

Anorganska kemija

Naziv predmeta	Anorganska kemija
Kod	KTG106
Vrsta	Predavanja, seminari, vježbe
Satnica	30+15+30
Semestar	II.
ECTS	6.0
Preduvjeti za upis	
Nastavnik	Dr. sc. Slobodan Brinić, doc.; Dr. sc. Zoran Grubač, doc.
Kompetencije koje se stječu	Student će poznavati kemijsku reaktivnost duž periodnog sustava, svojstva i sastav uobičajenih kemijskih tvari i ulogu anorganske kemije u industriji i svakodnevnom životu.
Sadržaj	Klasifikacija anorganskih tvari prema atomskim svojstvima i periodnom sustavu. Struktura krutina: teorije kemijske veze. Rasprostranjenost, svojstva i dobivanje elementarnih tvari i spojeva elemenata periodnog sustava po skupinama i po stupnju oksidacije unutar skupina. Elementi glavnih skupina, prijelazni elementi, unutarnji prijelazni elementi. Od elemenata glavnih skupina detaljno će biti obrađena po dva glavna elementa. Iznimka je 17. skupina gdje će biti obrađeni fluor, klor, brom i jod. U okviru laboratorijskih vježbi studenti će samostalno izvoditi vježbe iz sadržaja navedenih tema.
Preporučena literatura	I. Filipović, S. Lipanović, Opća i anorganska kemija I i II. dio, Školska knjiga, Zagreb, 1995
Dopunska literatura	F. Albert Cotton et al., Basic Inorganic Chemistry, New York, John Wiley and Sons, 1995.
Oblici provođenja nastave	Predavanja, seminar, laboratorijske vježbe.
Način provjere znanja i polaganja ispita	Pismeni i usmeni ispit.
Jezik poduke i mogućnosti praćenja na drugim jezicima	Hrvatski, engleski.
Način praćenja kvalitete i uspješnosti izvedbe svakog predmeta i /ili modula	Praćenje kvalitete i uspješnosti obavljat će se na tri razine: (1) Sveučilišnoj; (2) Fakultetskoj, pomoću Povjerenstva za kontrolu kvalitete nastave; (3) Nastavničkoj razini.