

Bodovanje:

- | | |
|-----------------------------------|-----|
| 1.) a) strukture | 2 |
| ispravan anomer | 1 |
| b) oba produkta | 2 |
| 2.) strukture | 2 |
| vodikove veze | 2 |
| 3.) a) ispravna struktura | 2 |
| b) ispravna struktura | 3 |
| 4.) navedene barem 3 prednosti | 3 |
| 5.) a) ispravna struktura peptida | 3 |
| označene peptidne veze | 1 |
| označeni N i C krajevi | 1 |
| b) uvjeti, reagensi, vrijeme | 1 |
| 6.) Jednadžbe disocijacije | 2.5 |
| Titracijska krivulja | 2.5 |
| pI | 1 |
| Označene pKa i pI na krivulji | 1 |

Ukupno bodova **30**

89+%	5
76-88%	4
63-75%	3
50-62%	2

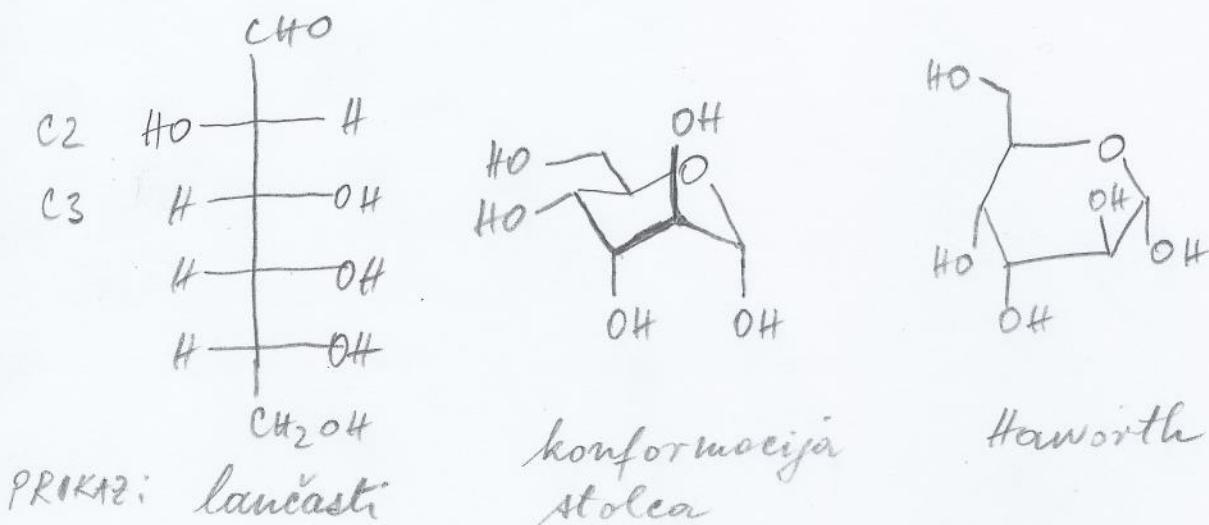


1. TEST SAMOPROVJERE ZNANJA

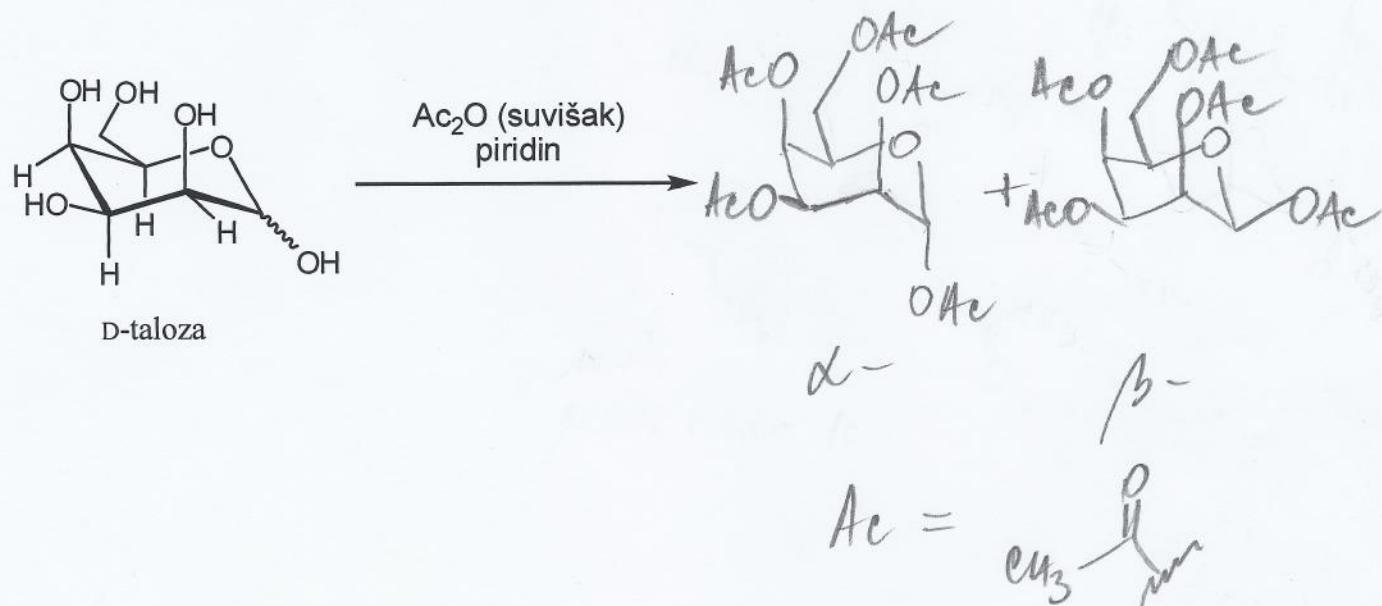
iz kolegija Osnove kemije prirodnih organskih spojeva

