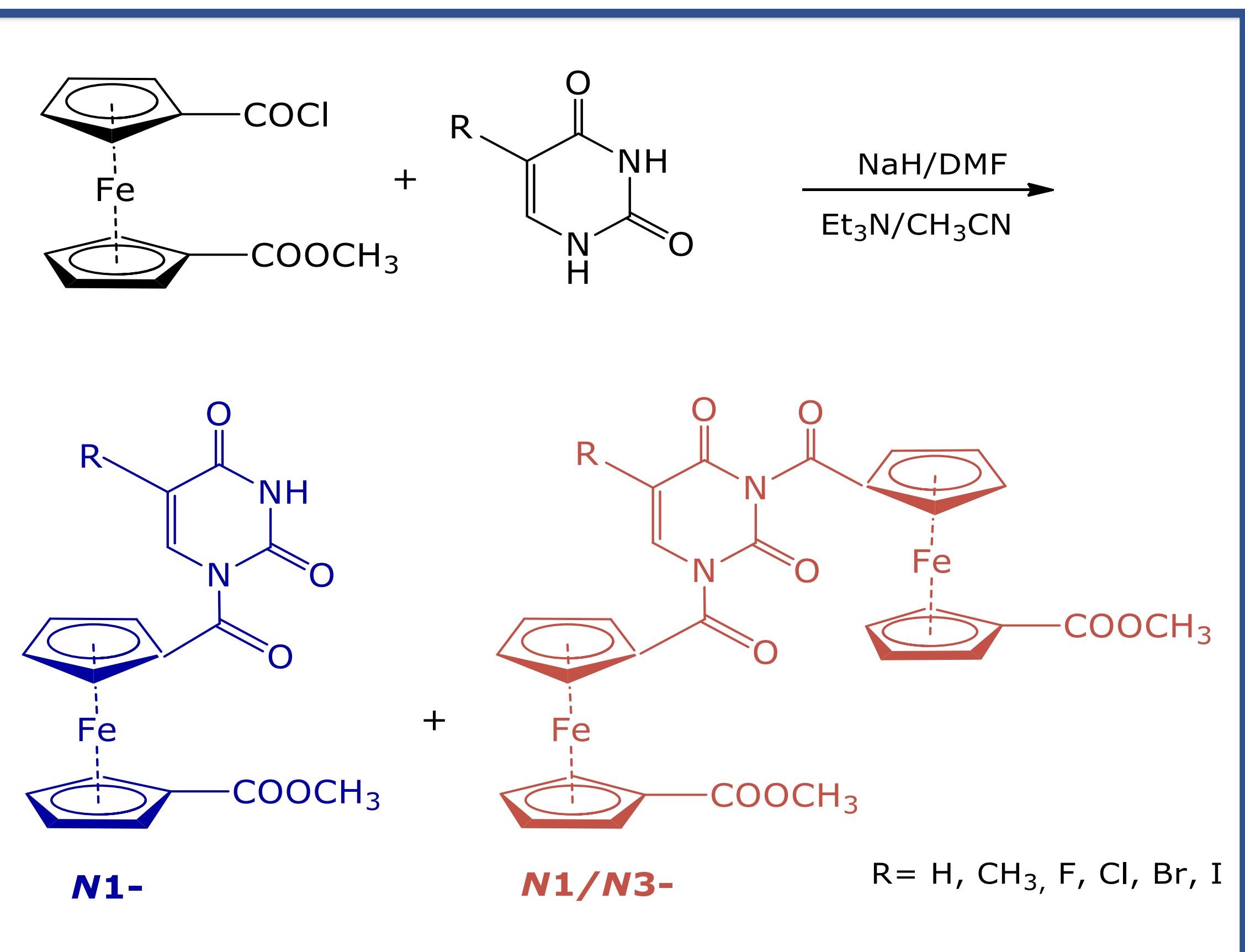


Jasmina Lapić, Matija Ivanović, Senka Djaković
Prehrambeno-biotehnološki fakultet, Sveučilište u Zagrebu, Pierottijeva 6, 10 000 Zagreb

