

ISPLIT IZ ORGANSKE HEMIJE ZA STUDENTE FIZIČKE HEMIJE

Predmetni nastavnik: Dr M. D. Ivanović

--	--	--	--	--	--	--	--

IME I PREZIME (OBAVEZNO ŠTAMPANIM SLOVIMA)

BROJ INDEKSA

(UKOLIKO SE STRANICE ZADATKA RAZDVOJE, OBAVEZNO SE POTPISATI NA SVAKOJ STRANI)

NAPOMENE:

- ZA PISANJE ELEMENTA U NEPOSTOJEĆIM VALENTNIM STANJIMA I TO: H>1, C>4, N^{(0)>3}, N^{(+1)>4}, O^{(0)>2}, O^{(+1)>3} BEZUSLOVNO

SLEDI NEGATIVNA OCENA NA ISPITU.

- ODGOVORI SE MOGU PISATI I NA PRAZNIM STRANAMA (POLEĐINI) ZADATKA
 - KONCEPT **NE PISATI** NA ZADATKU (KORISTITI PRAZNE PAPIRE)

- POPUNJAVANJE OBICNOM OLOVKOM NAKNADNO BRISANJE I PISANJE HEMIJSKOM OLOVKOM NIJE DOZVOLJENO

ODGOVORI SE NEĆE BODOVATI U SLEDEĆIM SLUČAJEVIMA:

1. AKO SU PISANI OBIČNOM OLOVKOM A NE HEMIJSKOM.
 2. AKO SU ODGOVORI BRISANI VIŠE PUTA.
 3. AKO SU STRUKTURE (SIMPOLI I VEZE) I TEKST NAPISANI NEJASNO.

ISPLIT JE BODOVAN SA UKUPNO 185 POENA (100%).

