

## Praktikumsplan Anorganische Chemie für LAC - Bachelor

Sommersemester 2017

Ort Haus 26 / 1.74 – 1.75

Zeit:

Gruppe 1, Freitag, 8.00 – 12.00 Uhr

Gruppe 2, Freitag 14.00 – 18.00 Uhr

Praktikumsleiter: Dr. W. Mickler

Praktikumswoche	Aufgabenstellung
1	Arbeitsschutzbelehrung, Laborordnung Einführung in die qualitative Halbmikroanalyse
2	1. Analyse: einfache Anionen I, Vorversuch (Einstoffanalyse) Mehrstoffanalyse: F <sup>-</sup> , Cl <sup>-</sup> , Br <sup>-</sup> , I <sup>-</sup> , ClO <sub>4</sub> <sup>-</sup> 1. Protokoll
3	2. Analyse: einfache Anionen II, Vorversuch: (Einstoffanalyse) Mehrstoffanalyse: S <sup>2-</sup> , SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> , SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> , S <sub>2</sub> O <sub>3</sub> <sup>2-</sup> 2. Protokoll
4	3. Analyse: einfache Anionen III, Vorversuch: (Einstoffanalyse) Mehrstoffanalyse: NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> , PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup> , CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> 3. Protokoll
5	4. Analyse: Anionenanalyse Ionen der Teilanalysen 1-3 4. Protokoll
6	<i>Einführung in den Kationentrennungsgang</i> 5. Analyse: HCl- Gruppe, Vorversuch: Einstoffanalyse HCl-Gruppe: Ag <sup>+</sup> , Hg <sub>2</sub> <sup>2+</sup> , Pb <sup>2+</sup> , 5. Protokoll
7 8	6. Analyse: H <sub>2</sub> S-Gruppe, Vorversuch: Einstoffanalyse H <sub>2</sub> S-Gruppe: Hg <sup>2+</sup> , Pb <sup>2+</sup> , Bi <sup>3+</sup> , Cu <sup>2+</sup> , Cd <sup>2+</sup> , Sb <sup>3+</sup> , As <sup>3+</sup> 6. Protokoll
9 10	7. Analyse: (NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> S-Gruppe Vorversuch: Einstoffanalyse (NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> S-Gruppe: Fe <sup>3+</sup> , Al <sup>3+</sup> , Cr <sup>3+</sup> , Ni <sup>2+</sup> , Co <sup>2+</sup> , Zn <sup>2+</sup> 7. Protokoll

- 11 8. Analyse:  $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$ -Gruppe und lösliche Gruppe sowie  
12 Vorversuch Einstoffanalyse  
 $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$  und lösliche Gruppe:  $\text{Ca}^{2+}$ ,  $\text{Sr}^{2+}$ ,  $\text{Ba}^{2+}$ ,  $\text{Mg}^{2+}$ ,  
 $\text{Na}^+$ ,  $\text{K}^+$ ,  $\text{NH}_4^+$   
8. Protokoll
- 13 9. Analyse: Aufschluss schwerlöslicher Verbindungen,  
schwerlösliche Substanzen:  $\text{MgSO}_4$ ,  $\text{CaSO}_4$ ,  $\text{BaSO}_4$   
9. Protokoll
- 14 Wiederholungspraktikum