



Undervisningsbeskrivelse

Termin	June 2025
Institution	EUC Syd
Uddannelse	htx
Fag og niveau	Kemi B
Lærer	Annette Søndergaard Bukh (asbu)
Hold	s24hx1u

Forløbsoversigt (4)

Forløb 1	Kemiske mængdeberegninger
Forløb 2	Chips
Forløb 3	Brand og krudt
Forløb 4	Cola

Forløb 1: Kemiske mængdeberegninger

Forløb 1	Kemiske mængdeberegninger
Indhold	<p>Densitet, stofmængde, masse, molarmasse, kemiske mængdeberegninger, gasser</p> <p>Øvelse: Hævemidler i bagning Lightergas</p> <p>Materiale: Basiskemi C s. 79-93 + 96-97</p> <p>Noter: Læs s. 79-88 i Basiskemi C. Hav fokus på definitionerne af densitet, formelmasse/molekylmasse og stofmængde. Læs Basiskemi C s. 89-93. Læs Basiskemi C s. 96-97 om gasser</p>
Omfang	9 lektioner / 9 timer
Særlige fokuspunkter	<p>Fagmål:</p> <p>anvende fagbegreber, fagsprog, modeller og metoder til at beskrive, analysere og vurdere kemiske problemstillinger</p> <p>relatere iagttagelser, modeller og symbolsprog til hinanden ved anvendelse af kemisk fagsprog</p> <p>tilrettelægge og gennemføre simpelt kvalitativt og kvantitatativt eksperimentelt arbejde under hensyntagen til laboratoriesikkerhed og i tilknytning hertil opstille og afprøve hypoteser</p> <p>indsamle, efterbehandle, analysere og vurdere iagttagelser og resultater fra eksperimentelle data</p> <p>dokumentere eksperimentelt arbejde mundtligt og skriftligt, herunder sammenknytte teori og eksperimenter</p> <p>gennemføre og vurdere beregninger ved undersøgelser af simple kemiske problemstillinger</p> <p>anvende relevante matematiske modeller, metoder og repræsentationsformer i behandling af kemiske problemstillinger</p> <p>formulere sig struktureret såvel mundtligt som skriftligt om kemiske emner og give sammenhængende faglige forklaringer</p> <p>Kernestof:</p> <p>kemisk fagsprog, herunder navngivning, kemiske formler og reaktionsskemaer</p> <p>mængdeberegninger i relation til reaktionsskemaer og oplosninger</p> <p>kvalitative og kvantitative eksperimentelle metoder, herunder separation, simpel syntese, titrering, vejeanalyse og spektrofotometri</p> <p>kemikalierækning og sikkerhedsvurdering ved eksperimentelt arbejde</p>
Væsentligste arbejdsformer	

Forløb 2: Chips

Forløb 2	Chips
Indhold	<p>Opbygning af carbohydrater, proteiner og triglycerider, stofmængdekoncentration, formel og aktuel koncentration, titrering</p> <p>Eksperimentelt:</p> <ul style="list-style-type: none"> - Hvad indeholder chips? Øvelse i at fremstille saltopløsninger samt bestemme saltkoncentrationen vha. titrering Fedtindhold i chips <p>Materiale:</p> <p>Basiskemi C s. 104-107, 109-111, 112-114</p> <p>Videoer/animationer:</p> <p>H-vordan regner man koncentrationer ud? https://www.youtube.com/watch?v=A6aFXJ_I9A&feature=emb_logo, https://www.youtube.com/watch?v=Y08-buUKtZLg&feature=emb_logo</p> <p>Formel og aktuel koncentration: https://www.youtube.com/watch?v=crCJVMx9G8E&feature=emb_logo</p> <p>Noter:</p> <p>Læs introen i OneNote</p> <p>Vær klar med jeres screencasts.</p> <p>Læs øvelsesvejledningen i OneNote</p> <p>Læs øvelsesvejleningen i OneNote</p> <p>Lav forbehandlingen til øvelsen "Fremstilling af en opløsning" (OneNote >> Chips >> Eksperimentelt) + Læs Basiskemi C s. 112-114 om titreranalyse.</p> <p>Læs/genlæs øvelsesvejledningen (OneNote >> Chips >> Eksperimentelt)</p> <p>Husk jeres resultater!</p>
Omfang	17 lektioner / 17 timer
Særlige fokuspunkter	<p>Fagmål:</p> <p>tilrettelægge og gennemføre simpelt kvalitativt og kvantitatativt eksperimentelt arbejde under hensyntagen til laboratoriesikkerhed og i tilknætning hertil opstille og afprøve hypoteser indsamle, efterbehandle, analysere og vurdere iagttagelser og resultater fra eksperimentelle data dokumentere eksperimentelt arbejde mundtligt og skriftligt, herunder sammenknytte teori og eksperimenter gennemføre og vurdere beregninger ved undersøgelser af simple kemiske problemstillinger formulere sig struktureret såvel mundtligt som skriftligt om kemiske emner og give sammenhængende faglige forklaringer demonstrere viden om fagets identitet og metoder</p> <p>Kernestof:</p> <p>mængdeberegninger i relation til reaktionsskemaer og opløsninger eksempel på makromolekyler kvalitative og kvantitative eksperimentelle metoder, herunder separation, simpel syntese, titrering, vejeanalyse og spektrofotometri kemikalierækning og sikkerhedsvurdering ved eksperimentelt arbejde</p>

