

Name:

Platznummer:

Datum:

# Abschlussprotokoll Versuch XY

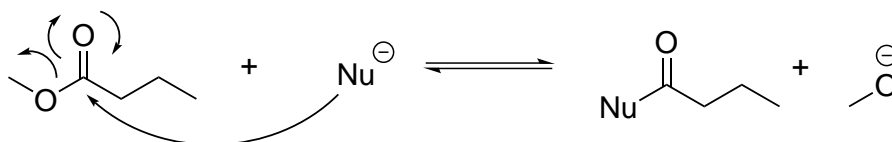
## 1 Theorie

In diesem Teil steht etwas über die theoretischen Hintergründe eures Versuchs. Auf was ihr eingehen sollt, seht ihr im Skript.[1] Damit ihr weniger korrigieren müsst und wir weniger Arbeit haben, wollen wir euch hier einmal zeigen, was wir erwarten. Die Formatierung muss bei euch natürlich nicht genauso aussehen wie hier, aber es gibt einige Formalitäten, die eingehalten werden müssen.

Einige wichtige Hinweise zum Einstieg:

- Auch wir haben Zugriff auf den Fachrat und wollen die dort hochgeladenen Protokolle nicht mehrmals lesen müssen!
- Blocksatz verwenden.
- „Ich“ oder „man“ gehören nicht in ein Protokoll.

In Schema 1 seht ihr, wie ein Reaktionsschema aussehen soll. Bei ChemDraw gibt es die Möglichkeit die Dokumenteneinstellungen zu ändern. Sucht euch etwas aus, bei dem die Moleküle möglichst klein sind, dann passt mehr in eine Zeile. Wenn ihr bei ChemDraw eine Zeichnung gemacht habt, könnt ihr sie mit Strg+C und Strg+V ganz einfach bei Word einfügen. Das gewährleistet eine unverbildete Übertragung.



**Schema 1:** Das hier ist ein Beispiel.

Ein Schema enthält Reaktionspfeile und wird auch immer so benannt (siehe Schema 1). Es handelt sich dabei nicht um Abbildungen! Alle Schemata bekommen Unterschriften, Tabellen bekommen Überschriften. Der Text endet bei beiden mit einem Punkt.

Bitte gebt eure Quellen im Theorieteil mit an.[2] Die Zahlen können auch hochgestellt sein und sollten immer am Ende eines Abschnittes eingefügt werden.[3]

## 2 Versuchsdurchführung

Hier steht die Versuchsdurchführung. Zahlen werden von Einheiten getrennt: 25 mL. Benutzt geschützte Leerzeichen, damit die Zahl und die Einheit beim Zeilenumbruch nicht getrennt werden. Fasst euch kurz. Es interessiert uns überhaupt nicht, ob ihr das Ölbad erhitzt und die Hebebühne hochgedreht habt oder nicht.

## 3 Ausbeuteberechnung

Hier berechnet ihr die Ausbeute in Prozent auf euren Ansatz. Prozentzeichen und Zahl werden übrigens nicht durch ein Leerzeichen getrennt: 25%.

## 4 Reinheitskriterien

Die Reinheit eures Produktes wird auf unterschiedliche Arten bestimmt. Bei einer festen Verbindung wird der Schmelzpunkt bestimmt, bei flüssigen Produkten meist der Siedepunkt oder der  $R_f$ -Wert (bitte die zugehörige DC-Karte zeichnen, z.B. mit ChemDraw). Ihr sollt eure Werte mit Literaturwerten vergleichen. Das gilt für das Reinheitskriterium und für die Ausbeute (jeder Wert mit Quellenangabe wie im Theorieteil).

## 5 NMR-Auswertung

Vergesst die NMR-Auswertung nicht. Bei V12 reicht die Auswertung für das Produkt der Reaktion.

## 6 Literaturverzeichnis

- [1] Institut für organische Chemie der Leibniz Universität Hannover, *Skript zum Praktikum Organische Chemie 1*, 2016.
- [2] Das ist eine Beispielquelle, die immer mit einem Punkt endet.
- [3] Alternative Quelle.