

PRVI DELNI KOLOKVIJ PRI VAJAH IZ FARMACEVTSKE KEMIJE III

23. 1. 2012

A

Ime in priimek.....

SKUPINA (obkrožite)

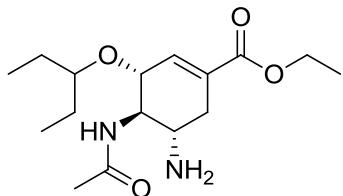
Vpisna številka.....

PON TOR1 TOR2 SRE ČET1 ČET2 PET1 PET2

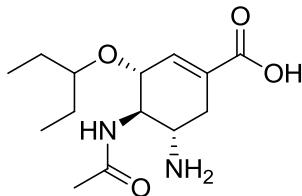
Število točk:

1.	/10	2.	/10	3.	/10	4.	/10	5.	/10	Σ	/50
----	-----	----	-----	----	-----	----	-----	----	-----	----------	-----

- 1. a)** Izračunajte porazdelitveni koeficient za predzdravilo oseltamivir in učinkovino oseltamivir karboksilat (derivat po hidrolizi) na podlagi spodnjih struktturnih formul.



OSELTAMIVIR

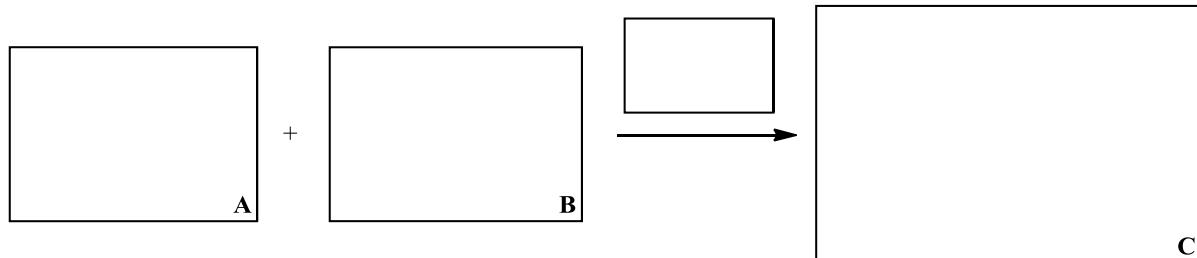


OSELTAMIVIR KARBOKSILAT

- b)** Izračunajte navidezna porazdelitvena koeficiente oseltamivira ($pK_a = 7,75$) pri $pH=5$ (začetek duodenuma) in $pH=7,4$ (plazma). Komentirajte dobljena rezultata v luči porazdelitvenih lastnosti oseltamivira. (10t)

2. Reakcijo sinteze dipeptida smo izvedli po naslednjem postopku iz angleške literature:
To a stirred solution of (*2S,3S*)-2-((*tert*-butoxycarbonyl)amino)-3-methylpentanoic acid (**A**) (2.0 mmol) and ethyl (*R,S*)-2-amino-3-(4-hydroxyphenyl)propanoate (**B**) (2.2 mmol) in dry dichloromethane (30 mL), DCC (0.49 g, 2.4 mmol) and DMAP (0.02 g, 0.2 mmol) were added at 0 °C. After 0.5 h the reaction mixture was warmed to room temperature, stirred for another 12 h and filtered. The obtained solution was washed with diluted HCl (pH = 4) (2 x 15 mL), water (15 mL) and brine (15 mL), dried over anhydrous sodium sulphate, filtered and concentrated under reduced pressure.

2.1 Dopolnite reakcijsko shemo sinteze dipeptida! (1,5t)



2.2 Katere spojine smo se znebili s filtracijo? Narišite strukturo! (0,5t)

2.3 Kateri stranski produkt bi lahko še dobili? S pomočjo katere zaščitne skupine, ki bi se odstranila pod drugačnimi pogoji kot zaščitni skupini, ki sta že prisotni na obeh reagentih, bi preprečili nastanek tega stranskega produkta? Navedite splošne reagente, ki se uporabljajo pri uvajanju te zaščite na to funkcionalno skupino. (1,5t)

