TB0023 Kemi för basår, distans med campusträffar I 9,0 fup

Chemistry for Technical Preparatory Year, online with meetings on campus I

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

Fastställande

Kursplanen gäller från och med vårterminen 2022 enligt vicerektor för utbildnings beslut: V-2022-0012. Beslutsdatum: 2022-01-18

Avvecklingsbeslut

Kursen avvecklas vid utgången av vårterminen 2024 enligt vicerektor för utbildnings beslut: V-2022-0012.Beslutsdatum: 2022-01-18Kursen gavs sista gången höstterminen2021. Sista möjlighet till examination i kursen ges vårterminen 2024.Examinationen i kursen genomförs som skriftlig tentamen och laborationer.Minst två tentamenstillfällen per läsår erbjuds till och med vårterminen 2024. För information om när tentamen ges, om när anmälan till tentamen är möjlig samt för anmälan till tentamen hänvisas till KTH:s webb. Frågor hänvisas till Institutionen för hållbar produktionsutveckling via service-hpu@kth.se.Möjlighet att genomföra laborationer ges under höstterminerna 2022 och 2023. För annmälan till laborationer och information om när laborationerna ges ska studenten kontakta Institutionen för hållbar produktionsutveckling via service-hpu@kth.se senast aktuell höstermins första dag.

Betygsskala

A, B, C, D, E, FX, F

Utbildningsnivå

Förberedande nivå

Särskild behörighet

Undervisningsspråk

Undervisningsspråk anges i kurstillfällesinformationen i kurs- och programkatalogen.

Lärandemål

- Laborationer
  Kunna genomföra experimentella undersökningar på delar av kursinnehållet med tillfredsställande noggrannhet och på ett ur säkerhets- och miljö-hänseende tillfredsställande sätt, samt bearbeta, redovisa och tolka resultat och redogöra för detta både muntligt och skriftligt.
  (Lärandemål 1, examineras i momentet ”Laboration”.)
- Modeller
  Förstå och med kemiska begrepp kunna förklara olika materias kemiska och fysikaliska egenskaper utifrån modeller om atomens och ämnens uppbyggnad och med hjälp av det periodiska systemet.(Lärandemål 2, examineras i momentet ”Tentamen”.)
- Reaktioner
  Ha kunskap om olika typer av kemiska reaktioner samt kunna skriva balanserade reaktionsformler för dessa.
  (Lärandemål 3, examineras i momentet ”Tentamen”.)
- Beräkningar
  Kunna utföra kemiska beräkningar för ämnen i olika aggregationsformer, lösningar och vid kemiska reaktioner.
  (Lärandemål 4, examineras i momentet ”Tentamen”.)

Kursinnehåll

- Modeller och teorier för materiens uppbyggnad och klassificering.
- Kemisk bindning och dess inverkan på till exempel förekomst, egenskaper och användningsområden för organiska och oorganiska ämnen.

Reaktioner och förändringar

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

Stökiometri

- Tolkning och skrivning av formler för kemiska föreningar och reaktioner.
- Substansmängdsförhållanden, koncentrationer, begränsande reaktanter och utbyten vid kemiska reaktioner.

Analytisk kemi

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

Examination

- LAB1 - Laborationer, 2,0 fup, betygsskala: P, F
- TENA - Skriftlig tentamen, 7,0 fup, betygsskala: A, B, C, D, E, FX, 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

Slutbetyg erhålls om samtliga examinationsmoment är godkända. Slutbetyget baseras på poängsumman på tentamen.

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.