

PC I Seminarplan zum Physikalisch Chemischen Praktikum für Studenten PCI - BSc und PCI - L3 SoSe 2017

Prof. Dr. J. Wachtveitl

Donnerstag, 9:00 – 10:00 Uhr, Gebäude N140 /Raum 207

Themen und Termine der Seminarvorträge

Name, Vorname	Seminarthema	Datum
Wachtveitl, Josef	Vorbesprechung / Themenvergabe	20.04.2017

	Allgemeine Themen	
Tran, Thi My Hanh	Henrysches und Roultsches Gesetz stellen zwei Grenzgesetze dar.	27.04.2017
Burkhardt, Ines	Der Carnotsche Kreisprozess lässt sich in einem T-S-Diagramm besonders einfach darstellen.	04.05.2017
Steinmeier, Sina	Der für die Molmasse eines Stoffes experimentell erhaltene Wert ist von der Methode abhängig.	22.06.2017

	Ideale/reale Gase	
Seifert, Fabian	Wasserstoffgas lässt sich mit Hilfe des Linde-Verfahrens nicht ohne weiteres verflüssigen.	04.05.2017
Wechselberger, Claudia	Die Zustandsgleichung für ideale Gase lässt sich aus den Gesetzen von Boyle-Mariotte und Gay-Lussac ableiten.	11.05.2017
Balzer, Anne	Die innere Energie eines idealen Gases ist nur von der Stoffmenge und der Temperatur abhängig.	11.05.2017

	Phasendiagramme/-übergänge	
Berger, Michael	Es ist möglich, vom Gaszustand in den flüssigen Zustand zu gelangen, ohne eine Phasengrenze zu beobachten.	18.05.2017

	Temperatur	
Mikkelsen, Fee	Flüssiges Wasser ist nicht als Thermometerflüssigkeit geeignet.	01.06.2017
Rausch, Felix	Der absolute Nullpunkt ist nicht erreichbar.	01.06.2017

	Reinstoff/Mehrkomponentensysteme	
Hermann, Nicole	Der Begriff des reinen Stoffes ist in der Chemie nicht sauber definiert.	08.06.2017
Yogeswaran, Nivethan	Das Zweikomponentensystem Wasser/Ethanol lässt sich durch Destillation nicht in seine Bestandteile zerlegen.	08.06.2017
Schreiber, Christian	Das System $\text{CaCO}_3 \rightleftharpoons \text{CaO} + \text{CO}_2$ besitzt einen Freiheitsgrad.	22.06.2017
Kreuzer, Alois	Verbindungsbildung zwischen zwei Komponenten lässt sich in einem Schmelzdiagramm erkennen.	29.06.2017

	Elektrochemie	
Hoffmeister, Kathrin	Aus dem Vergleich von Normalpotentialen und Ionisierungsenergien der Alkalimetalle bzw. ihrer Ionen lässt sich auf unterschiedliche Hydratation schließen.	29.06.2017
Hinz, Laura	Die Wasserstoffnormalelektrode ist als Bezugselektrode in der Praxis wenig geeignet.	06.07.2017
Catapano, Claudia	Metallisches Natrium lässt sich auf elektrochemischem Wege aus wässrigen Lösungen von Natriumsalzen abscheiden.	06.07.2017