OCENJIVANJE: PREKO 90% - 10; 80-89% - 9; 70-79% - 8; 60-69% - 7; 50-59% - 6; 49% I NIŽE - 5

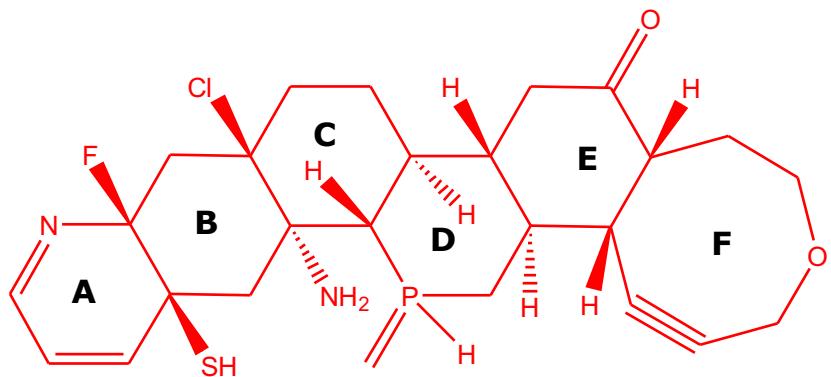
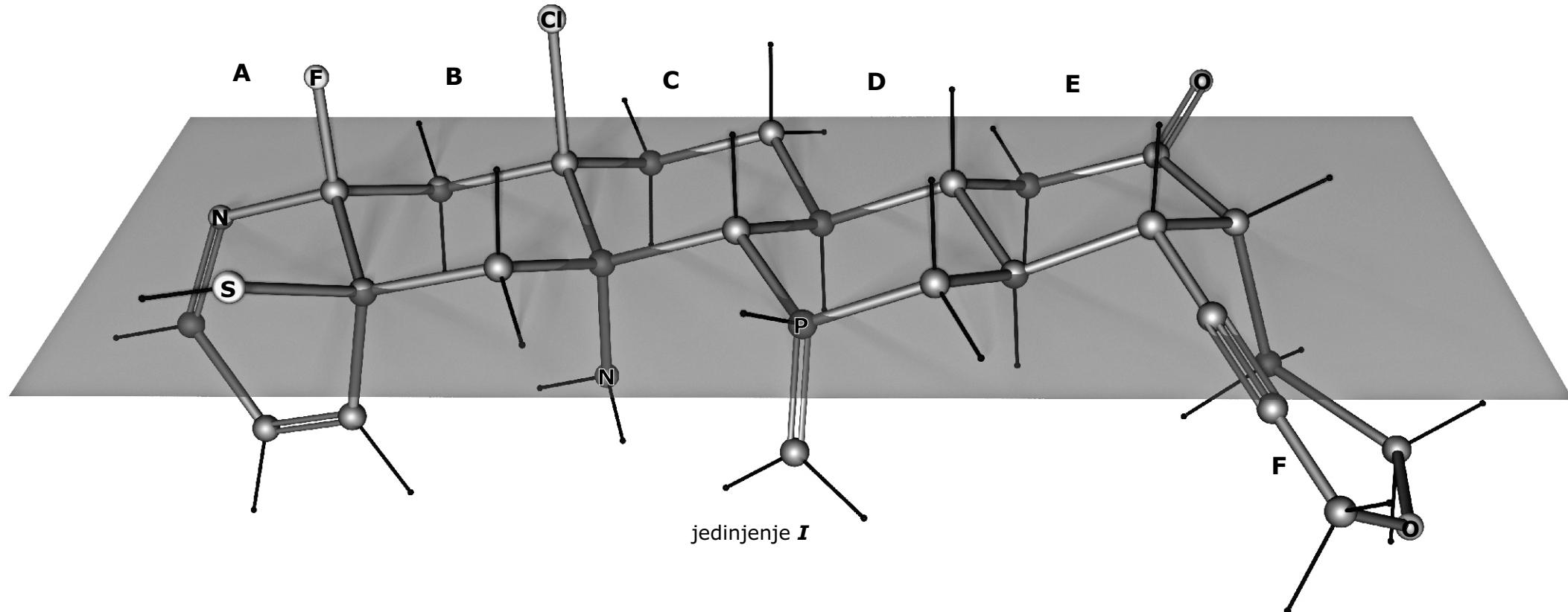
KRAJNJA OCENA JE ZBIR POENA SA ISPITA I SA VEŽBI. KAKO JE DEFINISANO NA POČETKU SEMESTRA.

1.1 Prikazana je "fotografija virtuelnog 3D modela jedinjenja **I**. Svi H atomi su prikazani kao tanki crni cilindri i kuglice.

Nacrtati projekcionu klinastu formulu jedinjenja **I.** Definisati konfiguraciju svih supstituenta razlicitih od vodonika, odgovarajucom klinastom vezom (ispod odn. iznad projekcione ravni).

1.2. Označiti relativnu konfiguraciju prstenova A/B, B/C, C/D, D/E i E/F sa *cis*, *trans* ili *nije definisan*.

25 p



A/B = *cis*

B/C = *trans*

C/D = *trans*

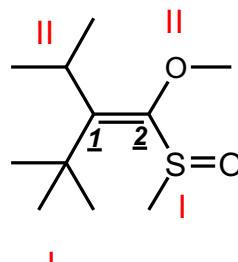
D/E = *trans*

E/F = *cis*

2.1 Prikazani su alkeni 1 - 4. Odrediti sledeće:

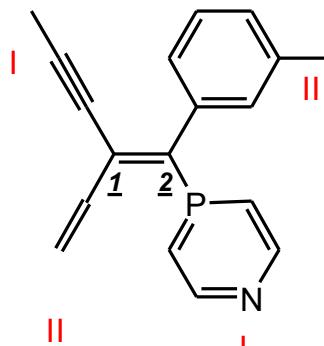
1. Redosled prioriteta supstituenata na C1 i na C2, prema Cahn–Ingold–Prelog-ovom sistemu. Tačno obeležiti priorite sa **I** odn. **II**.
2. Na osnovu toga, odrediti konfiguraciju C=C veze (**E** ili **Z**). (Zadaci bez jasno obeleženih prioriteta neće biti bodovani).