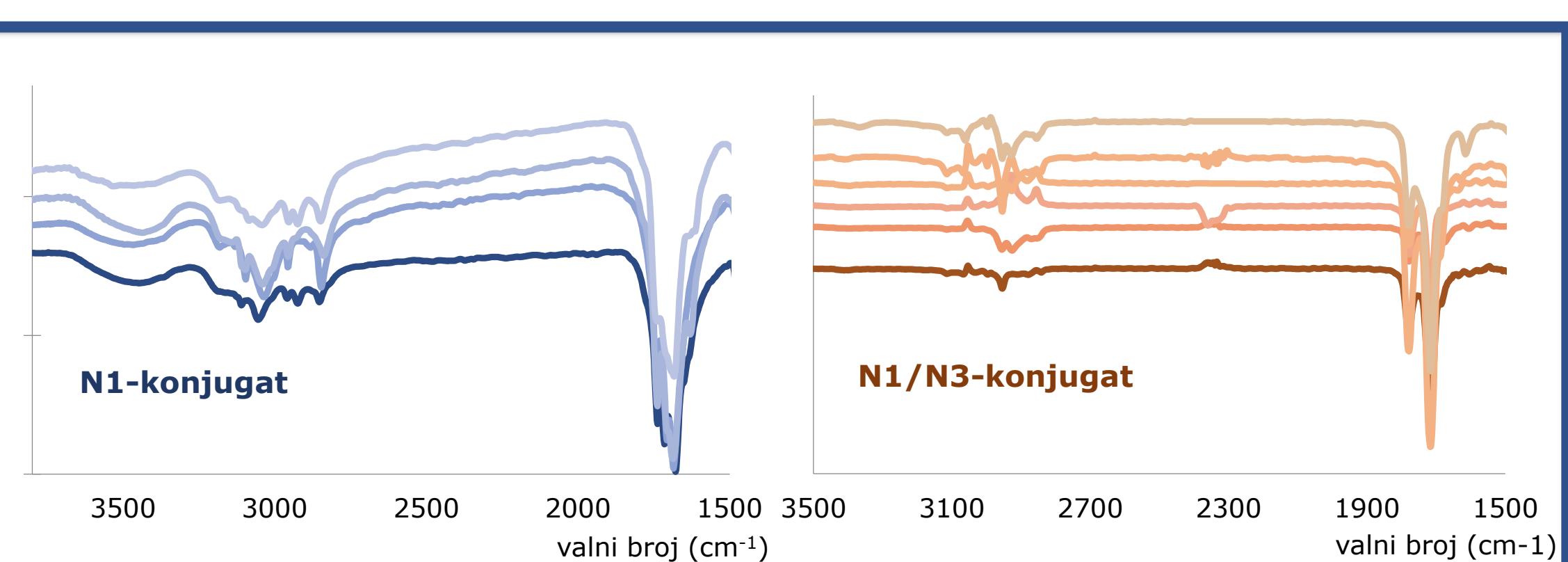
UVOD

Vezivanje organometalnih fragmenata na nukleobaze pokazalo se kao zanimljiva strategija za poboljšanje učinkovitosti lijekova i smanjenje njihove toksičnosti. U tom smislu, ferocen je dobar izbor kao biozosterična skupina zbog svoje stabilnosti i dobro poznate reaktivnosti i elektrokemije [1]. U potrazi za bioorganometalnim sustavima s proširenom konjugacijom u prethodnim istraživanjima naše skupine sintetizirani su novi hibridi s karbonilnom poveznicom između heterocikličkog i organometalnog dijela koji su uključivali homoanularno supstituirani ferocenski supstrat. Karbonilna skupina definira prostornu relaciju, omogućuje i elektronsku komunikaciju dvaju fragmenata ovih biokonjugata [2]. U ovom su radu prikazane sinteza i spektroskopska karakterizacija heteroanularno supstituiranih 1'-metoksiferocenoil-uracilnih konjugata pri čemu je praćen sterički efekt supstinenta u položaju C5 pirimidinskog aniona i metoksi skupine u acilirajućem agensu na reakciju kopulacije u odnosu na reakciju kopulacije priprave homoanularnih ferocenoil uracilnih-derivata. Reakcija je optimizirana na uvjete sobne temperature u trajanju od 1 h uz uporabu NaH kao deprotecijske baze u DMF (**postupak A**) i Et₃N kao deprotecijske baze u CH₃CN (**postupak B**). Struktura novih spojeva potvrđena je FTIR i NMR spektroskopijom.