Væsentligste arbejdsformer	
----------------------------	--

Forløb 3: Brand og krudt

Forløb 3	Brand og krudt
Indhold	<p>Forbrændingsreaktioner, carbonhydrider, carbonatomets bindingsforhold, substitution, addition, elimination, systematisk navngivning, sortkrudt</p> <p>Eksperimentelt: Forbrænding af lighertgas Substitution og addition</p> <p>Noter: Læs om forbrændingsreaktioner i OneNote >> Brand og krudt >> Lektioner. Hav fokus på, hvilke produkter der dannes i hhv. en fuldstændig og en ufuldstændig forbrænding. Læs Basiskemi C s. 117-121. TERP navnene på de første 10 alkaner (Basiskemi C s. 123, tabel 15). Hvis I alle kan skrive dem op, er der flødeboller.) Læs Basiskemi C s. 127 nederst til s. 132 øverst. Hav fokus på, hvad der sker i en substitutionsreaktion. Læs om alkener Basiskemi C s. 132-138. Færdiggør efterbehandlingen af de to øvelser.</p>
Omfang	14 lektioner / 14 timer
Særlige fokuspunkter	<p>Fagmål: relatere iagttagelser, modeller og symbolsprog til hinanden ved anvendelse af kemisk fagsprog tilrettelægge og gennemføre simpelt kvalitativt og kvantitativt eksperimentelt arbejde under hensyntagen til laboratoriesikkerhed og i tilknytning hertil opstille og afprøve hypoteser indsamle, efterbehandle, analysere og vurdere iagttagelser og resultater fra eksperimentelle data dokumentere eksperimentelt arbejde mundtligt og skriftligt, herunder sammenknytte teori og eksperimenter gennemføre og vurdere beregninger ved undersøgelser af simple kemiske problemstillinger formulere sig struktureret såvel mundtligt som skriftligt om kemiske emner og give sammenhængende faglige forklaringer</p> <p>Kernestof: kemisk fagsprog, herunder navngivning, kemiske formler og reaktionsskemaer mængdeberegninger i relation til reaktionsskemaer og oplosninger kemiske bindingstyper, tilstandsformer, opløselighedsforhold, eksempler på struktur- og stereoisomeri organisk kemi: stofkendskab, herunder opbygning, egenskaber, isomeri, og anvendelse for stofklasserne carbonhydrider, alkoholer, carboxylsyrer og estere, samt opbygning af og udvalgte relevante egenskaber for stofklasserne aldehyder, ketoner og aminer organiske reaktionstyper: substitution, addition, elimination, kondensation og hydrolyse anwendelser af kemi inden for teknik, produktion og teknologi</p>
Væsentligste arbejdsformer	

Forløb 4: Cola

Forløb 4	Cola
Indhold	<p>Brøndsteds definition på syre og base, syre-basereaktioner, korrespondende syre-basepar, amfolytter, anvendelse af nogle syrer og baser.</p> <p>Noter: Færdiggør øvelsen fra sidst om biodiversitet i forskellige habitater. Vær klar til at præsentere jeres resultater for en anden gruppe.</p>
Omfang	8 lektioner / 8 timer
Særlige fokuspunkter	<p>Fagmål:</p> <p>anvende fagbegreber, fagsprog, modeller og metoder til at beskrive, analysere og vurdere kemiske problemstillinger indsamle, efterbehandle, analysere og vurdere iagttagelser og resultater fra eksperimentelle data dokumentere eksperimentelt arbejde mundtligt og skriftligt, herunder sammenknytte teori og eksperimenter gennemføre og vurdere beregninger ved undersøgelser af simple kemiske problemstillinger formulere sig struktureret såvel mundtligt som skriftligt om kemiske emner og give sammenhængende faglige forklaringer</p> <p>Kernestof:</p> <p>kemisk fagsprog, herunder navngivning, kemiske formler og reaktionsskemaer mængdeberegninger i relation til reaktionsskemaer og opløsninger syre-basereaktioner, herunder beregning af pH for vandige opløsninger af syrer henholdsvis baser kvalitative og kvantitative eksperimentelle metoder, herunder separation, simpel syntese, titrering, vejeanalyse og spektrofotometri anvendelser af kemi inden for teknik, produktion og teknologi</p>
Væsentligste arbejdsformer	