Es werden Formeln aufgestellt, welche die Abhängigkeit der Veresterungskonstanten der beiden letzteren Säuren vom Wassergehalt des Alkohols und der Salzsäurekonzentration darstellen.

Es wird gezeigt, daß sich beim 1, 3, 5-Dioxybenzoesäureäthylester auch in wasserreicheren weingeistigen Salzsäurelösungen keine Verseifung konstatieren läßt.

Es wird gezeigt, daß der Eintritt der zweiten Hydroxylgruppe in Ortho- oder Parastellung zum Carboxyl die Veresterungsgeschwindigkeit relativ stärker verzögert, der in Metastellung relativ schwächer beschleunigt als der Eintritt der ersten OH-Gruppe in diese Stellungen.

Es wird das Verhalten der 1, 3, 5- und der 1, 2, 4-Dioxybenzoesäure bei verschiedenen HCl- und $H_2O$-Konzentrationen mit dem der früher unteruschten Säuren verglichen und ihm analog gefunden.

---