

AMINOKISELINE

- Podsetnik iz organske i analitičke hemije
- Standardne (proteinske) aminokiseline:
 - struktura, nomenklatura, klasifikacija
 - konfiguracija
- Zašto 20 proteinskih aminokiselina?
- Zašto L-aminokiseline?
- Osobine bočnih ostataka:
 - *polarnost *veličina *disocijacija *reaktivnost
- Identifikacija i određivanje aminokiselina
 - Aminoanaliza

“Ispitno” pitanje

2. Aminokiseline: nazivi, skraćenice, sterohemija; polarnost; klasifikacija; osnovne reakcije bočnih ostataka; elektrolitičke osobine; aminokiseline kao puferi; analiza (planarna hromatografija; jonoizmenjivačka hromatografija)

Literatura/priprema: PSF: pogl. 2:
Pr.:Aminokiseline, zapažanja sa vežbi

Podsetnik iz (organske) hemije?:

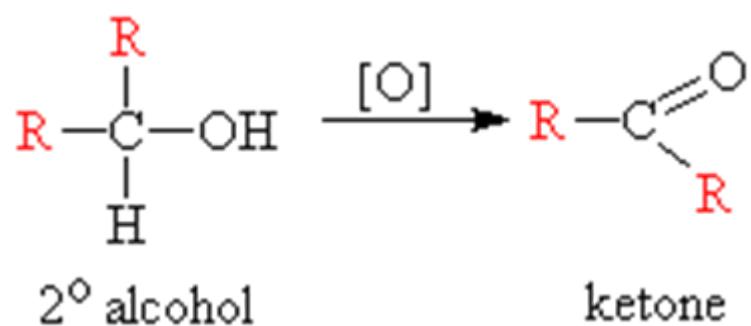
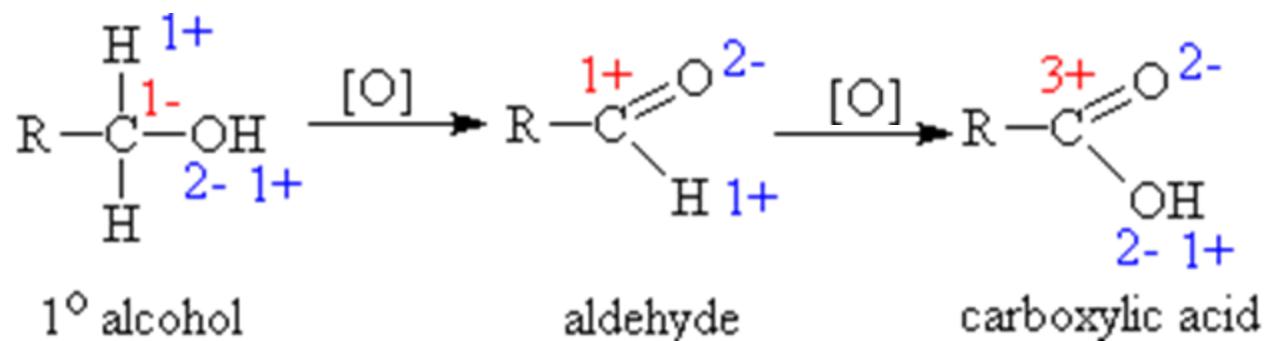
- karbonske kiseline
- amini
- (tio)alkoholi, (tio)etri, benzol, fenol, ...

Podsetnik iz opšte/analitičke hemije:

(videti Dodatak o puferima u Praktikumu):

