

# Anleitung zum Praktikumsprotokoll

## Allgemeines:

Blocksatz, Schriftgröße 11 (Arial), 1,5-facher Zeilenabstand

Einheiten angeben, mit Leerzeichen zwischen Wert und Einheit

Kurz fassen aber keine Stichworte, Sachlich

Abbildungen durchnummerieren, im Text darauf verweisen und evtl. in Worten beschreiben

Abbildungen unterschriften, Tabellen überschriften

Falls kein Farbdruck möglich Kurven, Reflexe (z. B. in Röntgenpulverdiffraktogrammen) mit Fineliner farbig nachziehen oder deutliche Graustufen verwenden

## Aufbau:

### 1. Einleitung:

Motivation, Theorie, besondere Eigenschaften

### 2. Reaktionsgleichungen und Ansatzgrößen:

sinnvolle Einheiten, Ansatz in Tabellenform (keine Berechnungen)

### 3. Versuchsdurchführung:

wissenschaftliche Beschreibung, Analytische Daten.

z.B:  $^1\text{H-NMR}$  (250 MHz,  $\text{C}_6\text{D}_6$ )  $\delta$  = 0.22 (s, 27H,  $\text{SiMe}_3$ ), 7.13–7.21 (m, 9H,  $\text{SiPh}_3$ ), 7.68–7.72 (m, 6H,  $\text{SiPh}_3$ );

$^{13}\text{C}\{^1\text{H}\}\text{-NMR}$  (63 MHz,  $\text{C}_6\text{D}_6$ )  $\delta$ : 3.2 (s,  $\text{SiMe}_3$ ), 128.1 (s), 129.5 (s), 136.8 (s), 136.9 (s, alle  $\text{SiPh}_3$ );

$^{29}\text{Si-NMR}$  (50 MHz,  $\text{C}_6\text{D}_6$ )  $\delta$ : -9.7 (dez.,  $\text{SiMe}_3$ )  $^2J_{\text{Si-H}}$  = 6,5 Hz, -10.5 (m,  $\text{SiPh}_3$ ), -131.5 (s,  $\text{Si}(\text{SiMe}_3)_3$ ).

### 4. Auswertung:

Objektiv und sachlich! Keine Wertungen.

Welche Produkte sind entstanden? Begründung bei unerwünschten Resultaten.

Festkörperpräparate: Strukturbeschreibung und Eigenschaften, Abbildung der Elementarzelle und / oder Strukturausschnitte

Molekülpräparate: Erklärung der spektroskopischen Ergebnisse. Bei UV-VIS die Farbe erklären. Welcher Übergang könnte das sein. Bei NMR Peaks zuordnen.

## 5. Literaturverzeichnis:

Einheitliches Layout, keine Webadressen

[1] Autoren, *Name der Zeitschrift (kursiv)*, **Jahr (Fett)**, *Band (kursiv)*, Seite (bei von-bis mit langem minus, Bsp.: 1–2)

Literaturverweise im Protokoll hochgestellt am Ende des Wortes, Satzes oder Absatzes (z.B.: Satz.<sup>[1]</sup>)

Beispiele:

### ***Journals:***

[1] a) T. M. Klapötke, M. Stein, J. Stierstorfer, *Z. Anorg. Allg. Chem.* **2008**, *634*, 1711; b) Y. Segawa, M. Yamashita, K. Nozaki, *Angew. Chem.* **2007**, *119*, 6830;

[2] J. J. Schneider, J. Engstler, *Eur. J. Inorg. Chem.* **2005**, published online, DOI: 10.1002/ejic.200501145.

### ***Books:***

[3] G. Brauer, *Handbuch der Präparativen Anorganischen Chemie*, 2nd ed., Vol. 2, F. Enke, Stuttgart **1962**, p. 78.

[4] J. D. Corbett, in: *Synthesis of Lanthanide and Actinide Compounds* (Eds.: G. Meyer, L. R. Morss), Kluwer Acad. Publ., Dordrecht - Boston - London **1991**, p. 159.

### ***Theses, Dissertations:***

[5] W. Schulz, *Dissertation*, Univ. Rostock **1965**.

[6] F. Lindsey, *Ph.D. Thesis*, Univ. London **1970**.

### ***Patents:***

[7] Hoechst A.G. (F. Walther, C. Runke), DE-BP.3842100 (July 28, 1983) [C.A. **1985**, *91*, P 45321c].