

## Kemijski račun

<b>Naziv predmeta</b>	Kemijski račun
<b>Kod</b>	KTE105
<b>Vrsta</b>	Predavanja, seminari
<b>Satnica</b>	15 + 15
<b>Semestar</b>	I.
<b>ECTS</b>	3.0
<b>Preduvjeti za upis</b>	
<b>Sadržaj</b>	Opći principi i zakonitosti provedbe kemijskog procesa. Opće zakonitosti pri postavljanju bilanci tvari i energije u kemijskom inženjerstvu. Iskorištenje kod kemijskih reakcija i procesa. Stupanj potpunosti reakcije. Primjena plinskih zakona na kemijske reakcije. Otopine (sastav ; razrjeđivanje i miješanje). Komponiranje sastava smjesa u procesnoj industriji..
<b>Preporučena literatura</b>	B. Perić, Kemijsko računanje, HDKI, Zagreb, 2006. M. Sikirica, Stehiometrija, Školska knjiga, Zagreb, 2001. R.M. Felder, R.W. Rousseau, Elementary Principles of Chemical Processes, John Wiley & Sons, Inc., New York, 2000.
<b>Dopunska literatura</b>	I. Filipović, S. Lipanović, Opća i anorganska kemija I. dio, Školska knjiga, Zagreb, 1995.; D. E. Goldberg, Fundamentals of Chemistry, 3rd edition, McGraw-Hill, New York, 2001.
<b>Oblici nastave</b> <b>provođenja</b>	Predavanja, seminari.
<b>Način provjere znanja i polaganja ispita</b>	Pismeni ispit.
<b>Način praćenja kvalitete i uspješnosti izvedbe predmeta i /ili modula svakog</b>	Praćenje kvalitete i uspješnosti obavljat će se na tri razine: (1) sveučilišnoj, (2) fakultetskoj, pomoću Povjerenstva za kontrolu kvalitete nastave, (3) nastavničkoj razini.