2.4 Po končani izolaciji smo razvili TPK kromatogram in opazili, da reakcija ni potekla do konca. Narišite teoretični TPK kromatogram, ki bi ga dobili po detekciji lis pod UV lučko in sledеči orositvi z bromkrezolovim zelenim (stacionarna faza: silikagel, mobilna faza: diklorometan/metanol = 9/1), če upoštevamo, da ni bilo prisotnih stranskih produktov? (1,5t)

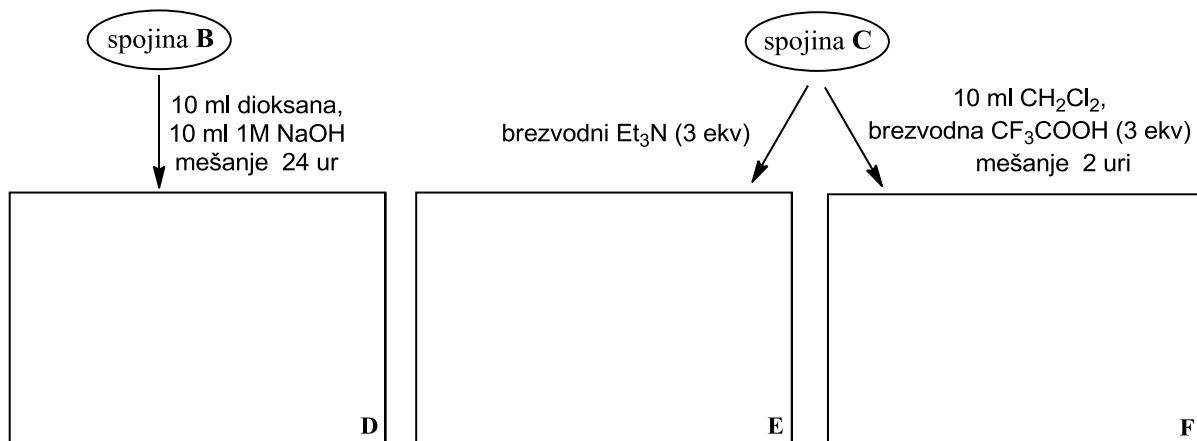
2.5 Koliko lis bi teoretično videli (a) pod UV lučko in (b) koliko po označitvi lis pod UV lučko in sledeči orositvi z bromkrezolovim zelenim, če bi zmes spojin **A**, **B** in **C** nanesli na plošče s kiralnim selektorjem (CHIRALPLATE) ter plošče razvili v mobilni fazi acetonitril/metanol/voda= 5/1/1? (1t)

a:

b:

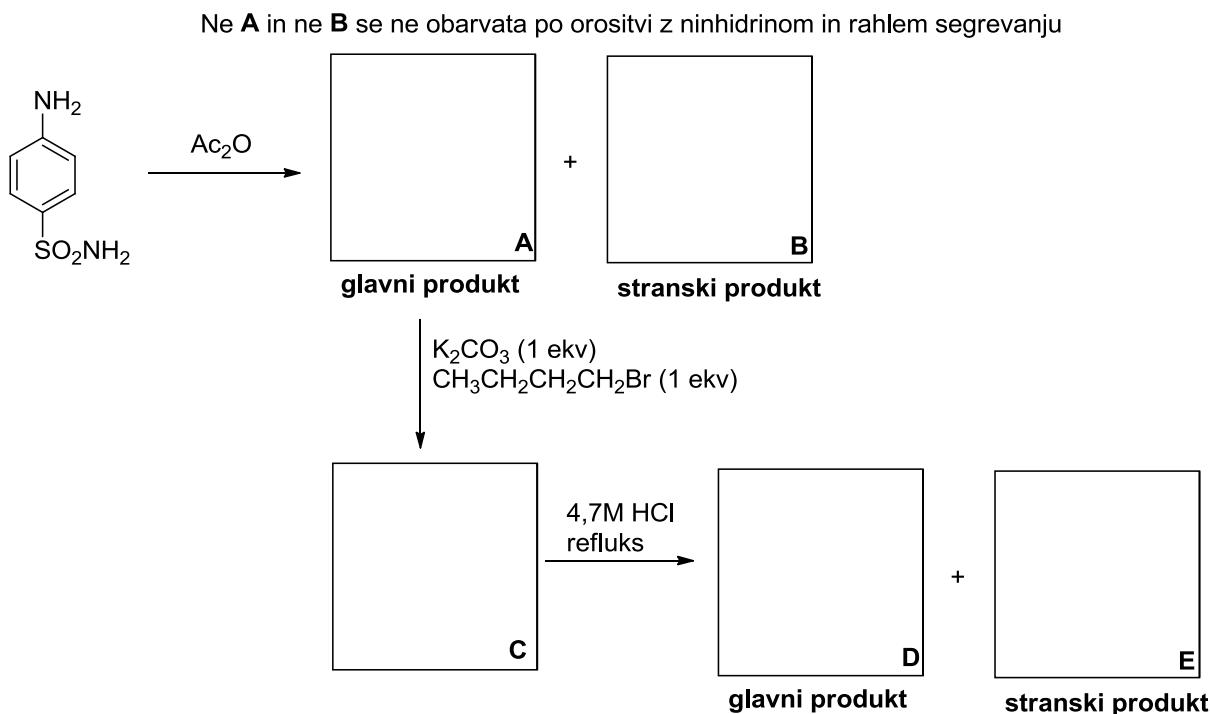
2.6 Kako bi se s pomočjo ekstrakcije znebili nezreagiranega reagenta **A**? (1t)

