

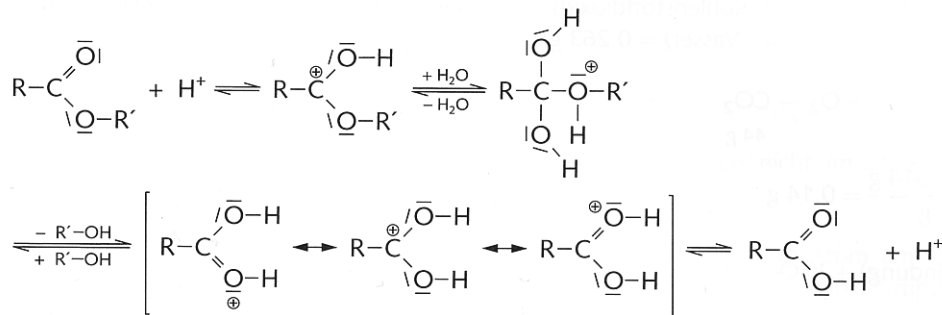
## Aufgabe

### Aufgabe:

Entwickeln Sie den Mechanismus für die saure und für die alkalische Hydrolyse von Essigsäureethylester. Vergleichen Sie die Verfahren.

### Lösung:

**A8** Alle Schritte der säurekatalysierten Esterbildung sind reversibel, deshalb stellt sich ein Gleichgewicht zwischen Edukten und Produkten ein:



Bei der alkalischen Esterspaltung ist der letzte Schritt irreversibel. Deshalb kann der Ester quantitativ gespalten werden. Man erhält allerdings nicht die freie Säure, sondern ihr Anion:

