem., 1933,
214, 309.
D. ROZENTAL. — Bull. Soc. chim. Belg., 1936, **45**, 585.
H. SACK. — Comm. privée, 1939.
S. C. S'RKAR et J. GUPTA. — Indian J. Phys., 1936, **10**, 473; 1937,
11, 283.