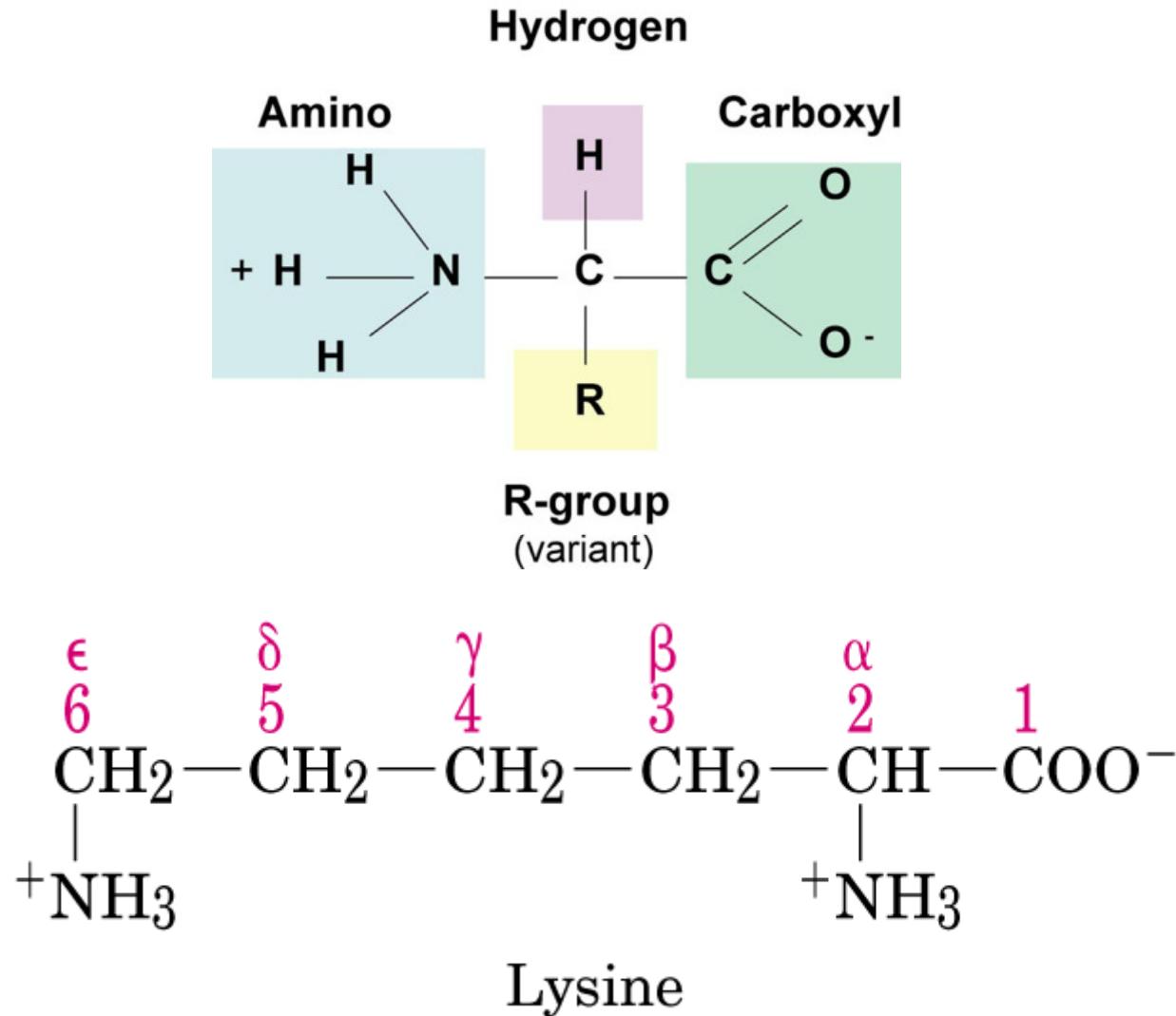
- slabe kiseline/baze
- pH?, K_a i pK_a
- titracije slabih kiselina

Name of Class	Functional Group	General Formula	Name of Class	Functional Group	General Formula
Alkane	None	R—H	Carboxylic acid	$\begin{matrix} \text{O} \\ \parallel \\ \text{C}—\text{O}—\text{H} \end{matrix}$	$\text{R}—\text{C}(=\text{O})—\text{O}—\text{H}$
Alkene	$\begin{matrix} & \\ \text{C}=\text{C} \\ & \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{R}' & \text{R}'' \\ & \\ \text{R}—\text{C}=\text{C}—\text{R}''' \end{matrix}$	Ester	$\begin{matrix} \text{O} \\ \parallel \\ \text{C}—\text{O}—\text{C}—\text{R} \end{matrix}$	$\text{R}—\text{C}(=\text{O})—\text{O}—\text{R}'$
Alkyne	$\begin{matrix} \\ \text{C}\equiv\text{C} \\ \end{matrix}$	$\text{R}—\text{C}\equiv\text{C}—\text{R}'$	Amide	$\begin{matrix} \text{O} \\ \parallel \\ \text{C}—\text{N} \\ \\ \text{H} \end{matrix}$	$\text{R}—\text{C}(=\text{O})—\text{N}(\text{H})—\text{R}'$
Alcohol	$\begin{matrix} \\ \text{C}—\text{O}—\text{H} \\ \end{matrix}$	R—O—H			
Ether	$\begin{matrix} & \\ \text{C}—\text{O}—\text{C} \\ & \end{matrix}$	R—O—R'			
Aldehyde	$\begin{matrix} \text{O} \\ \parallel \\ \text{C}—\text{H} \end{matrix}$	$\text{R}—\text{C}(=\text{O})—\text{H}$			
Ketone	$\begin{matrix} \text{O} \\ \parallel \\ \text{C} \end{matrix}$	$\text{R}—\text{C}(=\text{O})—\text{R}'$			
Amine	$\begin{matrix} & \\ \text{C}—\text{N} \\ & \end{matrix}$	$\begin{matrix} \text{H} \\ \\ \text{R}—\text{N}(\text{H})—\text{R}' \end{matrix}$			
		$\begin{matrix} \text{H} \\ \\ \text{R}—\text{N}(\text{H})—\text{R}'' \end{matrix}$			



Odredite
oksidaciona
stanja!