REZULTATI



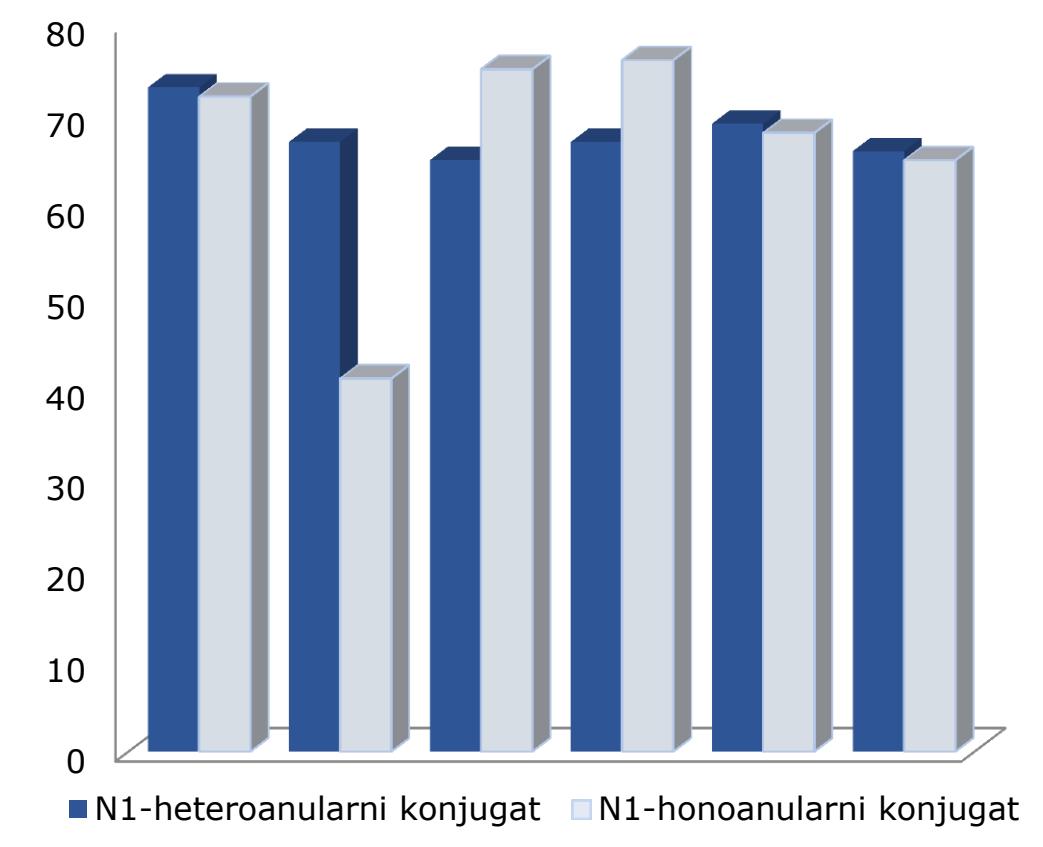
Shema 1. Reakcijska shema priprave heteroanularnih N1- i N1/N3-kopulata