1.



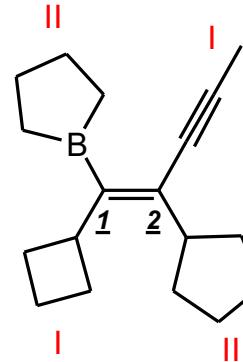
Z

2.



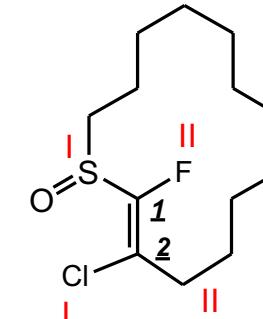
E

3.



E

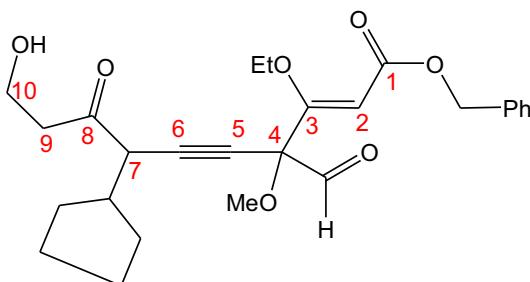
4.



Z

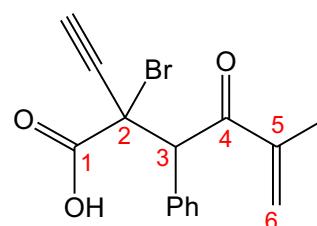
2p svaki,
16 p ukupno

5.



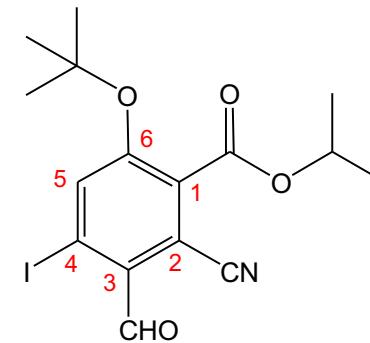
7-ciklopentil-3-etoksi-4-formil-10-hidroksi-4-metoksi-8-okso-dec-2-en-5-in-ska kiselina benzil estar

6.



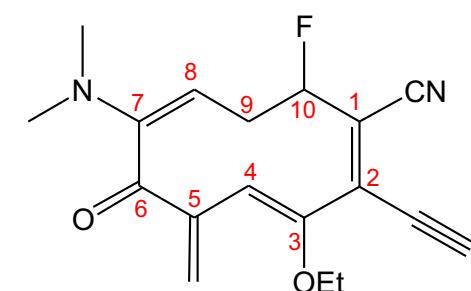
2-brom-2-eticinil-5-metil-4-okso-3-fenilheks-5-enska kiselina

7.



6-(tert-butoxyl)-2-cijano-3-formil-4-jod benzoeva kiselina izo-propil estar

8.



7-(dimetilamin)-3-etoksi-2-eticinil-10-fluor-5-metilen-6-okso-ciklolodek-1,3,7-tri-en-1-karbonitril

isključivo štampanim slovima

isključivo štampanim slovima

isključivo štampanim slovima

isključivo štampanim slovima

3. Nacrtati precizne 2D strukturne formule jedinjenja koja odgovaraju tekstuallnom opisu.

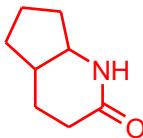
U slučaju jonskih jedinjenja obavezno označiti tačan položaj pozitivne i negativne šarže odn katjon i anjon.(Neki od zadataka podrazumevaju jonsko jedinjenje iako to nije eksplisitno navedeno).

Sve funkcionalne grupe pisati eksplisitno i označiti svaku kovalentnu vezu (jednostruku, dvostruku ili trostruku).