Standardne (proteinske) α -aminokiseline: struktura

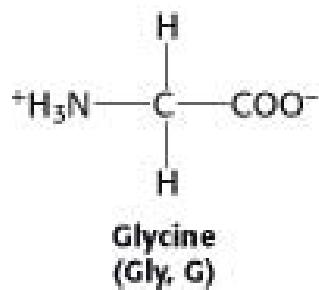
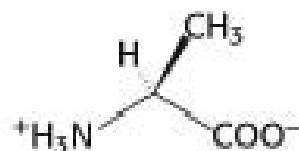
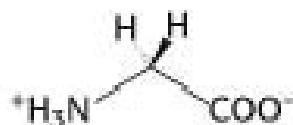


Prikazivanje α -aminokiselina

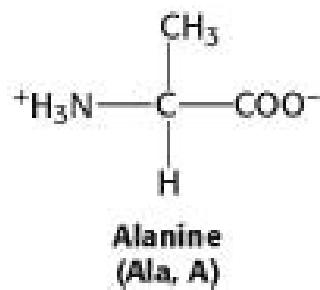
Glycine
(Gly, G)



Alanine
(Ala, A)



Glycine
(Gly, G)



Alanine
(Ala, A)

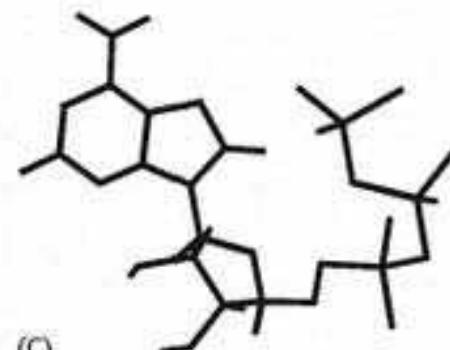
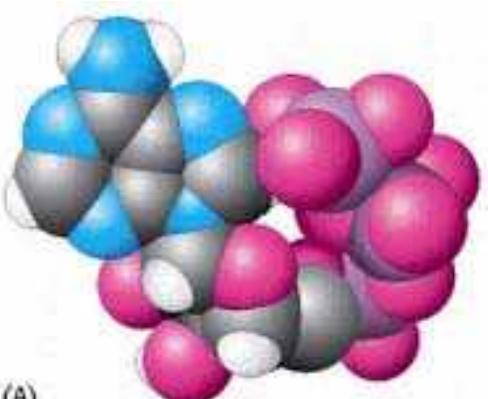


Figure 1.16. Molecular Representations. Comparison of (A) space-filling, (B) ball-and-stick, and (C) skeletal model of ATP.



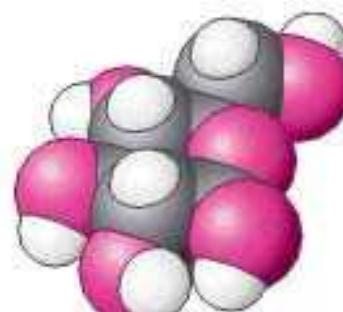
Water



Acetate



Formamide



β -D-Glucose



Cysteine

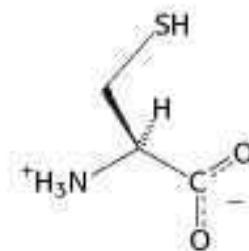
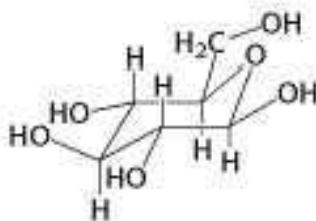
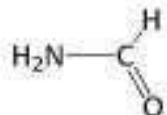
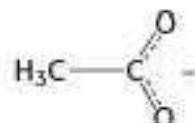
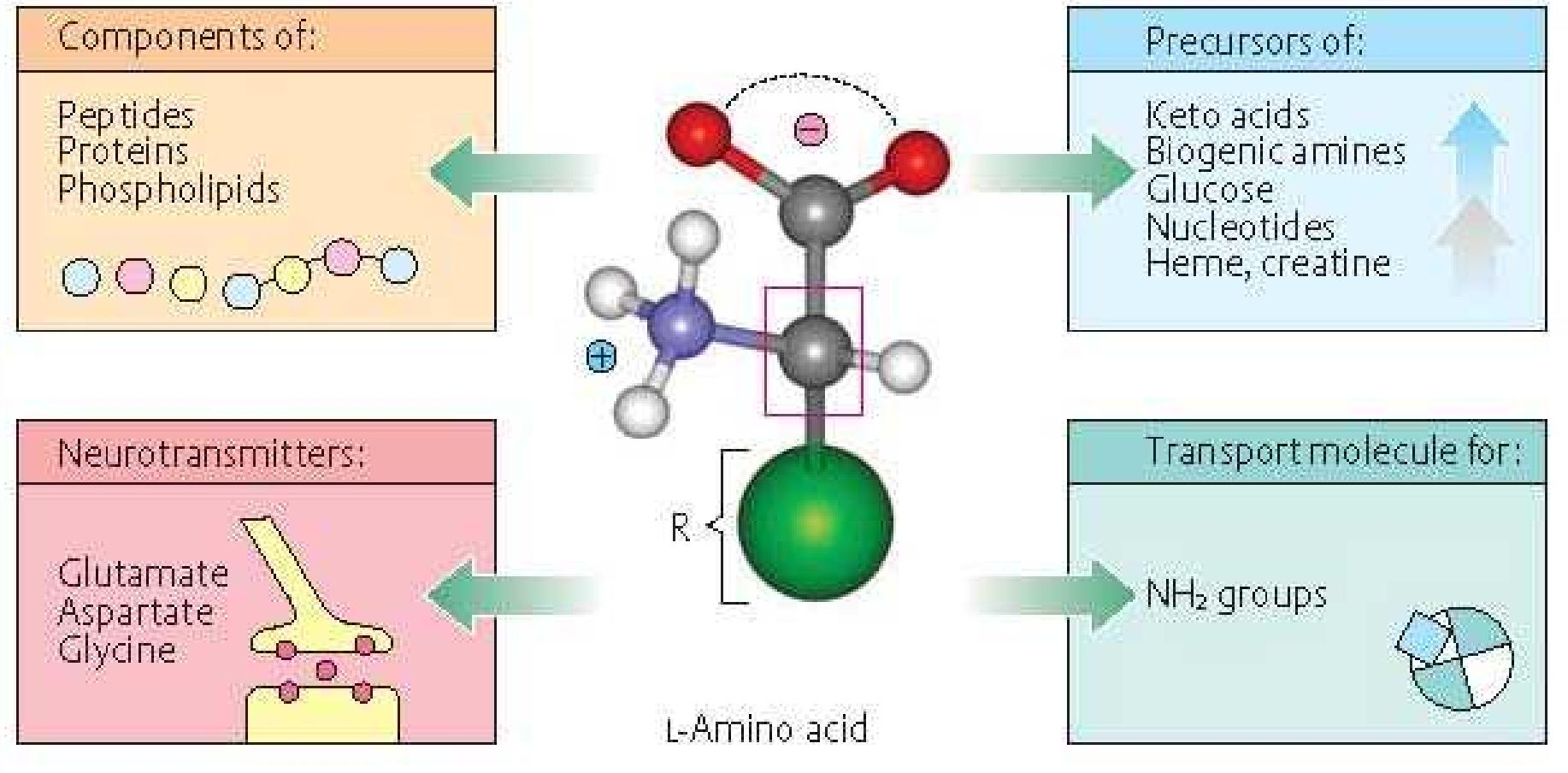


