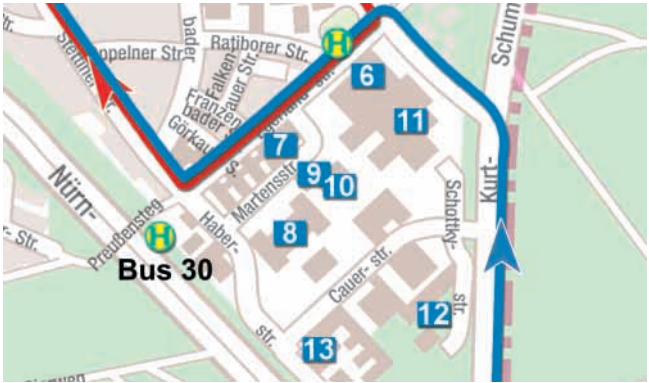





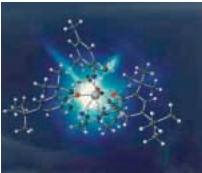
 Wetterkreuz  30



## 6 UNI, Naturwissenschaftliche Fakultät, Chemie und Pharmazie

Egerlandstraße 1-3  Technische Fakultät   102

### Anorganische Chemie I – III



Die Grenzen zwischen den klassischen Teilgebieten der Chemie sind mittlerweile fließend. Die moderne Chemie hat Schnittpunkte mit zahlreichen anderen Natur- und Ingenieurwissenschaften, wie an einigen aktuellen Beispielen demonstriert wird. Dabei stehen Materialien ebenso im Mittelpunkt wie analytische Untersuchungen und biorelevante Fragestellungen.

#### Anorganische Chemie

- Katalyse mit Tageslicht – Selbstreinigende Oberflächen
- Moleküle im Tomographen – Anwendungen der NMR-Spektroskopie
- Vitamin C als Bleichmittel – Messung von Reaktionsgeschwindigkeiten
- Wie sind Kristalle aufgebaut? – Strukturbestimmung mit Röntgenstrahlen
- Metallverdampfung – Erzeugung von Kupferdampf für vielfältige Anwendungen

Beginn: 18:00, 19:00, 20:00, 21:00, 22:00, 23:00 und 00:00 Uhr, Dauer: 30 Minuten, max. 15 Besucher pro Station

Metallverdampfung: 19:00, 21:00 und 23:00 Uhr



### Physikalische Chemie I

Eine Herausforderung für kommende Generationen ist die Sicherstellung von geeigneten Energiequellen. Gehen Sie bei Laborführungen mit Experimenten auf die spannende Entdeckungstour, welche Möglichkeiten die moderne Chemie und Physik des Lichts hierfür bieten. Erfahren Sie dabei, wie

wir von der Natur und deren natürlicher Photosynthese lernen können und wie sich mit einfachen Mitteln Solarzellen bauen lassen.

Beginn: ab 18:00 Uhr alle 30 Minuten, Dauer: 20 Minuten

Station EAM-Quiz (siehe Seite 113)