



# KH0002 Introduktionskurs i kemi 1,5 fup

Introduction to Chemistry

När kurs inte längre ges har student möjlighet att examineras under ytterligare två läsår.

## Fastställande

Kursplan för KH0002 gäller från och med HT15

## Betygsskala

P, F

## Utbildningsnivå

Förberedande nivå

## Särskild behörighet

Grundläggande behörighet till högskolestudier inklusive förkunskaper i svenska och engelska samt se nedan

**Gymnasieskolan från och med 1 juli 2011 och gymnasial vuxenutbildning från och med 1 juli 2012 (Gy2011)**

**Områdesbehörighet A8**

**Särskild behörighet: Fysik 2, Kemi 1 och Matematik 3c. I vart och ett av ämnena krävs lägst betyget godkänd.**

**Gymnasieskolan innan 1 juli 2011 och gymnasial vuxenutbildning innan 1 juli 2012**

**Områdesbehörighet 8 \*.**

**Särskild behörighet: Matematik D, fysik B och Kemi A. I vart och ett av ämnena krävs betyget Godkänd eller 3.**

## Undervisningsspråk

Undervisningsspråk anges i kurstillfällesinformationen i kurs- och programkatalogen.

## Lärandemål

Att repetera och befästa grundläggande begrepp och metoder i kemin.

## Kursinnehåll

Periodiska systemet

- atomvikter, isotoper, elektroner, joner, egenskaper

Nomenklatur

Kemiska formler

Balansering av reaktionsformler

Stökiometri

- molbegreppet, blandningars halt, gravimetri, volymetri

## Kurslitteratur

Atkins, P W & Jones, L: **Chemistry – Molecules, Matter, and Change**, 4th ed., Freeman 2000

## Examination

- TEN1 - Tentamen, 1,5 fup, betygsskala: P, F

Examinator beslutar, baserat på rekommendation från KTH:s handläggare av stöd till studenter med funktionsnedsättning, om eventuell anpassad examination för studenter med dokumenterad, varaktig funktionsnedsättning.

Examinator får medge annan examinationsform vid omexamination av enstaka studenter.

## Övriga krav för slutbetyg

Godkänd tentamen (TEN1; 1,5 hp)

## Etiskt förhållningssätt

- Vid grupparbete har alla i gruppen ansvar för gruppens arbete.
- Vid examination ska varje student ärligt redovisa hjälp som erhållits och källor som använts.
- Vid muntlig examination ska varje student kunna redogöra för hela uppgiften och hela lösningen.