Figure 1.17. Space-Filling Models. Structural formulas and space-filling representations of selected molecules are shown.

Funkcije α -aminokiselina

A. Amino acids: functions



20 proteinskih aminokiselina

$\text{H}_3\text{N}^+ \text{---} \text{C}(=\text{O}) \text{---} \text{CH}_3$ Alanine A	$\text{H}_3\text{N}^+ \text{---} \text{C}(=\text{O}) \text{---} \text{CH}(\text{CH}_3) \text{---} \text{CH}_3$ Valine V	$\text{H}_3\text{N}^+ \text{---} \text{C}(=\text{O}) \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{CH}(\text{CH}_3) \text{---} \text{CH}_3$ Leucine L	$\text{H}_3\text{N}^+ \text{---} \text{C}(=\text{O}) \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{CH}(\text{CH}_3) \text{---} \text{CH}_3$ Isoleucine I	$\text{H}_3\text{N}^+ \text{---} \text{C}(=\text{O}) \text{---} \text{CH}(\text{CH}_2 \text{---} \text{CH}_2) \text{---} \text{CH}_2$ Proline P
$\text{H}_3\text{N}^+ \text{---} \text{C}(=\text{O}) \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{S} \text{---} \text{CH}_3$ Methionine M	$\text{H}_3\text{N}^+ \text{---} \text{C}(=\text{O}) \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{C}_6\text{H}_5$ Phenylalanine F	$\text{H}_3\text{N}^+ \text{---} \text{C}(=\text{O}) \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{C}_5\text{H}_4\text{N}$ Tryptophan W	$\text{H}_3\text{N}^+ \text{---} \text{C}(=\text{O}) \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{C}_5\text{H}_4\text{N}$ Glycine G	$\text{H}_3\text{N}^+ \text{---} \text{C}(=\text{O}) \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{OH}$ Serine S
$\text{H}_3\text{N}^+ \text{---} \text{C}(=\text{O}) \text{---} \text{CH}(\text{OH}) \text{---} \text{CH}_3$ Threonine T	$\text{H}_3\text{N}^+ \text{---} \text{C}(=\text{O}) \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{SH}$ Cysteine C	$\text{H}_3\text{N}^+ \text{---} \text{C}(=\text{O}) \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{C}(\text{NH}_2)\text{---} \text{O}$ Asparagine N	$\text{H}_3\text{N}^+ \text{---} \text{C}(=\text{O}) \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{C}(\text{NH}_2)\text{---} \text{O}$ Glutamine Q	$\text{H}_3\text{N}^+ \text{---} \text{C}(=\text{O}) \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{C}_6\text{H}_4\text{OH}$ Tyrosine Y
$\text{H}_3\text{N}^+ \text{---} \text{C}(=\text{O}) \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{C}(\text{O}^-)\text{---} \text{O}^-$ Aspartic Acid D	$\text{H}_3\text{N}^+ \text{---} \text{C}(=\text{O}) \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{C}(\text{O}^-)\text{---} \text{O}^-$ Glutamic Acid E	$\text{H}_3\text{N}^+ \text{---} \text{C}(=\text{O}) \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{NH}_3^+$ Lysine K	$\text{H}_3\text{N}^+ \text{---} \text{C}(=\text{O}) \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{NH} \text{---} \text{C}(=\text{O}) \text{---} \text{NH}_2$ Arginine R	$\text{H}_3\text{N}^+ \text{---} \text{C}(=\text{O}) \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{HC}=\text{C}(\text{NH})\text{---} \text{NH}$ Histidine H