Upute za rješavanje: Vrijeme rješavanja testa je 60 min. Test rješavajte bez da se konzultirate s nastavnim materijalima ili s kolegama. Za tjedan dana dobit ćete test s rješenjima i bodovanjem.

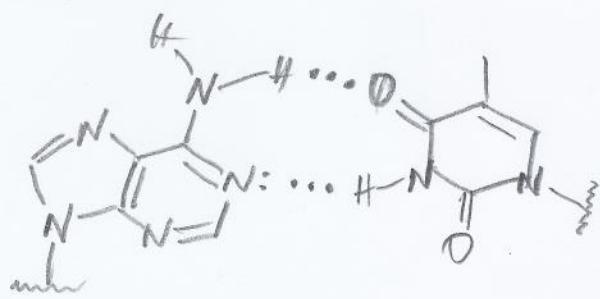
- 1.) a) D-Altroza se od glukoze razlikuje po absolutnoj konfiguraciji ugljikovih atoma C2 i C3. Prikažite strukturu D-altroze: lančasti oblik, prikaz konformacije stolca i Haworthov prikaz (prikažite samo α -anomer kod cikličkih struktura).



- b) Prikažite produkte koji nastaju iz D-taloze u sljedećoj reakciji:



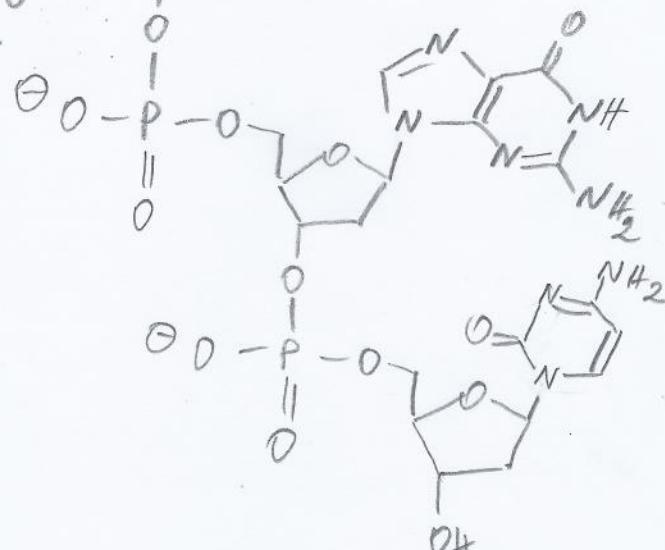
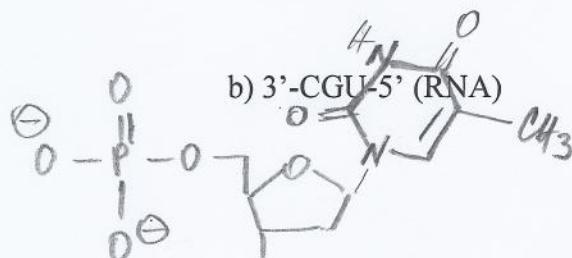
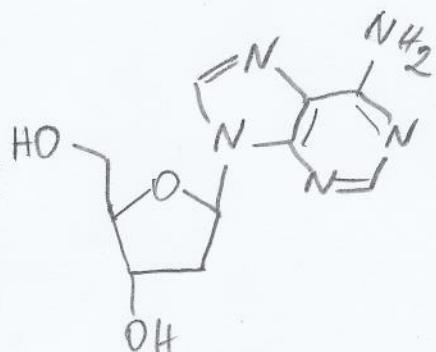
2.) Nacrtajte kako se baze adenin i timin povezuju vodikovim vezama u molekuli DNA. Koliko vodikovih veza tvore?



