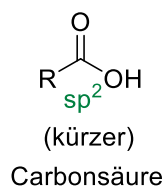
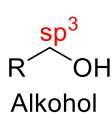


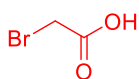
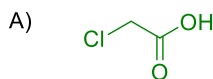
Übungen Organische Chemie II (OC-II)

3. Übungsblatt

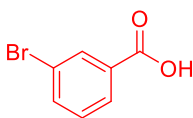
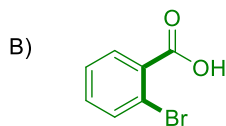
1. Welche C-O-Bindung ist länger: Die in einer Carbonsäure oder die in einem Alkohol?
Begründung?



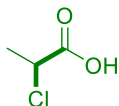
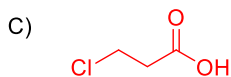
2. Welche Säure der folgenden Paare halten Sie jeweils für die stärkere Säure und warum?



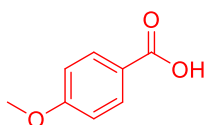
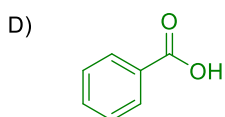
- Stärkerer -I Effekt vom Chlor



- Gleicher -I Effekt
- Stärker für linkes Molekül da nur über 3 Bindungen



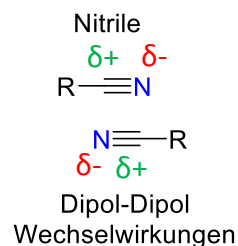
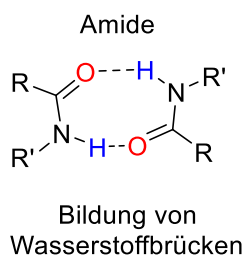
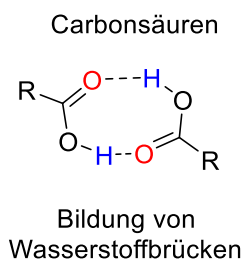
- Gleicher -I Effekt
- Stärker für rechtes Molekül da nur über 2 Bindungen



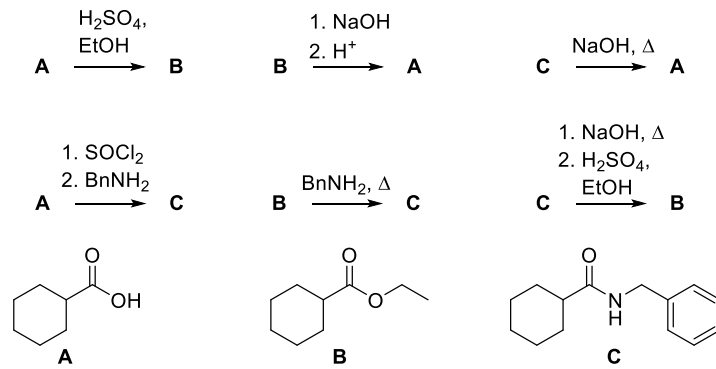
- +M Effekt der OMe-Gruppe erhöht die Elektronendichte an der Carbonsäure

grün - stärkere Säure
rot - schwächere Säure

3. Warum haben Carbonsäuren, Amide und Nitrile wesentlich höhere Siedepunkte als die entsprechenden Ester?



4. Wie würden Sie die folgende Umsetzung durchführen, um die angegebenen Produkte in möglichst hoher Ausbeute zu synthetisieren?



5. Wie verhalten sich die beiden folgenden Substanzen beim Erhitzen in Ethanol in Gegenwart einer katalytischen Menge an Säure?