Napomena:

1. U većini slučajeva moguć je veći broj različitih, tačnih odgovora.
2. Sve strukture su moguće (nema "nemogućih" struktura).

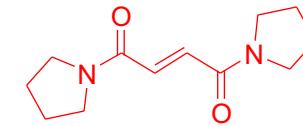
2p svaki,
18 p ukupno



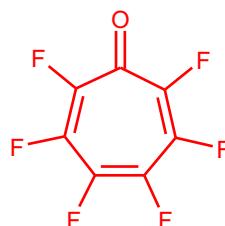
BICIKLIČNI SEKUNDARNI LAKTAM



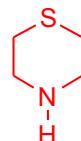
DI-KONJUGOVANI ALKINSKI DIESTAR



CIKLICKI DIAMID KONJUGOVANE DIKISELINE



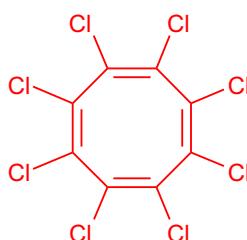
NE-AROMATIČNI, CIKLICKI KETON BEZ sp₃ C ATOMA I BEZ H ATOMA



CIKLICKI AMIN SA TIOETARSKOM GRUPOM



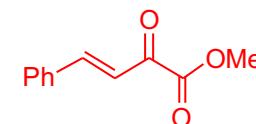
KONJUGOVANI DI-WITTIG-ov REAGENS



POTUPUNO KONJUGOVANI CIKLOALKEN (NEAROMATIČAN), BEZ H ATOMA



CIKLOPROPIL-ALDEHID SA GEMINALnim ESTARSKIM GRUPAMA



KONJUGOVANI ALIFATIČNI α-KETO-ESTAR SA AROMATIČNIM PRSTENOM

4. Nacrtati precizne 2D strukturne formule jedinjenja koja odgovaraju tekstuallnom opisu.

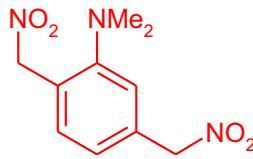
U slučaju jonskih jedinjenja obavezno označiti tačan položaj pozitivne i negativne šarže odn katjon i anjon.(Neki od zadataka podrazumevaju jonsko jedinjenje iako to nije eksplisitno navedeno).

Sve funkcionalne grupe pisati eksplisitno i označiti svaku kovalentnu vezu (jednostruku, dvostruku ili trostruku).

Napomena:

1. U većini slučajeva moguć je veći broj različitih, tačnih odgovora.
2. Sve strukture su moguće (nema "nemogućih" struktura).

2p svaki,
18 p ukupno



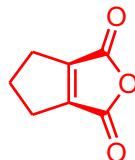
AROMATIČNI AMIN SA DVE ALIFATIČNE NITRO GRUPE



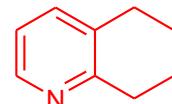
PREMOŠĆENI BICIKLIČNI TERCIJERNI DIAMIN



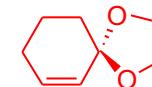
α -KETO-ALKOHOL SA DVE (*p*-FLUOROARIL) GRUPE.



SIMETRIČNI CIKLIČNI ANHIDRID NEZASIĆENE DIKISELINE



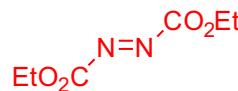
HETEROAROMATIČNI AMIN KONDENZOVAN SA CIKLOALKANOM



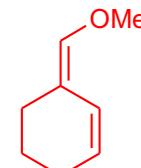
CIKLIČNI-ACETAL α,β -NEZASIĆENOG CIKLO-ALKAN-ONA