2 vodikove veze

3.) Nacrtajte:

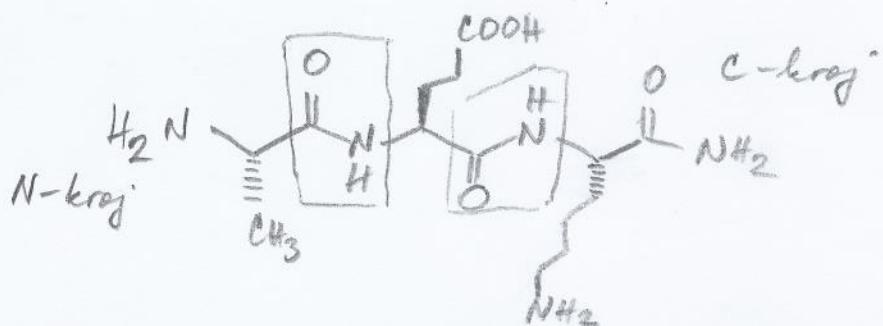
a) deoksiadenozin



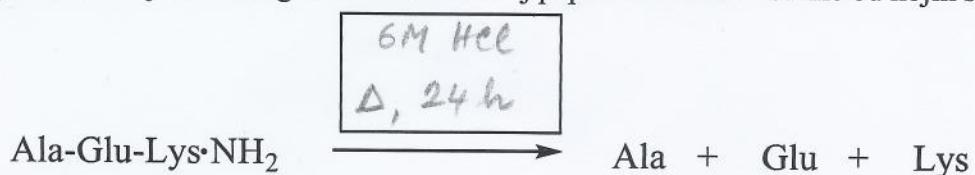
4.) Polinukleotidi i peptidi mogu se pripraviti sintezom u otopini ili sintezom na čvrstom nosaču. Koje su prednosti sinteze na čvrstom nosaču u odnosu na sintezu u otopini?

- Proizvodi su kovalentno vezani za polimer, a nečistoci i nusproizvodi rizni je se lako ispisati.
- čistota procesa, nije potreban prociscavanje svih međuproizvoda
- lako se automatsiraju
- mogu se sintetizirati oligonukleotidi do 200 jedinicice
- mogu se sintetizirati manji proteini
- brzina, npr. peptid od 200 aminokiselina u pet dana
- ...

5.) a) Nacrtajte tripeptid Ala-Glu-Lys-NH₂ te mu označite N i C kraj. Obilježite peptidne veze.



b) Pri kojim biste uvjetima mogli hidrolizirati ovaj peptid na aminokiseline od kojih se sastoji?



(u praznu kućicu upisati reagens, reakcijske uvjete i vrijeme trajanja reakcije)

6M HCl Δ 24h

6.) Prikažite postupnu disocijaciju aminokiseline lizina od potpuno protoniranog do potpuno deprotoniranog oblika. Nacrtajte titracijsku krivulju i na njoj označite pK_a i pI vrijednosti. Izračunajte vrijednost pI. pK_{a1} (α-COOH) = 2.18, pK_{a2} (α-NH₂) = 8.95, pK_{a3} (ε-NH₂) = 10.53.

