

Kursplan för läsåret 2009/2010
(Genererad 2009-08-11.)

ALLMÄN KEMI General Chemistry

KOOA05

Antal högskolepoäng: 8. **Betygskala:** TH. **Nivå:** G1 (Grundnivå).
Undervisningsspråk: Kursen ges på svenska. **Överlappar
följande kurs/kurser:** KOO070, KOO080, KOO081, KOO101,
KOOA01, KOO070, KOO080, KOO081, KOO101, KOOA01, KOO070,
KOO080, KOO081, KOO101 och KOOA01. **Obligatorisk för:** BI1.
Kursansvarig: Univ. lektor Lars Stenberg,
lars.stenberg@polymat.lth.se, Materialkemi.
Prestationsbedömning: Skriftlig tentamen. Tentamensresultatet
ger slutbetyg. **Hemsida:** <http://www.polymat.lth.se/>.

Syfte

Att ge en grundläggande förståelse för och kunskap om kemiska
processer och förlopp. Att ge nödvändig kunskap för det kemiska
fackspråket på såväl engelska som svenska.

Mål

Kunskap och förståelse

För godkänd kurs skall studenten

- Formulera nomenklaturregler för att namnge respektive ange kemiska formler för oorganiska och organiska substanser samt använda grundläggande kemiska begrepp och termer
- Känna till funktionella grupper hos organiska föreningar
- Förklara och använda termodynamiska storheter och sambanden dem emellan

Färdighet och förmåga

För godkänd kurs skall studenten

- Namnge kemiska substanser och använda dessa i reaktionsformler
- Beskriva och förklara inter- och intramolekylära krafter hos kemiska substanser
- Analysera och lösa jämviktsproblem
- Teckna elektrokemiska celler och analysera förloppen för elektrokemiska processer som t.ex. korrosion

- Använda hastighetslagar och beräkna storheter relaterade till dessa

Värderingsförmåga och förhållningssätt

För godkänd kurs skall studenten

- Redovisa kemiska beräkningar med korrekta enheter och siffernoggrannhet på ett logiskt och relevant sätt.
- Att på svenska och engelska kunna läsa och förstå facklitteratur med ett allmänt kemiskt innehåll.

Innehåll

Med anknytning till verklighetsnära tillämpningar kommer fundamentala kemiska fenomen att belysas och förklaras.

Följande moment behandlas:

- Grundläggande kemiska begrepp och nomenklatur
- Atomers uppbyggnad och periodiska systemet
- Kemiska formler, reaktioner och stökiometri
- Gaser, vätskor och fasta faser
- Fasomvandlingar
- Lösningar
- Kemisk bindning
- Molekylgeometrier
- Intermolekylära krafter: dispersionskrafter, vätebindningar, dipol-dipol, jon-dipol
- Grundläggande organisk kemi
- Allmän introduktion till begreppen entalpi, entropi, inre energi och fri energi
- Termodynamikens huvudsatser
- Standardbildnings- och reaktionsentalpier
- Kalorimetri
- Kemisk jämviktslära med enklare beräkningar
- Elektrokemi: redox-processer och elektrokemiska celler
- Korrosion som potentiell källa till lösta (tung)metaller i miljön (demonstrationsförsök)
- Kemisk kinetik: hastighetskonstanten och dess temperaturberoende, initialhastighetsmetoden, aktiveringsenergi, kedjereaktioner

Arbete med problemlösning spelar en stor roll vid inläring av kursen.

Kurslitteraturen är på engelska och ska ses som en introduktion till det engelska språket med naturvetenskaplig och fackmässig inriktning.

Litteratur

Atkins, P & Jones, L: Chemical Principles: The Quest for Insight, 4th edition. Freeman, 2008. ISBN-13: 978-0-7167-7355-9.
Utdelat material.