Slika 1. FTIR spektri heteroanularnih N1- i N1/N3-kopulata

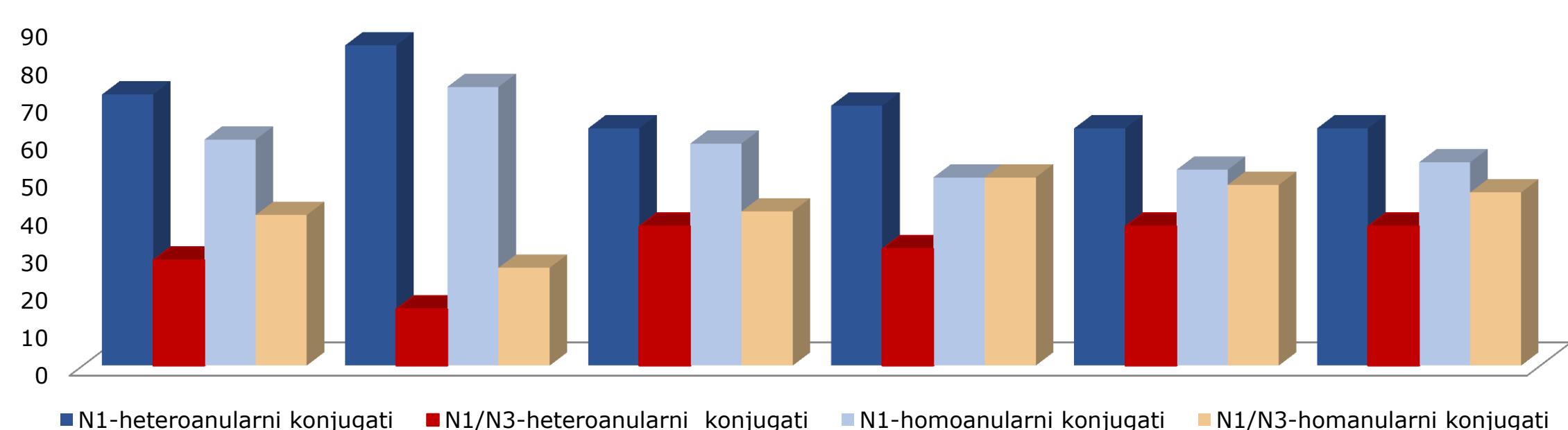
POSTUPAK A: Iskorištenja hetero- i homoanularnih N1-kopulata

Otapalo/ baza	N1	η (%) heteroanularni konjugati	η (%) homoanularni konjugati
DMF/NaH	R = H	73	72
	R = CH ₃	67	41
	R = F	65	75
	R = Cl	67	76
	R = Br	69	68
	R = I	66	65

