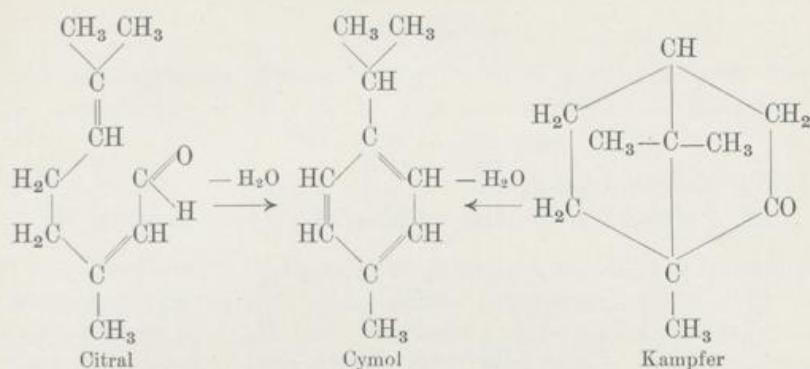




Aus Cuminalkohol und aus Carvon (s. S. 298) entsteht Cymol durch Erhitzen mit Zinkstaub¹⁾, aus p-Bromisopropylbenzol²⁾ durch Einwirkung von Jodmethyl und Natrium³⁾.

Herba Thymi.

Thymus vulgaris L. — Labiatae — Stachydoideae — Thyminae.

Bestandteile⁴⁾: Ätherisches Öl [enthält: Thymol (s. S. 319), Carvacrol⁵⁾, Cymol (s. S. 323), l-Pinen (s. S. 164), Borneol (s. S. 295), Linalool (s. S. 186)].

Herba Serpylli.

Thymus Serpyllum L. — Labiatae — Stachydoideae — Thyminae.

Bestandteile⁶⁾: Ätherisches Öl [enthält: Cymol (s. S. 323), Carvacrol Thymol (s. S. 319).]

— Carvacrol, $C_{10}H_{14}O$ ⁷⁾ (Oxycymol, β -Cymophenol), ist ein farbloses, dickflüssiges Öl, welches bei -20° erstarrt und bei $236-237^\circ$ siedet. Das spezifische Gewicht beträgt $0,981-0,985$ (15°). Die Konstitution des Carvacrols wird durch die Formel

¹⁾ Kraut, A. 92 (1854) 66. Arndt, B. 1 (1868) 204.

²⁾ Aus Isopropylbenzol (s. Anmerkung S. 322) durch Bromieren in der Kälte in Gegenwart von Jod (Jacobsen, B. 12 (1879) 429).

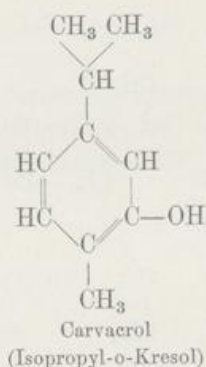
³⁾ Widman, B. 24 (1891) 439, 1362.

⁴⁾ Lallemand, Compt. rend. 37 (1853) 498; 101 (1885) 119; 102 (1886) 119. Schimmel & Cie., Ber. 1889 I 49; 1894 II 57. Labbé, Bull. soc. chim. III 19 (1898) 1009; nach Labbé soll Thymianöl auch Menthen enthalten.

⁵⁾ Im spanischen Thymianöl findet sich nur Carvacrol und kein Thymol.

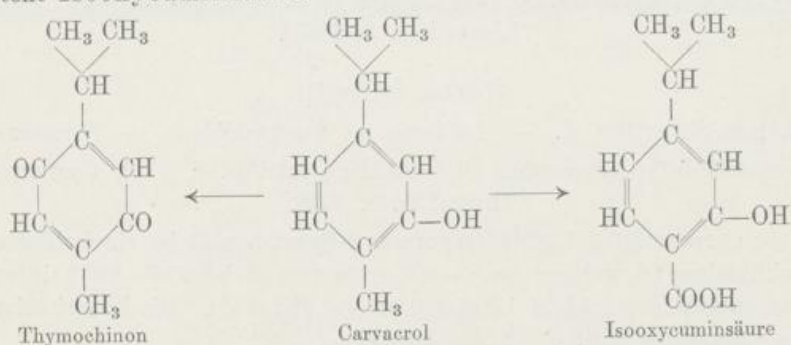
⁶⁾ Febve, Compt. rend. 92 (1881) 1290. Jahns, Arch. d. Pharm. 216 (1880) 277; B. 15 (1882) 819. Buri, Arch. d. Pharm. 212 (1878) 485.

⁷⁾ Jahns, Arch. d. Pharm. 215 (1879) 1; 216 (1880) 277.



ausgedrückt. Mit Halogenen bildet es Halogensubstitutionsprodukte¹⁾, durch Phosphorpentoxyd wird es in o-Kresol und in Propylen aufgespalten²⁾, durch Reduktion mit Phosphorpentasulfid entsteht Cymol. Durch Wasserstoff in Gegenwart von metallischem Nickel wird Carvacrol zu Hexahydrocarvacrol reduziert.

Oxydation mit Chromsäuregemisch³⁾ führt zu Thymochinon (s. S. 320). Durch anhaltendes mäßiges Erhitzen mit Ätzkali entsteht Isooxycuminsäure:



Carvacrol entsteht u. a. durch Umlagerung des Carvons (s. S. 298), durch Schmelzen von Cymolsulfosäure mit Kalihydrat⁴⁾ oder durch Erhitzen von Kampfer mit Jod (s. S. 287).

¹⁾ Wallach und Neumann, *B.* 28 (1895) 1664.

Durch Einwirkung von Jod auf eine alkalische Carvacrol-Lösung entsteht Jodoacrol, $\text{C}_{16}\text{H}_{13}\text{OJ}$.

²⁾ Kekulé und Fleischer, *B.* 6 (1873) 1087. Kekulé *B.* 7 (1874) 1006. Jacobsen, *B.* 11 (1878) 1061.

³⁾ Reyhler, *Bull. soc. chim.* III 7 (1892) 32.

⁴⁾ Jacobsen, *B.* 11 (1878) 1060.