

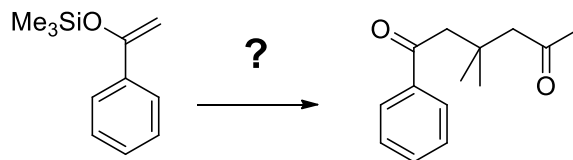
Übung zur Vorlesung „Organische Chemie“ (Teil 2)

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

Blatt 6

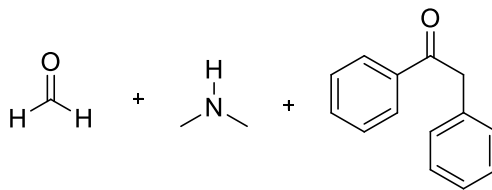
Aufgabe 1

Zeichnen Sie die Reagenzien und den Mechanismus.



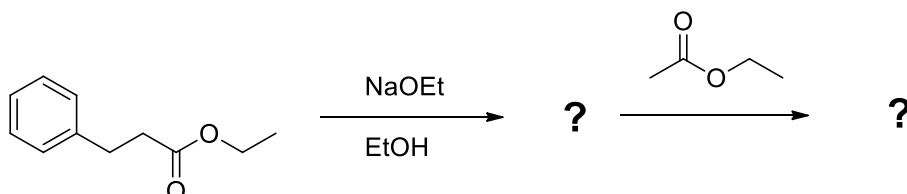
Aufgabe 2

- Zu welchem Produkt reagieren die drei dargestellten Verbindungen? Während der Reaktion müssen Sie noch Me-I zugeben. Warum?
- Geben Sie den Mechanismus an.
- Um welche Reaktion handelt es sich hier?



Aufgabe 3

- Schreiben Sie die Mechanismen beider Reaktionen mit gegebenen Edukten auf, benennen Sie die neu gebildeten funktionellen Einheiten und bestimmen Sie die azideste Stelle der Edukte, sowie deren ungefähren pK_a -Wert.
- Wieso wird NaOEt als Base benutzt und nicht NaOMe?



Aufgabe 4

Geben Sie ausgehend von diesem Molekül den intramolekularen Kondensations-Mechanismus an.