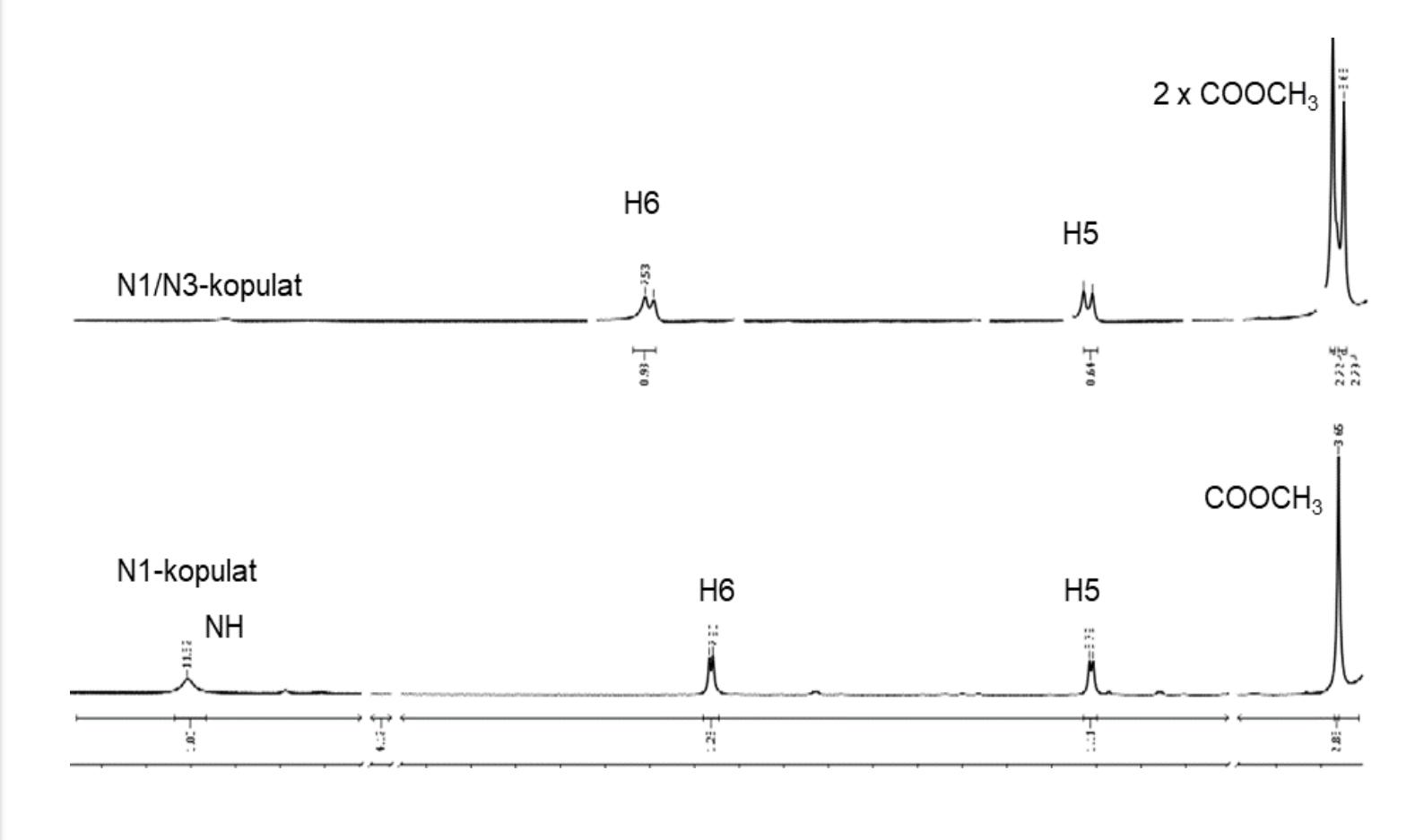


POSTUPAK B: Iskorištenja i odnosi hetero- i homoanularnih N1- i N1/N3-kopulata

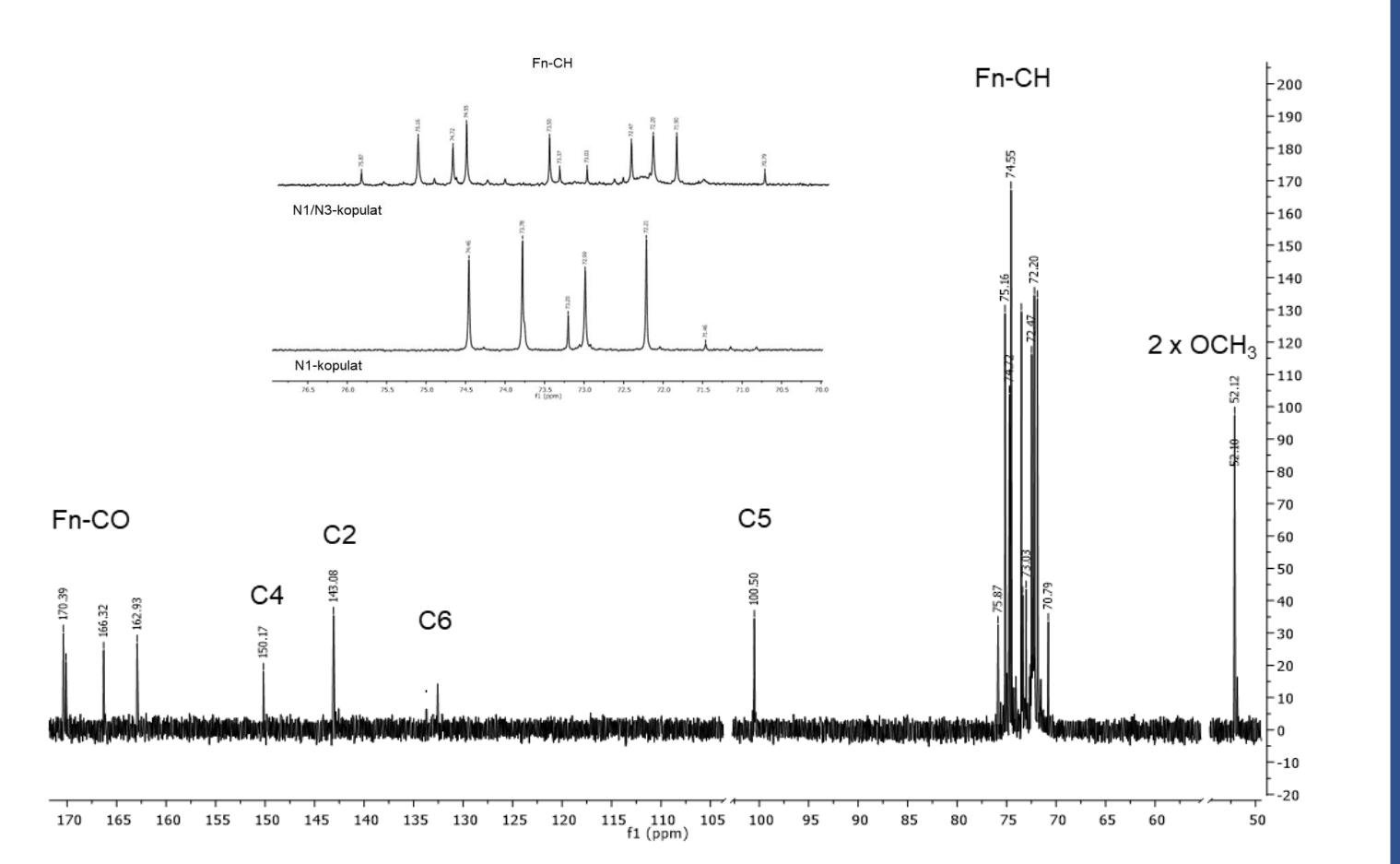
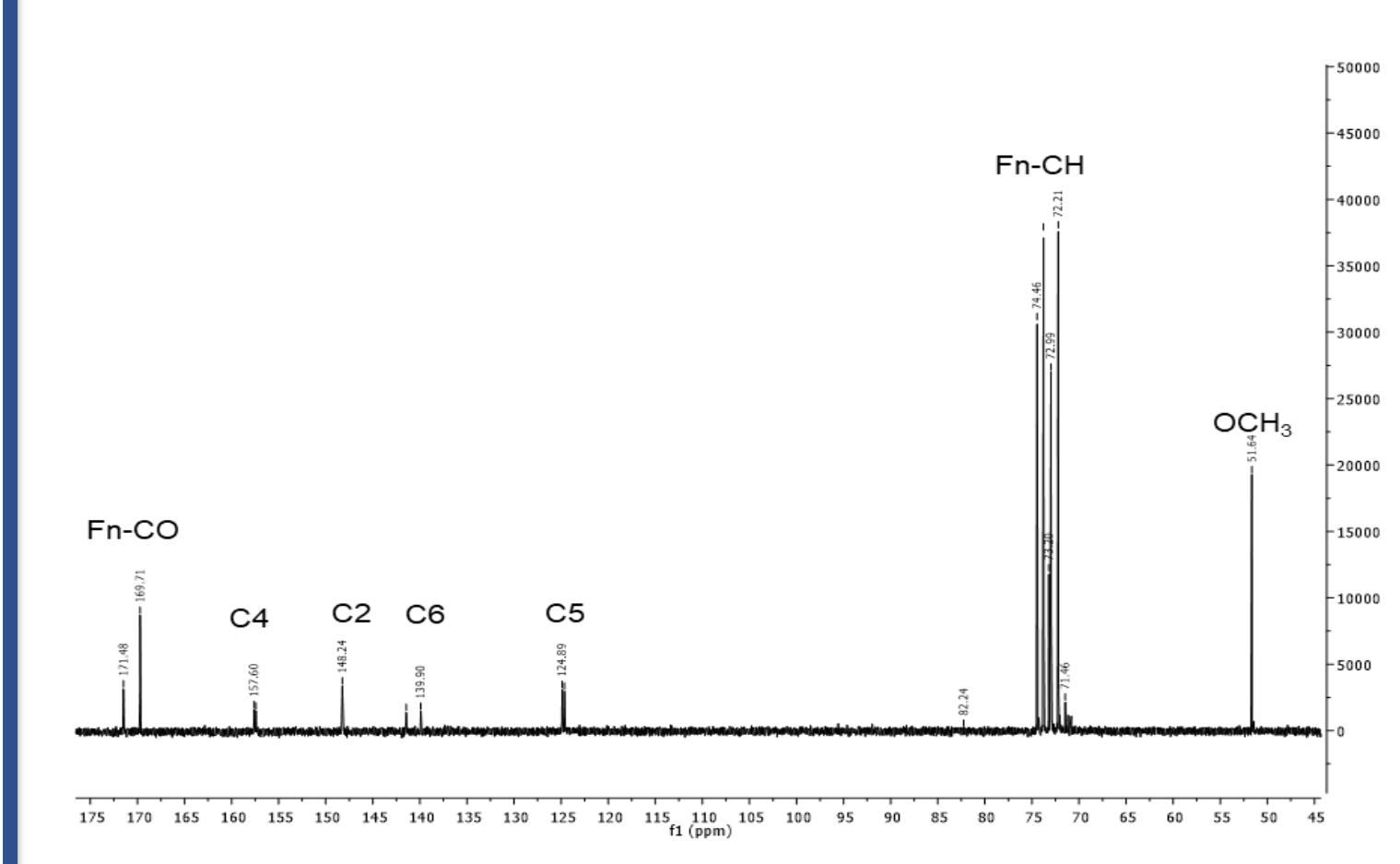
Otapalo/ baza	N1	η (%)	η (%)	N1/N3	η (%)	η (%)	N1 : N1/N3- heteroanularni konjugati	N1 : N1/N3- homoanularni konjugati
CH ₃ CN/ Et ₃ N	R = H	43	43	R = H	20	27	72:28	60:40
	R = CH ₃	80	59	R = CH ₃	13	22	85:15	74:26
	R = F	48	48	R = F	25	32	63:37	59:41
	R = Cl	60	23	R = Cl	27	35	69:31	50:50
	R = Br	58	35	R = Br	35	30	63:37	52:48
	R = I	50	34	R = I	30	32	63:37	54:46



