

| Modul | akad. Periode | Woche | Veranstaltung: Titel | LZ-Dimension | LZ-Kognitionsdimension | Lernziel |
|-------|---------------|-----------|---|------------------------------|------------------------|--|
| | WiSe2021 | Vorlesung | VL Chemie 13: Grundlagen chemischer Reaktionen (Kinetik, Thermodynamik) | Wissen/Kenntnisse (kognitiv) | verstehen | das Gleichgewicht chemischer Reaktionen anhand des Massenwirkungsgesetzes und der Reaktionsgeschwindigkeit beschreiben können. |
| | WiSe2021 | Vorlesung | VL Chemie 13: Grundlagen chemischer Reaktionen (Kinetik, Thermodynamik) | Wissen/Kenntnisse (kognitiv) | verstehen | die Bedeutung der Gibbs-Helmholtz-Gleichung und der darin vorkommenden thermodynamischen Größen erläutern können. |
| | WiSe2021 | Vorlesung | VL Chemie 13: Grundlagen chemischer Reaktionen (Kinetik, Thermodynamik) | Wissen/Kenntnisse (kognitiv) | verstehen | den Einfluss der Konzentration auf die "Triebkraft" chemischer Reaktionen beschreiben können. |
| | WiSe2021 | Vorlesung | VL Chemie 13: Grundlagen chemischer Reaktionen (Kinetik, Thermodynamik) | Wissen/Kenntnisse (kognitiv) | verstehen | das Konzept der Energieübertragung durch Kopplung einer endergonen mit einer exergonen Reaktion am Beispiel der Phosphorylierung von Metaboliten mit ATP beschreiben können. |
| | WiSe2021 | Vorlesung | VL Chemie 13: Grundlagen chemischer Reaktionen (Kinetik, Thermodynamik) | Wissen/Kenntnisse (kognitiv) | verstehen | den Einfluss der Konzentration der Reaktionspartner sowie der Reaktionsordnung auf die Geschwindigkeit chemischer Reaktionen beschreiben können. |
| | WiSe2021 | Vorlesung | VL Chemie 13: Grundlagen chemischer Reaktionen (Kinetik, Thermodynamik) | Wissen/Kenntnisse (kognitiv) | verstehen | die energetischen Grundlagen der Enzymkatalyse (Einfluss des Enzyms auf die Aktivierungsenergie einer Reaktion ohne Änderung deren Gleichgewichts) darlegen können. |