

Hierher gehört die Einwirkung von Jodmethyl auf Salze von *o*-Aldehydcarbonsäuren, die normale Carbonsäureester geben sollte, aber bei Gegenwart des Alkohols nicht selten die ψ -Ester liefert, die auch bei der Einwirkung von Alkoholen auf die freien Aldehydcarbonsäuren entstehen. Beobachtet sind folgende Fälle:

1. Die Einwirkung von Jodmethyl auf opiansaures Blei¹ liefert in siedendem Methylalkohol den ψ -Ester, während bei Ausschluß von Methylalkohol der wahre Ester entsteht.

2. Fink² hat bei der Einwirkung von Jodmethyl in methylalkoholischer Lösung auf nitroopiansaures Silber bei 100° den ψ -Ester erhalten,³ während v. Kušy⁴ bei Zimmertemperatur den wahren Ester gewinnen konnte. Es muß übrigens hervorgehoben werden, daß in diesem Falle die Bildung des ψ -Esters nach einer Beobachtung von H. Meyer⁵ nicht an die Gegenwart von Methylalkohol gebunden ist.

Eine andere Gruppe von Beobachtungen bezieht sich auf die Veresterung unsymmetrischer zweibasischer Säuren. Bei der Einwirkung von Jodalkylen auf ihre sauren Salze ist überwiegend die Entstehung von *a*-Estersäuren⁶ zu erwarten.⁷ Bei Gegenwart von Alkoholen (insbesondere bei höherer Temperatur) erhält man aber nicht selten überwiegend die *b*-Estersäuren, die normalerweise bei der Einwirkung von Alkoholen (insbesondere in Gegenwart von Mineralsäuren) auf die freien Säuren entstehen. Hierher gehören folgende Fälle:

3. Bei der Einwirkung von Jodmethyl auf saures Kaliumhemipinat in Gegenwart von Methylalkohol bei 100° wurden beide isomeren Estersäuren in erheblicher Menge gebildet; dagegen konnte beim Kochen des Salzes mit Jodäthyl und Äthylalkohol im offenen Gefäße (also bei tieferer Temperatur) nur

¹ Wegscheider, Monatshefte für Chemie, 13, 706 (1892).

² Berner Dissertation: »Über Kondensationsprodukte von *o*-Aldehydsäureamiden«. Berlin, Schade, 1895, p. 45.

³ Vergl. Wegscheider, Monatshefte für Chemie, 24, 792 (1903).

⁴ Monatshefte für Chemie, 24, 801 (1903).

⁵ Monatshefte für Chemie, 26, 1298 (1905).

⁶ Nomenklatur nach Wegscheider, Ber. der Deutschen chem. Ges., 35, 4329 (1902).

⁷ Wegscheider, Monatshefte für Chemie, 16, 131, 133 (1895); 18, 630 (1897).