

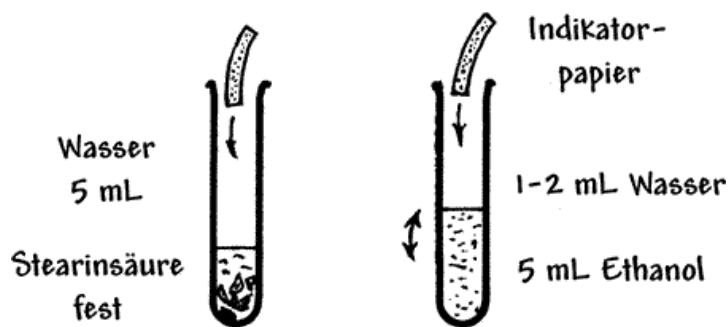
## Themenkreis Carbonsäuren

**Versuch 17.9. Langkettige Fettsäuren****Sicherheit:** Schutzbrille**Entsorgung:** problemlos

- Bringe etwas Stearinsäure in ein Reagenzglas und gib 5 mL Wasser zu.
- Prüfe nach dem Umschütteln mit Indikatorpapier. Das Indikatorpapier verfärbt sich nicht.

Infolge des großen Kohlenwasserstoffrestes der Stearinsäure löst sich diese Säure nicht in Wasser. Deswegen können auch keine Oxoniumionen  $\text{H}_3\text{O}^+$  gebildet werden. Um die Stearinsäure dennoch als Säure erkennen zu können, wollen wir durch Zugabe von Ethanol Stearinsäure in Lösung bringen.

- Löse etwas Stearinsäure in reinem Ethanol und gib zu dieser Lösung 1 - 2 mL Wasser.
- Prüfe anschließend mit Indikatorpapier.



Man beobachtet: Der Indikator färbt sich rot. Daraus kann man schließen: auch Stearinsäure bildet mit Wasser Oxoniumionen  $\text{H}_3\text{O}^+$ .