Z-ALKEN KONJUGOVAN SA AROMATIČNIM PRSTENOM I ALKINIL GRUPOM



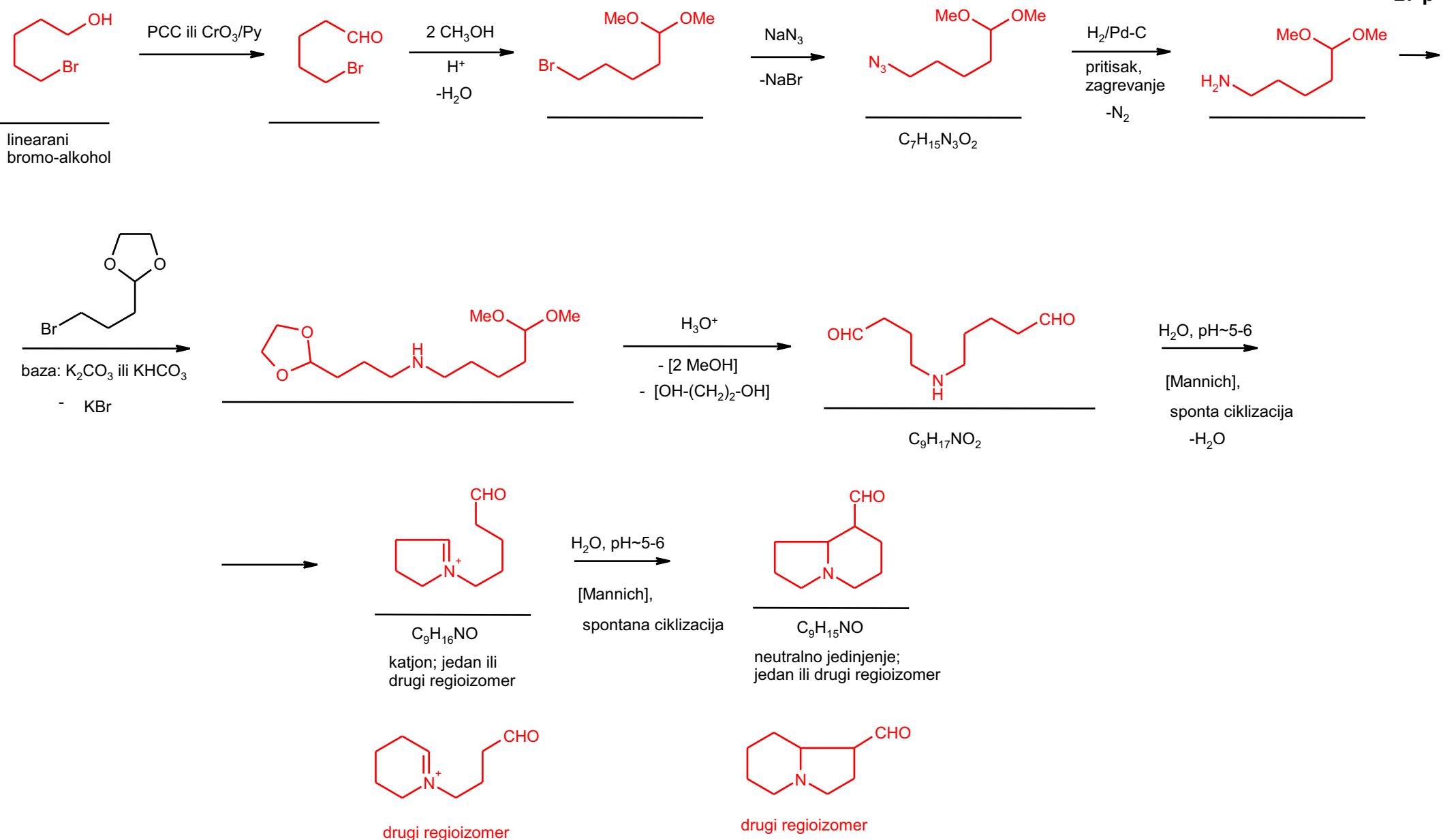
ALIFATIČNO AZO JEDINJENJE SA DVE ESTARSKE GRUPE



