

Kurs-PM

Kurs: HF0023
Kemi på Tekniskt Basår, 9 fup
KTH MTH, Campus Flemingsberg

Examinator: Sara Sebelius rum 6315 tel. 08-790 48 77 sebelius@kth.se

Tentamen: TENA: 7 fup, (förutbildningspoäng)
Kontrollskrivning (KS), som kan ge bonus till tentan.
Godkända KS kan tillsammans ge max 8 poäng bonus på skrivningen.

Det är viktigt att i god tid anmäla sig till skrivningen på mina sidor.

Ang. tentatider: Håll dig uppdaterad via skolans hemsida!

Kom ihåg att anmäla dig till tentan på Mina Sidor!

Tid för omtentamen, se schema. OBS! Eventuella bonuspoäng från KS gäller endast vid det ordinarie tentamenstillfället.

OBS! Vid KS och tentamen skall namn, personnummer, uppgiftsnummer och bladnummer vara inskrivet på samtliga papper innan skrivtidens slut! Skriv endast på framsidan av skrivpapperet.

Tentamen består av två delar:

Del 1: 20 poäng eller mer av 30 möjliga ger betyg E.

Del 2: Rättas endast om del 1 är godkänd. Antal poäng som erhålls ligger till grund för betyget. Betygsgränserna fördelas enligt följande:

Betyg E: 0-2 poäng

Betyg D: 3-5 poäng

Betyg C: 6-8 poäng

Betyg B: 9-11 poäng

Betyg A: 12-15 poäng

Gränsen för Fx är 18 poäng och sedan ges möjlighet att komplettera till betyg E genom att lösa några kemiuppgifter.

Betyg på tentamen ger slutbetyg, under förutsättning att LAB1 är godkänd

Observera att den som är godkänd på tentamen *inte* kan höja sitt betyg genom att skriva tentan en gång till, sk. plussning.

Laborationer: LAB1: 2 fup,

Betygskala: P (godkänd), F (ej godkänd)

Labkursen består av fem **obligatoriska** laborationer samt en **obligatorisk** föreläsning om labbrapportskrivande inför första labbtillfället.

För varje enskild laboration krävs att man har med sig förberedelseuppgiften till laborationstillfället. Läraren bedömer på plats dels om förberedelseuppgiften anses seriöst gjord dels om studenten kan motivera sina svar och slutsatser. Om inte får laborationen göras om vid senare restlabtillfälle.

Till laboration 1, 2 och 4 ska skriftlig rapport lämnas in senast fem arbetsdagar efter genomförd laboration. Sent inkommen rapport rättas inte och laborationen bedöms som ogjord. Om rapporten ska justeras ska detta göras inom fem arbetsdagar efter det att studenten fått tillbaka rapporten av läraren. Om läraren vid andra inlämningen inte kan godkänna rapporten har studenten återigen fem arbetsdagar på sig att justera rapporten.

Blir rapporten inte godkänd vid denna tredje inlämning bedöms laborationen som ogjord och måste i så fall göras om.

Skriv namn, klass och laborationsgruppsbeteckning på försättsbladet till rapporten. Ett restlaborationstillfälle finns vid kursens slut. Då kan de som av en eller annan anledning missat en laboration göra denna. Man får maximalt göra två laborationer under detta tillfälle. Student som vill göra restlaboration måste i förväg meddela sin lärare detta. Efter avslutad termin nollställs laborationskursen. Detta innebär att man efter genomförd första termin antingen är godkänd på laborationskursen, eller så har man inget gjort och måste göra om alla laborationer från början.

Observera! Plagiat räknas som fusk!

Litteratur: ■ *Gymnasiekemi 1* (Andersson, Sonesson, Stålhandske, Tullberg)
Liber. ISBN 978-91-47-08557-6

Kemi 1000 / Thylander, Johansson ISBN 978-91-973708-4-4 , (rekommenderas men är ej obligatorisk litteratur)

- *Formler och tabeller* (Pilström & Alphonse) ISBN 978-91-27-45720-1, ISBN 978-91-27-42245-2, eller äldre upplaga, (Björk L-E., Brodin H., Pilström H., Alphonse R.) ISBN 978-91-27-72279-8

- *Kurskompendium i kemi,*

<https://www.kth.se/social/course/HF0023/page/kurskompendium-4/>

- *Mer organisk kemi-häfte,*

<https://www.kth.se/social/course/HF0023/page/mer-organisk-kemi/>

Länk till kursweb: <https://www.kth.se/social/course/HF0023/>

Länk till gamla KS och gamla tentor:

<https://www.kth.se/social/course/HF0023/page/examination-370/>

Information som ej är offentlig, såsom resultat på KS och listor med gruppindelning på lab, läggs i kursen i **Canvas**.

Länk till Canvas: <https://canvas.kth.se/>

Kursplan HF0023 Kemi för basår I / 9,0 fup

<https://www.kth.se/student/kurser/kurs/kursplan/HF0023-20202.pdf?lang=sv>