



SYLLABUS KOLEGIJA

Opći podaci o kolegiju

Naziv kolegija:	ORGANSKA KEMIJA
Šifra kolegija u ISVU-u:	38 323
Nositelj kolegija	Dr. sc. Ines Cindrić, prof. struč.stud.
Suradnici na kolegiju:	
Studij i smjer pri kojem se izvodi kolegija:	Prehrambena tehnologija
ECTS bodovi:	5,0
Semestar izvođenja kolegija:	II.
Uvjetni kolegij polaganja ispita:	Opća I anorganska kemija
Ciljevi kolegija:	<p>Cilj kolegija usmjeren je na usvajanje osnovne terminologije organske kemije i nomenklature organskih spojeva te povezivanja odnosa između građe molekula i njezinih fizikalno-kemijskih svojstva. Studenti će usvojiti i razumjeti načine dobivanja odabranih organskih spojeva te njihove karakteristične reakcije.</p> <p>Cilj laboratorijskih vježbi je razvijanja praktičnih vještina za uporabu temeljnih laboratorijskih tehnika i metoda koje se koriste u organskoj kemiji, kao i pravilnu interpretaciju dobivenih rezultata.</p>

Ustrojstvo nastave

Vrsta nastave	Broj sati semestralno:	Obveze studenata po vrsti nastave
Predavanja:	30	Prisutnost sukladno Pravilniku o studiranju
Vježbe (auditorne, jezične):		
Vježbe (laboratorijske, praktične):	30	100% odrađenih vježbi
Terenska nastava:		
Ostalo:		
UKUPNO:	60	

Praćenje rada studenata i provjere znanja tijekom nastavnog procesa

ISHODI		Kolokvij 1	Kolokvij 2	Praktične vještine	Usmeni ispit	Ukupno	Prolaz	Vremenski okvir priznavanja ishoda
Ishod 1	Objasniti fizička i kemijska svojstva organskih spojeva na temelju strukture	10%			5%	15%	7,5%	Do kraja semestra u kojem se kolegiji izvodi
Ishod 2	Primjeniti IUPAC pravila pri imenovanju organskih molekula	10%			5%	15%	7,5%	Do kraja semestra u kojem se kolegiji izvodi
Ishod 3	Razlikovati vrste izomera	10%			5%	15%	7,5%	Do kraja semestra u kojem se kolegiji izvodi
Ishod 4	Povezati funkcionalne skupine odabranih organskih spojeva sa karakterističnim		10%		5%	15%	7,5%	Do kraja semestra u kojem se kolegiji izvodi



SYLLABUS KOLEGIJA

	rekacijama i kemijskom reaktivnošću							
Ishod 5	Opisati strukturu prirodnih organskih spojeva te ju povezati sa njihovim fizikalnim i kemijskim svojstvima.		10%		5%	15%	7,5%	Do kraja semestra u kojem se kolegiji izvodi
Ishod 6	Provesti laboratorijske tehnike za izolaciju i sintezu organskih spojeva. te interpretirati rezultate na osnovi dobivenih mjerena I predočiti ih u zadanoj formi			25%		25%	12,5%	Do kraja tekuće akademske godine
Ukupno % ocjenskih bodova	20	30	25	25	100			
Udio u ECTS	1	1,5	1,25	1,25	5			

Praćenje provjere znanja na ispitnom roku

Uvjeti pristupanja ispitu					
ISHODI		pisani ispit	usmeni ispit	Ukupno	Prolaz
Ishod 1	Objasniti fizička i kemijska svojstva organskih spojeva na njihove temelju strukture	8%	8%	16%	8%
Ishod 2	Primjeniti IUPAC pravila pri imenovanju organskih molekula	8%	8%	16%	8%
Ishod 3	Razlikovati vrste izomera	8%	8%	16%	8%
Ishod 4	Povezati funkcionalne skupine odabranih organskih spojeva sa karakterističnim rekacijama i kemijskom reaktivnošću	8%	8%	16%	8%
Ishod 5	Opisati strukturu prirodnih organskih spojeva te ju povezati sa njihovim fizikalnim i kemijskim svojstvima.	8%	8%	16%	8%
Ishod 6	Provesti laboratorijske tehnike za izolaciju i sintezu organskih spojeva. te interpretirati rezultate na osnovi dobivenih mjerena I predočiti ih u zadanoj formi	Uvjet za pristupanje pismenom ispitu (20%)			
Ukupno % ocjenskih bodova		40	40	100	50
Udio u ECTS		2	2		

Pregled nastavnih jedinica po tjednima s pripadajućim ishodima učenja

Tjedan	Tema predavanja i ishodi učenja:	Ishod	Tema vježbi i ishodi učenja:	Ishod
1.	Uvod u organsku kemiju	I1	Uvod u praktikum organske kemije	I1, I6
2.	Organski spojevi i kemijske veze	I1	Pravila rada i mjere zaštite u organskom laboratoriju	I1, I6



SYLLABUS KOLEGIJA

3.	Vrste reakcija u organskoj kemiji. Utjecaj strukture na svojstva organjskih molekula	I1	Određivanje topljivosti organskih spojeva	I1, I6
4.	Pregled ugljikovodika i funkcionalnih skupina. Nomenklatura; IUPAC preporuke	I2	Prekristalizacija iz vode. Prekristalizacija iz alkohola.	I1, I6
5.	Izomerija organskih spojeva	I3	Destilacija. Destilacija vodenom parom. Frakcijska destilacija	I1, I6
6.	Ugljikovodici i supstituirani ugljikovodici	I4	Ekstrakcija	I1, I6
7.	Alkoholi, Fenoli, Aldehidi i ketoni	I4	Kromatografija na papiru, kvalitativno određivanje	I1, I6
8.	Eter i Epoksiđi, Amini i Amidi, Sumporni spojevi	I4	Dokazivane reakcije za funkcionalne skupine organskih spojeva.	I4, I6
9.	Karboksilne kiseline i njezini derivati	I4	Kvalitativna elementna analiza organjskih spojeva	I4, I6
10.	Aromatski ugljikovodici, poli i heterociklički spojevi	I4	Karaktriistične kemijske reakcije za pojedine funkcionalne skupine	I5, I6
11.	Uvod u prirodne organske spjeve	I5	Izolacija organskog spoja (1)	I6
12.	Ugljikohidrati	I5	Izolacija organskog spoja (2)	I6
13.	Lipidi	I5	Sinteza organskog spoja (1)	I6
14.	Aminokiseline	I5	Sinteza organskog spoja (2)	I6
15.	Polimeri: prirodni- polipeptidi;sintetski;podjela i dobivanje	I5	Identifikacija dobivenih produkata	I6

Literatura (osnovna / dopunska)

Obavezna literatura

1. S.H.Pine, Organska kemija, Školska knjiga – Zagreb, 1994.
2. V. Rapić, Nomenklatura organskih spojeva, Školska knjiga, III. Izdanje, Zagreb, 2004.
3. Borčić, Kronja, Praktikum preparativne organske kemije, Školska knjiga, Zagreb, 2004
4. I. Cindrić, Vježbe iz praktikuma organske kemije /interna skripta/ Veleučilište u Karlovcu, 2022

Dopunska literatura

1. D. Amić, Organska kemija – za studente agronomskih struka, Školska Knjiga, Zagreb, 2008
2. H. Vančik, Temelji organske kemije, Intelektualne usluge, Vančik, Zagreb, 2012
3. J. Clayden, N. Greeves, S. Warren, P. Wothers, Organic Chemistry, 2. izdanje, Oxford University Press, 2012