

## 1.08 Analytik in der Galvanotechnik Theorie und Praktikum

Veranstaltungsort Hochschule Aalen – Technik und Wirtschaft, Beethovenstraße 1, 73430 Aalen

Zeitplan 19. – 20. November 2024

Tag 1

Zeit	Gruppe 1	Gruppe 2	Gruppe 3
08:45	Eintreffen am Seminarort		
09:00	Begrüßung und Vorstellung des Z.O.G.		
09:30	Gruppeneinteilung und Sicherheitsunterweisung		
09:45	<ul> <li>Übersicht der Analysenmethoden – Theorie Teil 1</li> <li>Analysenverfahren</li> <li>Auswahlkriterien</li> <li>Messbereiche</li> <li>einfache Messverfahren</li> <li>RFA</li> </ul>		
10:05	Übersicht der Analysenmethoden – Theorie Teil 2 – ICP - OES – AAS		
10:25	Pause		
11:00	Übersicht der Analysenmethoden – Theorie Teil 3  – Voltametrie  – Flüssigchromatographie		
11:20	<ul> <li>Grundlagen der analytischen Bere</li> <li>Periodensystem</li> <li>Molmassen</li> <li>Massenprozent</li> <li>Volumenprozent</li> </ul>	e <b>chnung – Theorie</b> - Titerlösunge - Molarität - Normalität	n
12:00	Volumetrische Titration – Praktikum		
	<ul> <li>Bestimmung von Nickel im Nickelelektrolyt</li> <li>Bestimmung von Chlorid im Nickelelektrolyt</li> </ul>		
13:00	Diskussion		
13:15	Mittagspause – gemeinsames Essen in einem Restaurant. Die Kosten sind in den Seminargebühren enthalten		
14:30	Gravimetrische Titration – Praktikum  - Bestimmung von Bestandteilen in Elektrolyten - Beispiel: Ni-Elektrolyt		
15:30	Pause		
15:45	Instrumentelle Verfahren - Praktikum - ICP-OES/AAS Möglichkeiten der Messverfahren Erklärung an den Geräten		
16:45	Fragen zum Tag / Offene Themen / Zusammenfassung		
17:00	Ende		
18:00	Gemeinsames Abendessen		
	Wir laden alle Teilnehmer zu einem gemeinsamen Abendessen in einem Aalener Restaurant ein. Die sind in den Seminargebühren enthalten Am Abend werden die Themen des Tages noch einmal besprochen, unsere Referenten stehen zur Beantwortung von Fragen zur Verfügung. Die Teilnahme ist freiwillig		



## Tag 2

Zeit	Gruppe 1		
08:45	Eintreffen am Seminarort		
09:00	Volumetrische Titration – Praktikum  - pH-Meter  - Grundlagen, Einfluss, Kalibrieren  - Potentiometrische Bestimmung von Borsäure im Nickelelektrolyt  - Berechnung aller volumetrischen Titrationen		
10:00	Photometrische Bestimmungen - Anwendung in der Abwassertechnik		
11:00	Pause		
11:30	Instrumentelle Verfahren Praktikum - ICP-OES/AAS - Praktische Versuche		
	- Simultanbestimmung von Metallionen - z. B. Ni-Gehalt neben Fe/Cu-Verunreinigungen		
12:30	Diskussion		
12:45	Mittagspause – gemeinsames Essen in einem Restaurant.  Die Kosten sind in den Seminargebühren enthalten		
14:15	Grundlagen der Stöchiometrie		
	- Berechnung der Ergänzung eines Elektrolyten anhand von Analysenergebnissen		
15:00	RFA – Praktikum - Metallkonzentrationen im Elektrolyt - Messung und Auswertung		
15:45	Voltammetrie – Praktikum  - Bestimmung von z. B. Glanzbildner und Kupfergehalt im sauren Cu-Elektrolyten  - Flüssigkeitschromatographie – Praktikum  - Bestimmung von organischen Zusätzen im Nickel-Elektrolyten mit Auswertung		
16:30	Pause		
16:45	Abschlussbesprechung		
	Zusammenfassung, Vergabe der Zertifikate, Verabschiedung		
17:15	Veranstaltungsende		

- Änderungen vorbehalten -