



LUNDS UNIVERSITET
Lunds Tekniska Högskola

Kursplan för

Molekylära drivkrafter 1: Termodynamik **Molecular Driving Forces 1: Thermodynamics**

KFKA05, 7,5 högskolepoäng, G1 (Grundnivå)

Gäller för: Läsåret 2021/22

Fakultet: Lunds tekniska högskola

Beslutad av: Programledning B/K

Beslutsdatum: 2021-04-14

Allmänna uppgifter

Huvudområde: Teknik.

Obligatorisk för: B2, K2

Undervisningsspråk: Kursen ges på svenska

Syfte

Kursen syftar till att ge en solid fysikalisk-kemisk grund för fortsatta studier inom kemisk separation och analys, materialkemi, reaktion- och energiteknik samt molekylär bioteknik, genom att

1. ge studenterna en insikt i klassisk och modern statistisk termodynamik.
2. förmedla en förståelse för de termodynamiska begreppen och teorierna utifrån molekylära egenskaper.
3. ha ett starkt fokus på problemlösning utifrån dessa insikter.

Mål

Kunskap och förståelse

För godkänd kurs skall studenten

1. kunna beskriva och förklara centrala termodynamiska begrepp och storheter fenomenologiskt.
2. kunna beskriva och förklara centrala termodynamiska begrepp och storheter molekylärt.
3. kunna göra enkla kvalitativa förutsägelser av hur ett systems jämviktsegenskaper påverkas av förändringar.

Färdighet och förmåga

För godkänd kurs skall studenten

1. kunna analysera en frågeställning och utföra relevanta beräkningar med hjälp av de modeller och ekvationer som presenteras i kursen.
2. med hjälp av miniräknare och dator kunna utföra vanliga numeriska operationer.
3. kunna utföra kemiska laborationer på ett noggrant och säkert sätt samt handha vanlig laborativ utrustning.
4. kunna skriva enkla och fullständiga laborationsredogörelser enligt givna instruktioner med korrekt presentation av data och feluppskattningar.

Värderingsförmåga och förhållningssätt

För godkänd kurs skall studenten

1. kunna diskutera vardagsfenomen utifrån enkla men sunda statistisk-termodynamiska resonemang.
2. kunna värdera giltigheten i de grundläggande termodynamiska modeller som presenterats i kursen.
3. kunna avgöra rimligheten i de svar som erhålls under problemlösning.

Kursinnehåll

- Termodynamiska grundbegrepp som arbete och värme, temperatur, entropi, entalpi, fri energi, värmekapacitet och kemisk potential behandlas ur både molekylärt statistiskt och termodynamiskt perspektiv. Ideala gaser behandlas exakt med den molekylära tillståndssumman. Boltzmanns fördelningslag härleds och tillämpas på en mängd olika typer av problemställningar.
- De kvantmekaniska energinivåerna för translation, rotation, vibration och elektron presenteras med syfte att ge bakgrund till den statistiska termodynamiken och spektroskopin.
- Reversibla och irreversibla processer.
- Strategin för termodynamiska beräkningar: indelning av komplexa processer i isoterma, adiabatiska, isobara, isochora, isentropiska eller isolerade delsteg samt användning av termodynamiska cykler.
- Integration av differentiella samband för beräkning av tillståndsförändringar.
- Kvalitativ och kvantitativ behandling av fäsjämvikter i enkomponentsystem. Detta innefattar Clapeyrons och Clausius-Clapeyrons ekvation samt tolkning av fasdiagram för enkomponentsystem.
- Kvantitativa beräkningar av samband mellan tryck, temperatur och sammansättning i ideala tvåkomponentsystem med en eller flera faser. Detta innefattar bl.a. begrepp som partiell molär storhet och aktivitet samt beräkningar av kolligativa egenskaper (kokpunktshöjning, frys punktssänkning och osmotiskt tryck) och ångtryck över blandningar. Raoult's och Henry's lagar. Icke-ideala fall behandlas med aktivitetsbegreppet och aktivitetsfaktorer.
- Termodynamisk behandling av kemisk jämvikt.
- Tre laborationer som behandlar kemisk jämvikt, ångbildning och destillation samt termodynamik i vardagen. Minst en fullständig laborationsrapport inklusive statistisk analys och felortplantning med hjälp av Monte Carlo metoden.
- En datorlaboration behandlar Boltzmanns fördelningslag.
- Numeriska problem, såsom integrering, derivering, ekvationslösning samt passning till räta linjens ekvation löses både med räknare och dator.
- Vid laborationerna tränas spektrofotometrisk absorbansmätning, arbete med evakuerade system, koncentrationsbestämning med refraktometer, avläsning av tryckmätare,

termometer, hygrometer m.m.

Kursens examination

Betygsskala: TH - (U,3,4,5) - (Underkänd, Tre, Fyra, Fem)

Prestationsbedömning: Skriftlig tentamen och laborationer. Slutbetyget baseras på skriftlig tentamen. Tentamen utformas så att god förståelse och grundläggande problemlösningsförmåga inom kursens alla delar krävs för godkänt resultat (betyg 3). Överbetyg (betygen 4 och 5) kräver förmåga till mer komplex problemlösning.

Om så krävs för att en student med varaktig funktionsnedsättning ska ges ett likvärdigt examinationsalternativ jämfört med en student utan funktionsnedsättning, så kan examinator efter samråd med universitetets avdelning för pedagogiskt stöd fatta beslut om alternativ examinationsform för berörd student.

Delmoment

Kod: 0115. **Benämning:** Tentamen.

Antal högskolepoäng: 6,5. **Betygsskala:** TH. **Prestationsbedömning:** Skriftlig tentamen.

Kod: 0215. **Benämning:** Laborationer.

Antal högskolepoäng: 1. **Betygsskala:** UG. **Prestationsbedömning:** För betyg G skall varje laboration utföras och redovisas enligt anvisningarna, vilket kan innebära skriftligt eller muntligt, på svenska eller engelska. För godkänt skall de skriftliga rapporterna vara enkla men korrekta och koncisa, ha lämplig struktur samt innehålla en relevant diskussion av resultaten. **Delmomentet omfattar:** Laborationskursen innehåller tre "våta" laborationer och en datorlaboration.

Antagningsuppgifter

Förutsatta förkunskaper: FMAA05 Endimensionell analys, FMAA20 Linjär algebra med datorhjälpmedel, KOOA15 Allmän kemi.

Begränsat antal platser: Nej

Kursen överlappar följande kurser: KFK080, KFK090

Kurslitteratur

- Dill, K and Bromberg, S: Molecular Driving Forces, Statistical Thermodynamics in Chemistry, Physics, Biology and Nanoscience. 2nd edition. Garland Publishing Inc, 2010, ISBN: 9780815344308.
- Kompletterande kompendium, producerat vid avdelningen för Biofysikalisk kemi.

Kontaktinfo och övrigt

Kursansvarig: Kristofer Modig, kristofer.modig@bpc.lu.se

Hemsida: <http://www.cmps.lu.se/bpc/education/>

Övrig information: Viss undervisning kan komma att ske på engelska. Viss rapportering kan krävas på engelska.