

Emërtimi Lëndës: KIMIA

KODI LËNDËS	SEMESTRI	KREDITE (Totali)	SHPËRNDARJA E KREDITEVE			
			Leksione	Ushtrime/ seminare	Laboratore	Projekt/ Detyra
V1S2	II	5	3	2		

Ndërvartesia: (lendet penguese)

Objektivat: Lënda jep bazat e nevojshme për të kuptuar dhe interpretuar dukuritë kimike, struktura dhe vetite e kristaleve të ngurta, sjellja e sistemeve elektrokimike. Kjo lende kërkon të njihen paraprakisht nocionet bazë në lidhje me ligjet e përgjithshme të kimisë, simbolika dhe emërtimet elementare, masa atomike dhe molekulare, koncepti i molit, barazimi i reaksionit kimik, numri i valencës së elementëve.

Programi Lëndës

Ligjet themelore të Kimisë dhe Struktura e Atomit. Stekiometria. Modeli i atomit. Struktura atomike dhe struktura elektronike. Sistemi periodik dhe vetite e elementeve. **Lidhja kimike.** Lidhja jonike, kovalente, kovalente polare. Lidhja koordinative. Lidhja metalike. Forcat e bashkeveprimit ndermolekular. **Termodinamika kimike.** Parimi i parë termodinamikes. Termokimia. Proçeset ekzo dhe endotermike. Entalpia dhe energjia e brendshme e një reaksioni. Parimi i tretësirave të termodynamikes. Energjia e lire e gipsit dhe ekuilibri kimik. **Tretësirat. Ekuilibri në tretësirat elektrolitike.** Acidet, bazat dhe PH. Produkti i tretshmerise, hidroliza. **Kinetika dhe ekuilibri kimik.** Ligji i veprimit të masave. Parimi Le Shatellie. Përcaktimi i shpejtësisë së reaksionit në rrugë eksperimentale dhe mekanizmi. **Elektronikimia.** Elementi galvanik. Potencialet elektrolitike, forca elektromotore. Ekuacioni i Nernst. Elektroliza. **Komponimet dhe vetite kimike të metaleve kryesore.** Hidrogjeni, Oksigjeni.

Literatura

1. "Mortimer" (Kimia për deget jo kimike. Disa autore 1998)
2. Kimia për Inxhinierinë. 2003

Parakushtet për shlyerjen e lëndës:

Prova finale:

Me shkrim dhe me gojë

Mënyra e vlerësimit të lëndës:

Me note