KONJUGOVANI ENOL-ETAR CIKLIČNOG ALDEHIDA

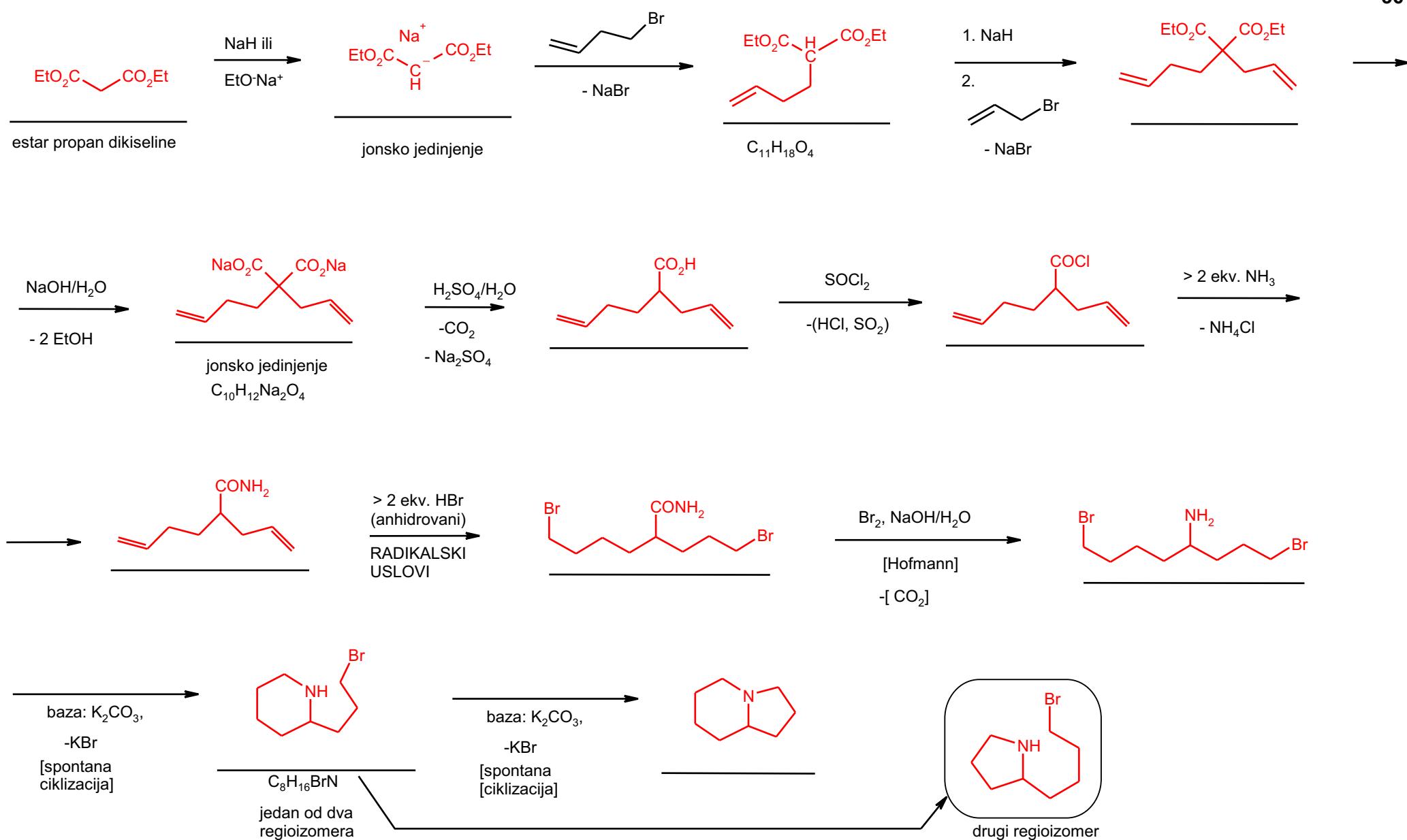
5. Za prikazane reakcije nacrtati tačnu strukturu intermedijera i krajnjeg proizvoda.

