

BERTHELOT et LOUGUININE. Chaleurs de combustion.

C. R. **104**, 1574-1577†; Bull. soc. chim. **48**, 700-702; [Chem. Ber. **20** (2), 445-446; [J. chem. soc. **52**, 762; [Chem. Cbl. **18**, 771-772; [Beibl. **11**, 760.

Die Bestimmungen wurden mit sehr reinen Substanzen in einer etwas kleineren calorimetrischen Bombe ausgeführt.

1) Naphthalin. Verbrennungswärme für 1 Mol. = + 1241.6 Cal. bei constantem Volumen; + 1242.7 Cal. bei constantem Druck. (Mittel aus 27 Bestimmungen). Die Bildungswärme aus den Elementen ist mithin gleich - 26.7 Cal.

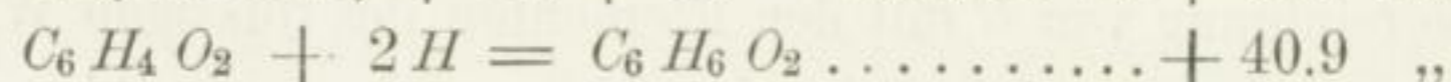
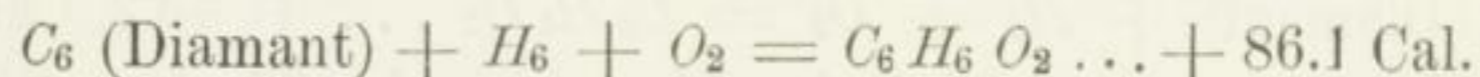
2) Phenol. Verbrennungswärme für 1 g: + 7.8105 Cal.

3) Benzoësäure. Verbrennungswärme für 1 g: + 6.3221 Cal.

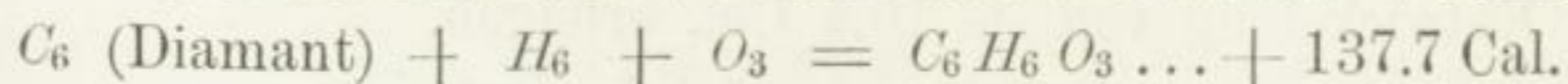
4) Cuminsäure, $C_{10}H_{12}O_2$. Verbrennungswärme für 1 Mol. = + 1239.3 Cal. bei constantem Volumen, + 1237.7 Cal. bei constantem Druck.

5) Chinon. Verbrennungswärme für 1 g: 6.0613 Cal.

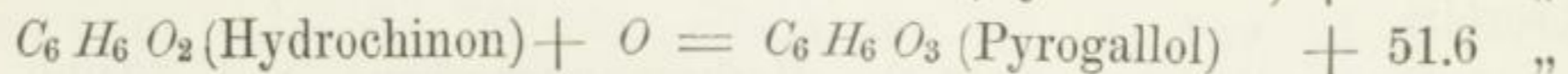
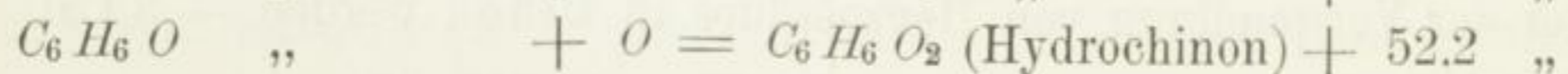
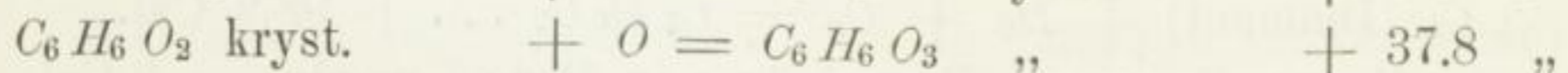
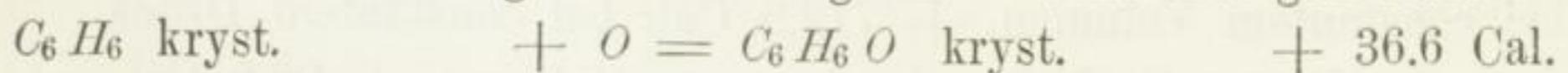
6) Hydrochinon, $C_6H_6O_2$. Verbrennungswärme für 1 Mol. + 685.24 Cal. bei constantem Volumen, + 684.9 Cal. bei constantem Druck.



7) Pyrogallol, $C_6H_6O_3$. Verbrennungswärme für 1 Mol. + 633.3 Cal. bei constantem Druck und constantem Volumen.



Bei der Addition von Sauerstoff zum Benzol und zu den entstehenden Verbindungen finden folgende Wärmetönungen statt:



Bgr.

GUNTZ. Sur la chaleur de formation du zinc-éthyle.

C. R. **105**, 673-674†; [Bull. soc. chim. **44**, 621, 1888; [Chem. Ber. **20** (2), 768; [J. chem. soc. **54**, 15-16, 1888; [ZS. f. phys. Chem. **2**, 158, 1888; [Chem. Cbl. **18**, 1427; [Beibl. **12**, 180, 1888.