

EFN2005 Efnafræði 2

Námskeiðslýsing ▶	<p><i>Efnahvörf:</i> farið verður efnahvörf, oxunar-/afoxunarhvörf, sýru-/basahvörf og fellingarhvörf. Hlutföll, takmarkandi þáttur, ofgnótt, afgangur og nýtni. Orka, varmbreytingar, hvarfvarmi, lögmál Hess og myndunarvarmi. Virkjunarorka, orkulínurit efnahverfs. Hraði efnahvarfa, hraðajafna, hraðafasti, tengsl hvarfgangs og hraðajöfnu, áhrif hita, mólstyrks og hvati á hraða efnahverfa.</p> <p><i>Jafnvægi og sölt:</i> Jafnvægishugtakið, jafnvægislíking, jafnvægisfasti og áhrif ytri þátta s.s. hita, þrýstings og mólstyrksbreytinga á jafnvægisstöðu og jafnvægisfasta efnahverfs. Leysnieiginleikar salta, leysnimarfeldi og mólstyrkur jóna í saltlausn.</p>
Námsmarkmið ▶	<p>Eftir námskeiðið eiga nemendur að:</p> <ul style="list-style-type: none">• átta sig á notagildi greinarinnar miðað við íslenskar aðstæður og sem undirstöðu undir áframhaldandi nám, samfélagsþátttöku og fjölbreyttan starfsvettvang• hafa byggt ofan á grundvallar atriði efnafræðinnar• fá færni í að gera tilraunir úti í náttúrunni og inni á rannsóknarstofu• öðlast færni í að setja fram niðurstöður í skýrslur úr rannsóknum• gera sér grein fyrir áhrifum efna í umhverfinu
Grunnupplýsingar ▶	<p>Námskeiðsnúmer: EFN2005 Enskt heiti: Chemistry 2 Einingafjöldi: 5 einingar Lágmarkseinkunn: 5,0 Námsstig: Háskólabrú Kennslumisseri: Sumar Kennslufyrirkomulag: Fyrirlestrar og verkefnaátímar Kennsluvikur: 15</p>
Umsjón ▶	Stefan Otte / Guðrún Björnsdóttir
Undanfarar / Forkröfur ▶	Inntökuskilyrði Háskólabrúar
Námsmat ▶	Verkefni gilda 50% af lokaeinkunn Skriflegt lokapróf gildir 50% af einkunn
Bækur ▶	
Annað lesefni ▶	