27 p

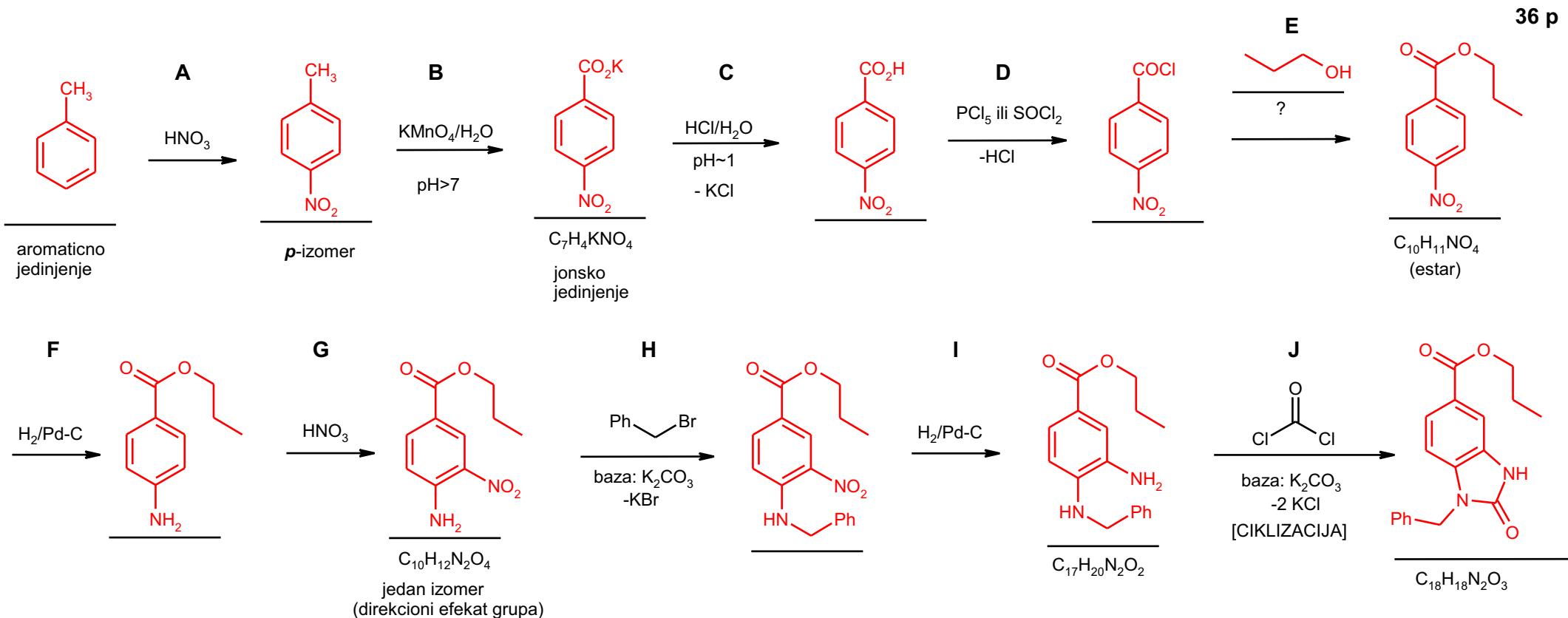


6. Za prikazane reakcije nacrtati tačnu strukturu intermedijera i krajnjeg proizvoda.

36 p



7. Za prikazane reakcije nacrtati tačnu strukturu intermedijera i krajnjeg proizvoda.



8. Za reakciju fazu G (nitrovanje) primeniti metodu rezonance i nacrtati tri dipolarne kanonske strukture sa **amino grupom**, koje objašnjavaju regioselektivnost reakcije.