Nepolarne

Polarne
nenaelektrisane

Polarne
naelektrisane:

kisele
bazne

Skraćenice za standardne aminokiseline

Tabela 2.2: Skraćenice za 20 standardnih aminokiselina. Simboli Glx i Asx označavaju Gln ili Glu odn. Asn ili Asp. Ovi simboli potiču iz laboratorijske prakse, jer pri određivanju aminokiselinskog sastava i sekvene često nije moguće sa sigurnošću utvrditi da li se radi o amidima (Asn, Gln) ili o odgovarajućim kiselinama (Asp, Glu).

Aminokiselina ili ostatak	Troslovni simbol	Jednoslovni simbol	Mnemonik za jednoslovni simbol
Alanin	Ala	A	Alanin
Glutamat	Glu	E	od engl. "gluEtamic acid"
Glutamin	Gln	Q	od engl. "Q-tamine"
Aspartat	Asp	D	od engl. "asparDic acid"
Asparagin	Asn	N	asparagiN
Leucin	Leu	L	Leucin
Glicin	Gly	G	Glicin
Lizin	Lys	K	K je u abzuci ispred L
Serin	Ser	S	Serin
Valin	Val	V	Valin
Arginin	Arg	R	aRginin
Treonin	Thr	T	Treonin
Prolin	Pro	P	Prolin
Izoleucin	Ile	I	Isoleucin
Metionin	Met	M	Metioni
Fenilalanin	Phe	F	Fenilalanin
Tirozin	Tyr	Y	engl. tYrosine
Cistein	Cys	C	Cistein
Triptofan	Trp	W	engl. "tWo rings"
Histidin	His	H	Histidin

Proteinske aminokiseline se klasifikuju po:

- polarnosti (uobičajen način u biohemiji)
- funkcionalnim grupama u bočnim ostacima
- biosintezi (esencijalne, ne-esencijalne)

OSOBINE BOČNIH OSTATAKA

* POLARNOST

* VELIČINA

* DISOCIJACIJA

* REAKTIVNOST

20 standardnih proteinskih aminokiselina

$\text{H}_3\text{N}^+ \text{---} \text{C}(\text{H}) \text{---} \text{CH}_3$ Alanine A	$\text{H}_3\text{N}^+ \text{---} \text{C}(\text{H}) \text{---} \text{CH}(\text{H}_3\text{C}) \text{---} \text{CH}_3$ Valine V	$\text{H}_3\text{N}^+ \text{---} \text{C}(\text{H}) \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{CH}(\text{H}_3\text{C}) \text{---} \text{CH}_3$ Leucine L	$\text{H}_3\text{N}^+ \text{---} \text{C}(\text{H}) \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{CH}(\text{H}_3\text{C---CH}_3) \text{---} \text{CH}_3$ Isoleucine I	$\text{H}_3\text{N}^+ \text{---} \text{C}(\text{H}) \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{CH}(\text{H}_3\text{C---CH}_2) \text{---} \text{CH}_2$ Proline P
$\text{H}_3\text{N}^+ \text{---} \text{C}(\text{H}) \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{S}(\text{H}) \text{---} \text{CH}_3$ Methionine M	$\text{H}_3\text{N}^+ \text{---} \text{C}(\text{H}) \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{C}_6\text{H}_5$ Phenylalanine F	$\text{H}_3\text{N}^+ \text{---} \text{C}(\text{H}) \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{C}(\text{H}) \text{---} \text{N}(\text{H}) \text{---} \text{C}_6\text{H}_5$ Tryptophan W	$\text{H}_3\text{N}^+ \text{---} \text{C}(\text{H}) \text{---} \text{CH}_2$ Glycine G	$\text{H}_3\text{N}^+ \text{---} \text{C}(\text{H}) \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{OH}$ Serine S
$\text{H}_3\text{N}^+ \text{---} \text{C}(\text{H---OH}) \text{---} \text{CH}_3$ Threonine T	$\text{H}_3\text{N}^+ \text{---} \text{C}(\text{H---SH}) \text{---} \text{CH}_2$ Cysteine C	$\text{H}_3\text{N}^+ \text{---} \text{C}(\text{H---O---NH}_2) \text{---} \text{CH}_2$ Asparagine N	$\text{H}_3\text{N}^+ \text{---} \text{C}(\text{H---O---NH}_2) \text{---} \text{CH}_2$ Glutamine Q	$\text{H}_3\text{N}^+ \text{---} \text{C}(\text{H---O---OH}) \text{---} \text{CH}_2$ Tyrosine Y
$\text{H}_3\text{N}^+ \text{---} \text{C}(\text{H---O---O}^-) \text{---} \text{CH}_2$ Aspartic Acid D	$\text{H}_3\text{N}^+ \text{---} \text{C}(\text{H---O---O}^-) \text{---} \text{CH}_2$ Glutamic Acid E	$\text{H}_3\text{N}^+ \text{---} \text{C}(\text{H---CH}_2) \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{NH}_3^+$ Lysine K	$\text{H}_3\text{N}^+ \text{---} \text{C}(\text{H---CH}_2) \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{NH}_3^+ \text{---} 2\text{H}^+$ Arginine R	$\text{H}_3\text{N}^+ \text{---} \text{C}(\text{H---CH}_2) \text{---} \text{CH}_2 \text{---} \text{HC}=\text{C}(\text{H---NH---CH}_2)$ Histidine H

