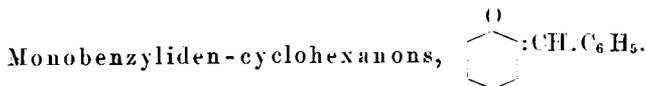


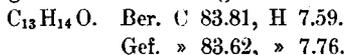


und Lange<sup>1)</sup> erhalten. Durch Oxydation des Cyclohexylcyclohexanols kann man zu einem noch nicht näher untersuchten, gesättigten Keton kommen.

Gemeinsam mit Hrn. Heinrich Mallison beschäftige ich mich mit der näheren Untersuchung des bis dahin noch nicht bekannten



Diese Verbindung schmilzt bei 53° und ist in Alkohol leicht löslich, während das bekannte Dibenzyliden-cyclohexanon bei 116—118° schmilzt und in kaltem Alkohol schwer löslich ist. Die letztere Verbindung siedet im Vakuum beiläufig um 280°, während die Monobenzylidenverbindung etwa 100° niedriger siedet.



Bei der Behandlung mit Hydroxylamin wurde aus dem Monobenzylidencyclohexanon ein in farblosen Nadeln krystallisierendes, bei 104° schmelzendes Produkt erhalten.

Aus den letztgenannten Verbindungen sind wir beschäftigt das Benzylhexahydrophenol, das Benzylhexahydroanilin und das Hexahydrofluoren auf analogem Wege aufzubauen, auf dem ich früher<sup>1)</sup> die entsprechenden höheren Homologen aus dem 1.3-Methylcyclohexanon bereitet habe<sup>2)</sup>. Über den Verlauf auch dieser Reaktionen soll später an anderer Stelle berichtet werden. Die vorstehende Mitteilung ist lediglich durch von anderer Seite erfolgte Ankündigung von Versuchen über die Kondensation des Cyclohexanons veranlaßt worden.

#### 4. S. Gabriel: Über Acetophenon-*o*-carbonsäure.

[Aus dem Berliner Universitäts-Laboratorium.]

(Eingegangen am 17. Dezember 1906.)

Vor langen Jahren<sup>3)</sup> haben A. Michael und ich gezeigt, daß Acetophenon-*o*-carbonsäure (1 Mol.), wenn man ihre Lösung in Eisessig mit Brom (1 Mol.) auf 100° bis zur Entfärbung erhitzt und dann eindampft, nicht das Monobromderivat C<sub>9</sub>H<sub>7</sub>BrO<sub>3</sub> ergibt, sondern eine um 1 Mol. Wasser ärmere Verbindung C<sub>9</sub>H<sub>5</sub>BrO<sub>2</sub>, welche das »eigentümliche« Verhalten aufwies, 1 Mol. Brom zu addieren. Später<sup>4)</sup> stellte

<sup>1)</sup> Diese Berichte **38**, 2769 [1905].

<sup>2)</sup> Diese Berichte **29**, 1596, 2960 [1896].

<sup>3)</sup> Diese Berichte **11**, 1010 [1878]. <sup>4)</sup> Diese Berichte **17**, 2525 [1884].