Undervisningsbeskrivelse

Kemi B ved kaho

Termin	Juni 117
Institution	EUC Syd
Uddannelse	htx
Fag og niveau	Kemi B
Lærer	Karen Hobolth (kaho)
Hold	a16hx1z a htx 1z

Forløbsoversigt (3)

Forløb 1	Kemiske mængdeberegninger
Forløb 2	syrer og baser
Forløb 3	Carbonhydrider

Forløb 1: Kemiske mængdeberegninger

Forløb 1	Kemiske mængdeberegninger
Indhold	Densitet, stofmængder, kemiske mængdeberegninger, gasser, stofmængdekoncentration, mættet opløsning, aktuel stofmængdekoncentration, titreranalyse. Noter: Regn 3.2 beregningsskemaet samt kemiske mængdeberegninger (1) fra Aurum. Læs desuden øvelsesvejledningen. Læs s. 96-98 + 108-115 til timen. Læs s. 79-87 i basiskemi C I skal til timen have læst s. 101-108 i basiskemi C. I skal arbejde selv i timen, da jeg skal have terminsprøveforberedelse med mine 3'er i Haderslev. Der er lagt en opgave op til jer i opgaver som frigives kl. 9.30. God arbejdslyst. Lav opgave 50-55 fra bogen, opgaveark 3.1 og 4.2 færdige til timen, Læs s. 89-93 til timen Læs de 2 vedhæftede øvelsesvejledning til timen. Opgaver: natriumhydrogencarbonat Opgave til tirsdag d. 21/2
Omfang	20 lektioner
Særlige fokuspunkter	Fagmål: redegøre for kemiske fænomener på mikro-, makro- og symbolniveau. gennemføre enkle kemiske beregninger. formidle kemisk viden såvel skriftligt som mundtligt i både fagsprog og dagligsprog. Kernestof: stoffers opbygning og egenskaber i relation til bindingstyper, tilstandsformer, opløselighed og isomeri. kemisk sprogbrug, herunder formelsprog, nomenklatur, reaktionsskema. simple kemiske beregninger, herunder stofmængdeberegning og pH-beregning. kemisk ligevægt.
Væsentligste arbejdsformer	

Forløb 2: syrer og baser

Forløb 2	syrer og baser
Indhold	Stærke syrer og baser, definitionen på pH, Titrering herunder ækvivalenspunkt og indikatorer. Noter: Jeg kommer ikke til timerne i dag. I det vedhæftede dokument er beskrevet hvad I skal arbejde med ud over jeres rapport. Opgaverne på arket skal være løst til timerne d. 28/3 I skal til timen læse den vedhæftede øvelsesvejledning og besvare det som er forberedelse til øvelsen. Vi retter opgaverne fra d. 21/3 og arbejder videre med syrer og baser, pH-måling. læs s. 162-167 Vi retter opgaverne fra uge 12 (opgave 1+3 fra arket) samt opgaveark 5.2. Læs om titrering s. 166-170 i basiskemi C Opgaver: Titrering af eddike
Omfang	16 lektioner
Særlige fokuspunkter	Fagmål: gennemføre enkle kemiske beregninger. opsamle, efterbehandle og vurdere eksperimentelle data og dokumentere eksperimentelt arbejde. sammenknytte teori og eksperimenter. formidle kemisk viden såvel skriftligt som mundtligt i både fagsprog og dagligsprog. Kernestof: simple kemiske beregninger, herunder stofmængdeberegning og pH-beregning. udvalgte reaktionstyper, herunder redox- og syre-basereaktioner. anvendelser af kemi i hverdag og inden for teknik, produktion og teknologi.
Væsentligste arbejdsformer	

Forløb 3: Carbonhydrider

Forløb 3	Carbonhydrider
Indhold	I skal I den forbindelse opnå viden om følgende emner: - Hvad er carbonhydrider (herunder Inddeling i alkaner, alkener og alkyner)? - Navngivning af carbonhydrider - Fysiske og kemisk egenskaber: koge- og smeltepunkter, blandbarhed med vand, organiske reaktionstyper (substitution, addition og elimination) - Anvendelse af carbonhydrider (plast og olie) I skal desuden gennemføre forsøget: Carbonhydriders egenskaber Opgaver: Carbonhydriders egenskaber
Omfang	12 lektioner
Særlige fokuspunkter	Fagmål: redegøre for kemiske fænomener på mikro-, makro- og symbolniveau. omgås og redegøre for forsvarlig brug af kemikalier. sammenknytte teori og eksperimenter. formidle kemisk viden såvel skriftligt som mundtligt i både fagsprog og dagligsprog. anvende faglig viden til at identificere, redegøre for og diskutere enkle kemiske problemstillinger fra teknologi, produktion, hverdag og den aktuelle debat. Kernestof: stoffers opbygning og egenskaber i relation til bindingstyper, tilstandsformer, opløselighed og isomeri. kemisk sprogbrug, herunder formelsprog, nomenklatur, reaktionsskema. et bredt udvalg af organiske stofklasser og disse stoffers egenskaber og anvendelser, herunder carbonhydrider, alkoholer, carboxylsyre og estere. anvendelser af kemi i hverdag og inden for teknik, produktion og teknologi.
Væsentligste arbejdsformer	