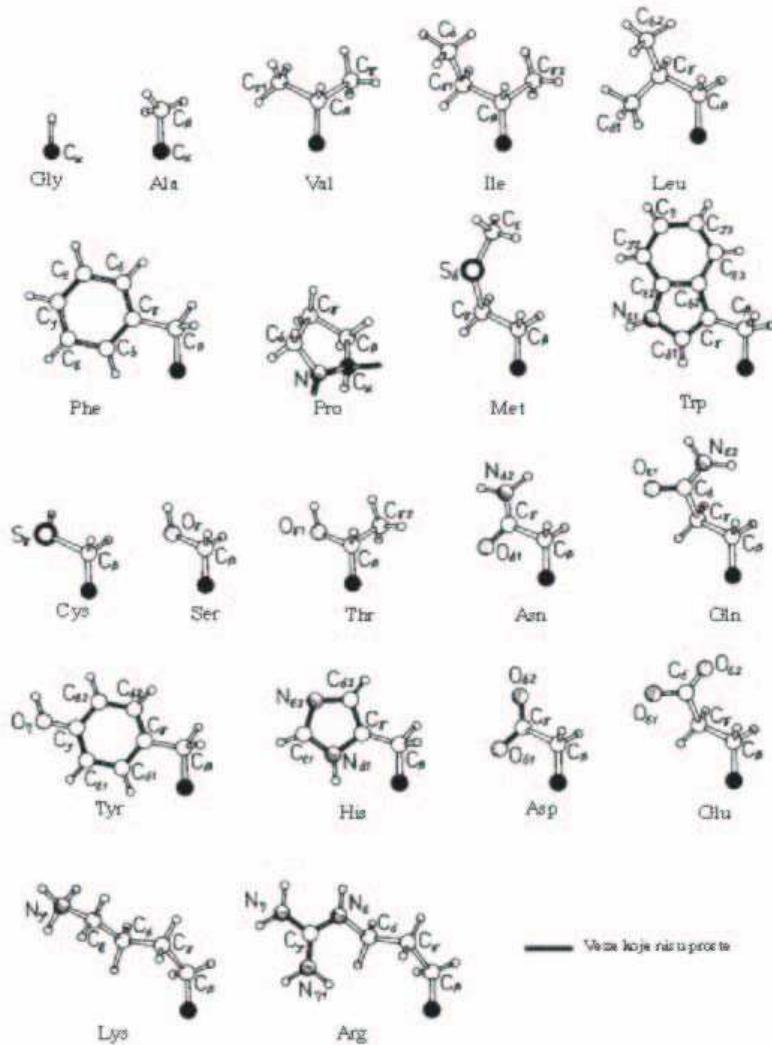
Nepolarne

Polarne
nenaelektrisane

Polarne
naelektrisane:

kisele
bazne

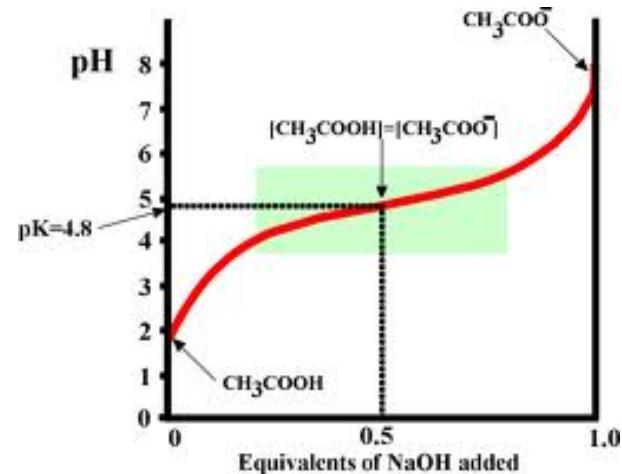
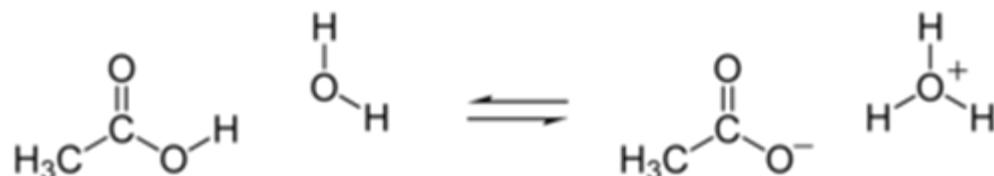
VELIČINA



Slika 2.2: Strukture bočnih (R) ostataka standardnih aminokiselina; bočni ostaci su grupisani po sličnosti.

