

verlust, welcher der grösseren Stabilität des aromatischen Kohlenstoffkerns entspricht. Bde.

BERTHELOT et RECOURA. Chaleurs de combustion.

C. R. 104, 1571-1574†; [Chem. Ber. 20 (2), 475; [J. chem. Soc. 52, 761-762; [ZS. f. phys. Chem. 1, 527; [Chem. Cbl. 18, 770-771; [Beibl. 11. 760.

Die Bestimmungen wurden mit der calorimetrischen Bombe ausgeführt.

1) Glucose, $C_6H_{12}O_6$. Die Verbrennungswärme für 1 Mol. ist bei constantem Druck und constantem Volumen $+ 677.2$ Cal. Lactose und Saccharose besitzen nach früheren Untersuchungen dieselben Werthe (680 und 2×677.5 Cal.).

C_6 (Diamant) $+ H_{12} + O_6 = C_6H_{12}O_6 \dots + 300.8$ Cal.
die Vereinigung von C mit den Elementen des Wassers (flüssig) zu Glucose würde $- 113.2$ Cal. absorbiren.

2) Chinon, $C_6H_4O_2$. Verbrennungswärme $= + 656.8$ Cal. bei constantem Druck und constantem Volum.

C_6 (Diamant) $+ H_4 + O_2 = C_6H_4O_2 \dots + 45.2$ Cal.
Bei der Vereinigung von C mit den Elementen des flüssigen Wassers zu Chinon würden $- 92.8$ Cal. absorbirt werden; die Abspaltung von Wasser aus der Glucose beim Uebergang in Chinon würde unter Entwicklung von $+ 10.4$ Cal. erfolgen.

3) Naphthalin, $C_{10}H_8$ (s. d. nächste Referat).

4) Benzoësäure, $C_7H_6O_2$. Verbrennungswärme $= + 773.1$ Cal. bei constantem Volumen, $+ 772.8$ Cal. bei constantem Druck.

C_7 (Diamant) $+ H_6 + O_2 = C_7H_6O_2 \dots + 92.2$ Cal.
Bei der Verwandlung von Benzoësäure in Benzol werden $- 3$ Cal. absorbirt.

5) Salicylsäure, $C_7H_6O_3$. Verbrennungswärme $= + 734.99$ Cal. bei constantem Druck und constantem Volumen. Aus der Wärmetönung bei der Spaltung der Salicylsäure in Phenol und Kohlensäure und aus den Verbrennungswärmen des Phenols folgt $+ 730.8$ Cal. Bgr.