

PRAKTIKUM ZUR EINFÜHRUNG IN DIE PHYSIKALISCHE
CHEMIE,
UNIVERSITÄT GÖTTINGEN

**V4: Molmassenbestimmung
nach Viktor Meyer**

Durchführende: Alea Tokita, Julia Stachowiak
Assistentin: Annemarie Kehl
Versuchsdatum: 21.12.2015
Datum der ersten Abgabe: 11.01.2016

Werte für Campher:

$$M_A = (13 \cdot 10 \pm 3 \cdot 10) \text{ g mol}^{-1}$$

$$M_B = (12 \cdot 10 \pm 2 \cdot 10) \text{ g mol}^{-1}$$

Werte für Kaliumchlorid:

$$M_A = (6 \cdot 10 \pm 3 \cdot 10) \text{ g mol}^{-1}$$

$$M_B = (5 \cdot 10 \pm 3 \cdot 10) \text{ g mol}^{-1}$$

Inhaltsverzeichnis

1 Theorie

In der Bestimmung der Molmasse nach Viktor Meyer wird die Molmasse einer leicht verdampfenden Substanz mithilfe des von ihr verdrängten Gasvolumens beim Verdampfen bestimmt.