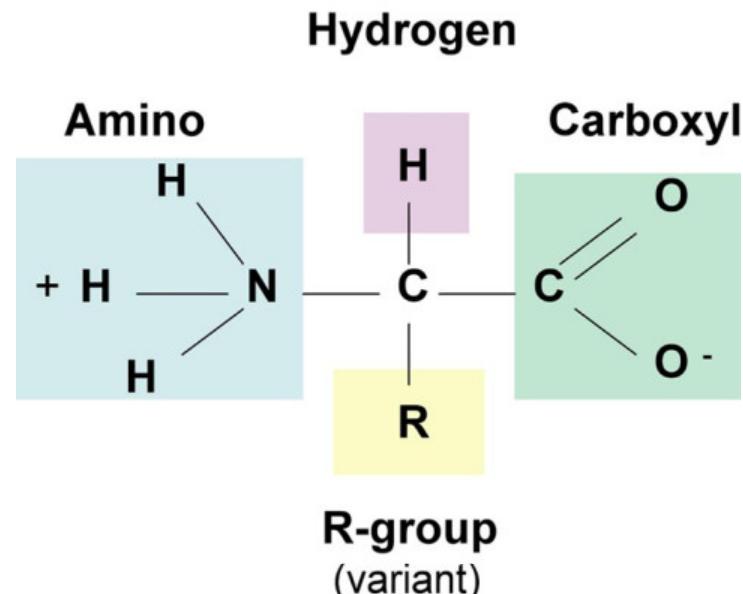
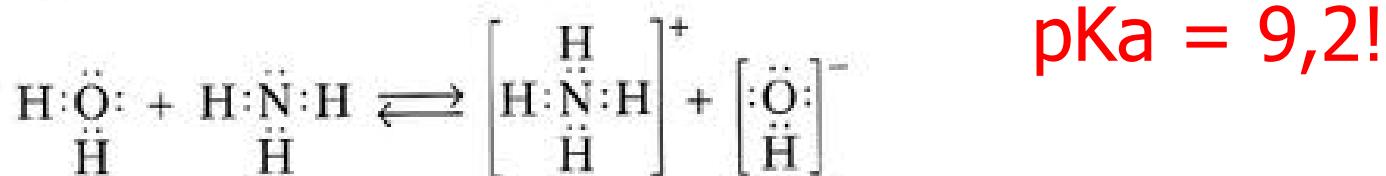
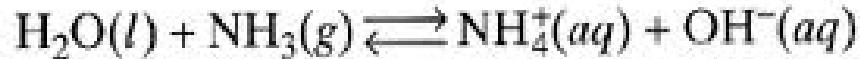
Aminokiseline su slabe poliprotične kiseline

$$pK_a = 4,8!$$



$\text{R}-\overset{\text{O}}{\underset{\text{C}}{\text{ }}}-\text{OH}$	\geq		\geq	$\text{R}-\text{OH}$	\geq	$\text{R}-\text{NH}_2$	\geq	$\text{R}-\text{H}$
carboxylic acids		phenols		alcohols		amines		alkanes
pK _a ≈ 5		pK _a ≈ 10		pK _a ≈ 16		pK _a ≈ 35		pK _a ≈ 60+

Aminokiseline su slabe poliprotične kiseline



Aminokiseline su slabe poliprotične kiseline

Tabela 2.5: Disocijacija ionizujućih grupa u aminokiselinama.

Grupa	Kiselina \rightleftharpoons Baza + H ⁺
Terminalna karboksilna	$-\text{COOH} \rightleftharpoons \text{COO}^- + \text{H}^+$
Asparaginska i Glutaminska kiselina	$-\text{COOH} \rightleftharpoons \text{COO}^- + \text{H}^+$
Histidin	$-\text{CH}_2\text{--}\begin{array}{c} \text{HN} \\ \\ \text{C} \\ \\ \text{NH} \end{array} \rightleftharpoons -\text{CH}_2\text{--}\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{N} \\ \\ \text{NH} \end{array}^- + \text{H}^+$
Terminalna amino	$-\text{NH}_3^+ \rightleftharpoons -\text{NH}_2 + \text{H}^+$
Cistein	$-\text{SH} \rightleftharpoons \text{S}^- + \text{H}^+$
Tirozin	$-\text{C}_6\text{H}_4\text{--OH} \rightleftharpoons -\text{C}_6\text{H}_4\text{--O}^- + \text{H}^+$
Lizin	$-\text{NH}_3^+ \rightleftharpoons -\text{NH}_2 + \text{H}^+$
Arginin	$-\text{N} \text{---} \begin{array}{c} \text{NH}_2 \\ \\ \text{H} \end{array} \rightleftharpoons -\text{N} \text{---} \begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{NH} \\ \\ \text{NH}_2 \end{array}^- + \text{H}^+$

