

## Lösungen zu Carbonsäuren

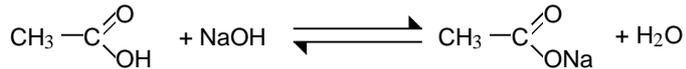
### Aufgaben

1. Dissoziation:

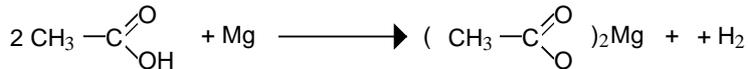


2. Reaktion

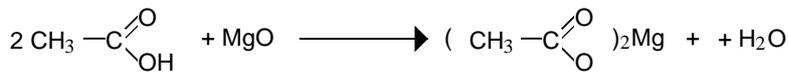
(a) mit Laugen:



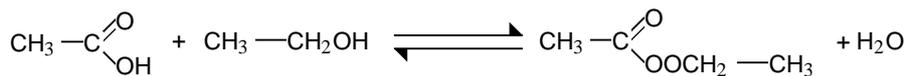
(b) mit unedlen Metallen



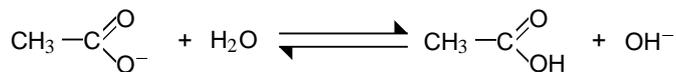
(c) mit Metalloxiden:



(d) mit Alkoholen:



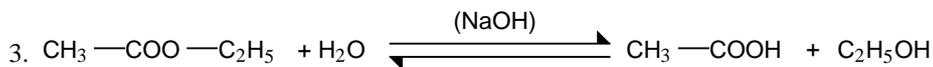
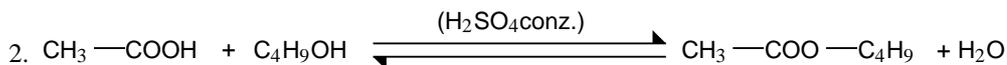
3. Die Acetate reagieren in Wasser basisch, weil Essigsäure eine schwache Säure ist. Gleichung:



4. Pflanzenöle sind Ester von Fettsäuren und Glycerin. Im Gegensatz zu Mineralölen, welche Gemische langkettiger Alkane sind. Würde man Pflanzenöle als Schmieröle einsetzen, würden sie aufgrund der Luftfeuchte verseift und damit unbrauchbar. Die dabei entstehenden Fettsäuren könnten sogar Metallteile angreifen.

### Reaktionsgleichungen zu den Versuchen

1. siehe 2 (b)



Folgereaktion: siehe 2 (a)