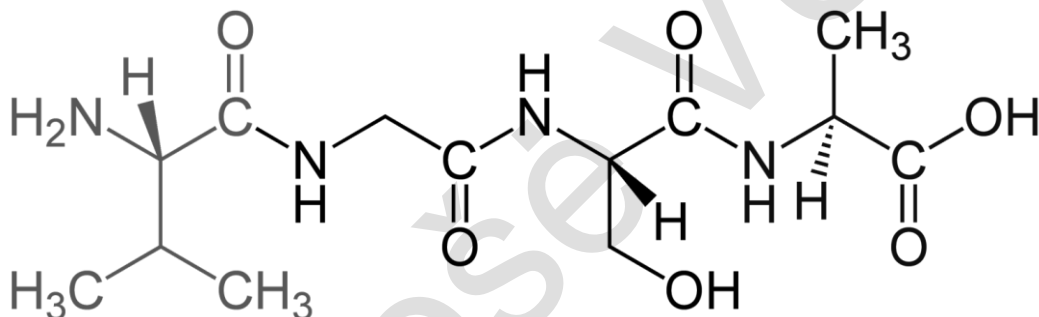


## 7 paskaitos patikra

### I dalis

Teisingas atsakymas į kiekvieną I dalies klausimą vertinamas vienu tašku. Į šiuos klausimus yra tik po vieną teisingą atsakymą. Pasirinkite vieną atsakymą ir jį apibraukite.

- Krakkolas yra:
  - $\alpha$ -gliukozės polisacharidas
  - $\beta$ -gliukozės polisacharidas
  - $\alpha$ -gliukozės ir  $\beta$ -fruktozės disacharidas
  - $\beta$ -gliukozės ir  $\alpha$ -fruktozės disacharidas
- Nesočiosios karboksirūgštis, kuri turi 15 C atomų ir 3 dvigubąsias jungtis tarp anglies atomų, bendroji formulė yra:
  - $C_{15}H_{25}COOH$
  - $C_{15}H_{31}COOH$
  - $C_{14}H_{23}COOH$
  - $C_{14}H_{28}COOH$
- Baltymų antrinę struktūrą lemia vandeniliniai ryšiai tarp:
  - OH ir -CO-
  - NH- ir -CO-
  - OH ir  $H_2O$
  - NH- ir  $H_2O$
- Ciklinės formos gliukozėje?
  - Aldehido grupė susijungusi su penktu C atomu
  - Ketono grupė susijungusi su penktu C atomu
  - Aldehido grupė susijungusi su šeštu C atomu
  - Ketono grupė susijungusi su šeštu C atomu
- Kiek skirtingų aminorūgščių sudaro šį peptidą?



A. 2

B. 3

C. 4

D. 5

### II dalis

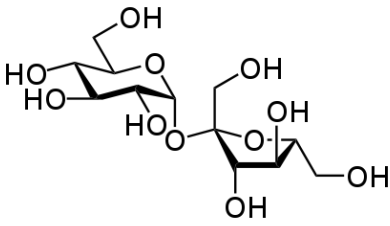
Teisingas atsakymas į kiekvieną II dalies klausimą vertinamas vienu tašku.

- Koks 1 mol/l koncentracijos dimetilamino tirpalo pH? UŽUOMINA: pasinaudokite bazių jonizacijos konstantomis.?
- Kaip vadinamas procesas, kai krakkolas yra virškinamas esant fermento amilazės?



### III dalis

7 paskaita | 2021-04-26  
Duota molekulė:



1. Kokia šios molekulės molekulinė formulė? (1 taškas)

2. Koks šio angliavandenio pavadinimas? (1 taškas)

3. Parašykite šio junginio hidrolizės reakcijos lygtį nesutrumpintomis struktūrinėmis formulėmis.  
(2 taškai)

4. Hidrolizės  $\Delta H = -14,4$  kJ. Kiek energijos išsiskirs/bus sunaudota hidrolizavus 100 g šio angliavandenio? (3 taškai)