2.7 Dopolnite manjkajoče strukture **D**, **E** in **F**! (3t)



3. Iz 3,4-dihidroksibenzaldehida, benzena, 4-nitrotoluena, benzil 2-bromoacetata in dveh ekvivalentov 3-oksobutanojske kisline sintetizirajte 3-{2-[{(3,4-diacetoksibenzil)oksi]-2-oksoetil} 5-(4-nitrobenzil) 2,6-dimetil-4-(3-nitrofenil)-1,4-dihidropiridin-3,5-dikarboksilat. (10t)

4. V spodnjo shemo vrišite strukture produktov in stranskih produktov, ki nastanejo pri spodaj prikazanih reakcijah (4t).



4.2 Katere stranske produkte poleg ocetne kisline in dicikloheksilsečnine bi lahko pričakovali v reakcijski zmesi, če bi pri reakciji acetiliranja izhodnega sulfanilamida v zmes dodali še dicikloheksilkarbodiimid (DCC)? Narišite njihove strukture! (1t)

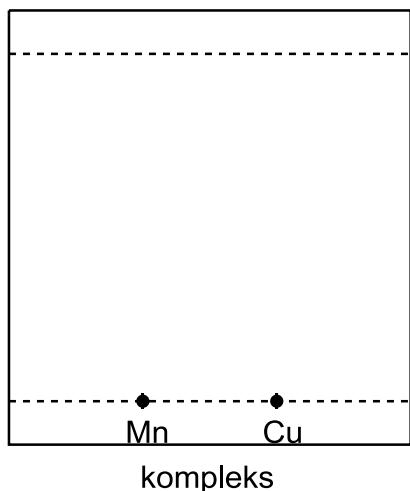
4.3 Za optimizacijo reakcije acetiliranja bi lahko v zmes dodali tudi pomožni nukleofil. Narišite strukturo pomožnega nukleofila, ki smo ga spoznali in uporabili na vajah iz farmacevtske kemije 3! (0,5t)

4.4 Razvrstite spojine **A**, **B** in **C** po kislosti od najbolj do najmanj kisle spojine (pKa!). (0,5t)

4.5 Opišite odnos med strukturo in delovanjem pri sulfonamidnih kemoterapevtikih. (4t)

5. Na vajah smo iz salicilaldehida in etilendiamina sintetizirali mimetik encima superoksid dismutaze H₂salen. Zapišite reakcijo sinteze H₂salena (urejeno, z vsemi reagenti in produkti) ter strukturi kompleksov, ki nastaneta z manganovim(III) acetatom in bakrovim(II) acetatom. (4t)

Skicirajte kromatogram (TLC) manganovega in bakrovega kompleksa s H₂salenom (SF:silikagel; MF: kloroform/metanol=9:1) in pojasnite zakaj pride do razlike med retencijskima faktorjema. (2t)



Zapišite in uredite redoks reakcije za **a)** SOD mimetično in **b)** katalazno aktivnost manganovega kompleksa (kompleks zapišite kot Mnⁿ, n = ustrezeno oksidacijsko število) z ustreznimi kisikovimi reaktivnimi zvrstmi. (4t)