

großem Verlust an Substanz. Es wurden nur 10% mit dem Siedepunkt 140 bis 142° (12 mm) wiedergewonnen, die mit Kupferoxyd in der Flamme noch immer eine schwache Grünfärbung zeigten.

I. 0·3126 g gaben eine unwägbare Trübung von Halogensilber.

II. 0·3210 g gaben 0·5617 g CO₂ und 0·1984 g H₂O.

Gef. C 47·72, H 6·92%; ber. f. C₇H₁₂O₅ C 47·71, H 6·87%.

Diese Bildungsweise des bei 140 bis 142° siedenden Diacetins ist ein weiterer Beweis dafür, daß es das unsymmetrische $\alpha\beta$ -Diacetin ist.