



ÖREBRO

Välkommen till provning i Kemi 1!

Kemi 1 är grundläggande kemi och tar upp olika områden kopplade till ämnens egenskaper och användningsområden. Områden som tas upp är materia, kemisk bindning, syror och baser, kemiska beräkningar, redoxreaktioner och entalpi och entropi. I kursen ingår även laborationer.

Ämnesplan och kunskapskrav

Skolverket anger vad kursen Kemi 1 ska innehålla och vilka kunskapskrav som gäller för de olika betygen. Läs om detta på webbplats [Skolverket](http://Skolverket.se).

Lärobok

Under dina studier och förberedelser inför provningen kan du använda valfritt läromedel för kursen kemi 1. Utgå från Skolverkets centrala innehåll och kunskapskrav när du förbereder dig.

Prövningen

Prövningen består av flera delar:

1. Ett skriftligt prov på komvux Risbergska.
2. Ett laborativt prov på komvux Risbergska.
3. En muntlig uppföljning kan bli aktuell, den kan komma att genomföras efter bedömning av skriftlig och laborativ provning.

Om du *inte* har läst kursen tidigare måste du innan den skriftliga provningen genomgå en laborativ kurs alternativt läsa kursen på dag eller distans - detta för att tillgodogöra dig de laborativa momenten. Den laborativa provningen kräver att du kan arbeta i labbet, har kunskap om utrustning, säkerhetsmärkning och säkerhetsrutiner. Du kan alltså inte pröva Kemi 1 utan att ha ett godkänt betyg sedan tidigare, alternativt ett intyg på att du genomfört de laborativa momenten i kursen. Du ska bifoga betyg/intyg vid anmälan.

Se bilaga 1 för viktiga delar i kursen.

Kontakta provningsansvarig lärare för mer information.

Prövningsansvarig lärare

Lina Gräll

lina.grall@orebro.se

Arbetsrum B02

Campus Risbergska

Komvux Örebro



Bilaga 1

Viktiga delar inom kursen är:

+ Materia och kemisk bindning

- Materians indelning och atomens uppbyggnad
- Periodiska systemets perioder och grupper
- Kemisk bindning inom molekyler och mellan molekyler

+ Beräkningar och reaktionsformler

- Räkna med mol, molmassa, massa
- Beräkningar på koncentration och spädning
- Balansera reaktionsformler
- Fällningsreaktioner

+ Reaktioner och förändringar

- Syrabasreaktioner, inklusive pH-begreppet och buffertverkan.
- Redoxreaktioner, inklusive elektrokemi.
- Energiomsättningar vid fasomvandlingar och kemiska reaktioner.

+ Analytisk kemi

- Kvalitativa och kvantitativa metoder för kemisk analys, till exempel kromatografi och titrering.