Slika 2. ¹H NMR spektr N1 - i N1/N3-uracilnog kopulata



Slika 3. ¹³C NMR spektr N1-uracilnog kopulata



ZAKLJUČAK

- Višestupanjskom sintezom pripravljen je intermedijar 1'-metoksikarbonilferocenoil klorid koji je u reakciji s uracilom i njegovim 5-supstituiranim derivatima preveden u heteroanularne mono- i bis-1'-metoksikarbonilferocenoiluracil derive čija je struktura potvrđena FTIR, ¹H i ¹³C NMR spektroskopijom.
- U reakcijama acilirajućeg reagensa i nezasićene nukleobaze uz natrijev hidrid kao deprotonirajućeg reagensa u dimetilformamidu, nastaje isključivo N1-izomer što ukazuje na regiselektivnost ove reakcije.
- U reakcijama aciliranja provedenim u acetonitrilu uz trietilamin uočeno je nastajanje N1/N3-kopulata uz N1-kopulata. Najveći udio N1-biokonjugata dobiven je u reakciji s timinom što može biti posljedica elektrodonorske skupine na položaju C5-nukleobaze, dok se u prisutnosti elektronakceptorske skupine povećava udio biskonjugata.
- Metoksi skupina estera vezanog na 1'-ciklopentnilnom prstenu ferocena nije utjecala na sam tijek reakcije, odnosno nastajanja N1- i N1/N3-kopulata. Veći udio N1-produkta može se pripisati steričkim smetnjama metoksi skupine pri reakciji kopulacije dviju ferocenskih podjedinica na nukleobazu.

LITERATURA

- [1] P. Chellan, PJ. Sadler, *Chem - Eur J* 26, (2020) 8676–8688.
[2] M. Toma, G. Zubčić, J. Lapić, S. Djaković, D. Šakić, V. Vrček, *Beilstein J. Org. Chem.* 18 (2022) 1270-1277.