

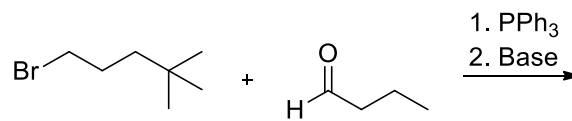
Übung zur Vorlesung „Organische Chemie“ (Teil 2)

A. Tröster / A. Hegelein / I. Elamri / H. Schwalbe

Blatt 4

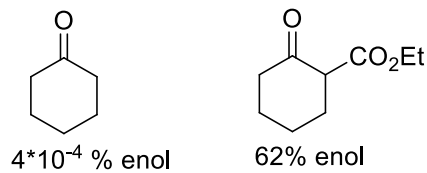
Aufgabe 1

Geben Sie den Mechanismus folgender Reaktion an.



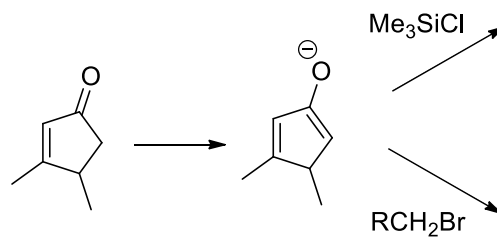
Aufgabe 2

Die prozentuale Verteilung der Enole in einer Probe dieser beiden Ketone ist unten angegeben. Warum sind sie so unterschiedlich?



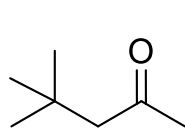
Aufgabe 3

Geben Sie eine Base an, mit der sich das Keton deprotonieren lässt? Wie würde das Zwischenprodukt mit Trimethylsilylchlorid (TMS-Cl) und einem Alkylbromid weiter reagieren?

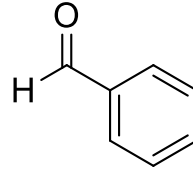


Aufgabe 4

- Geben Sie alle möglichen Enolate der Verbindung **1** an.
- Welche Bedingungen würden Sie für die Darstellung der jeweiligen Produkte nutzen? Geben Sie an welches das thermodynamische bzw. kinetische Produkt der Reaktion ist.



1



Benzaldehyd