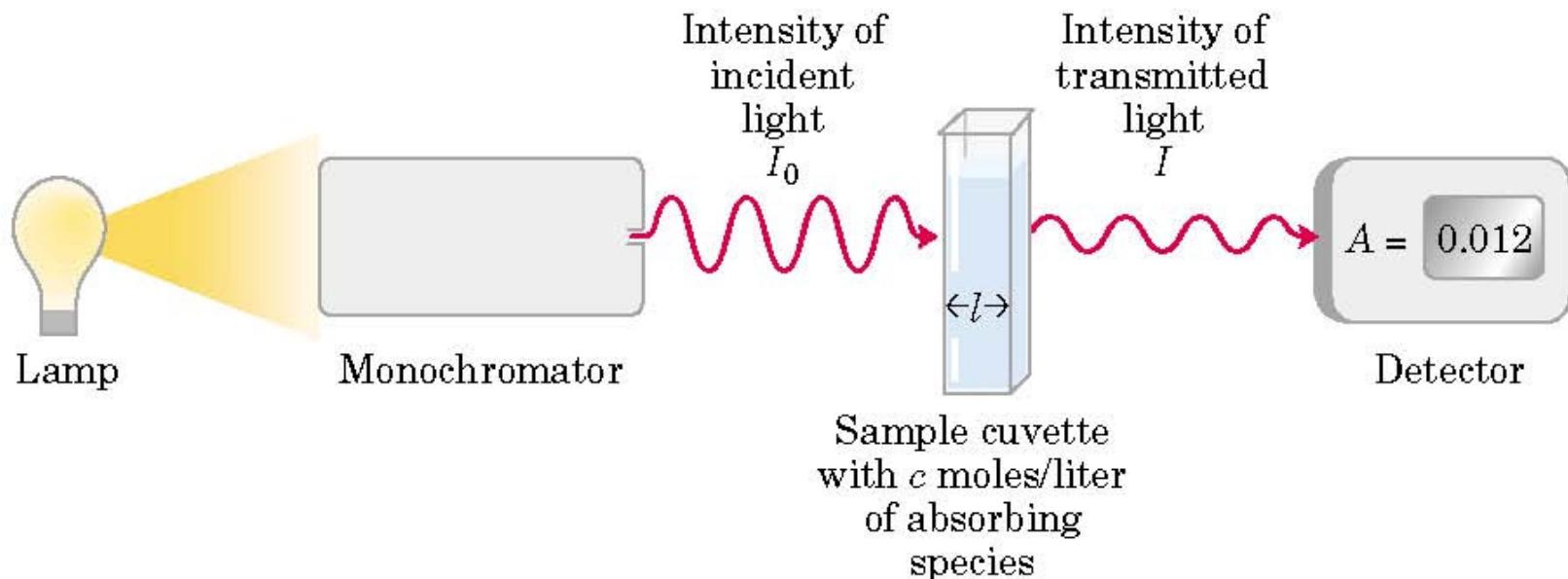
Reaktivnost bočnih ostataka

- Funkcionalne grupe određuju hemijska svojstva bočnih aminokiselinskih ostataka!
- Konsultovati organsku hemiju!
- Značaj:
 - post-translacione modifikacije proteina
 - mehanizmi enzimske katalize
 - eksperimentalni rad sa proteinima

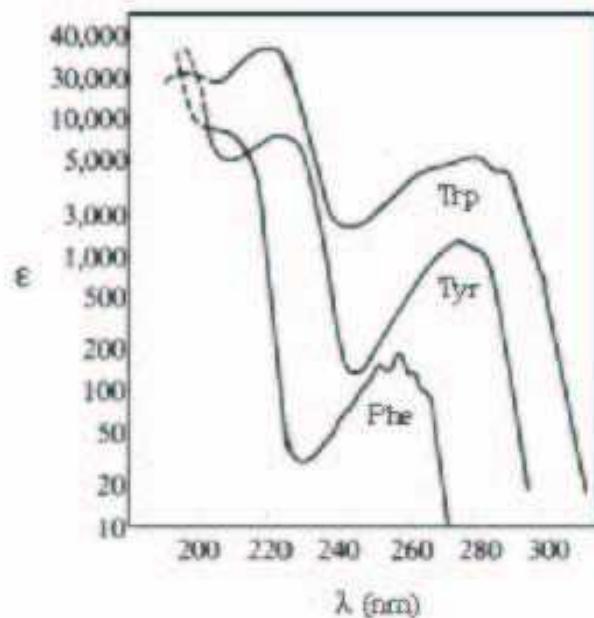
Identifikacija i određivanje aminokiselina

- ◊ UV spektri aromatičnih aminokiselina
- ◊ Reakcija sa ninhidrinom
- ◊ Planarna hromatografija
- ◊ Aminoanaliza

Princip rada spektrofotometra



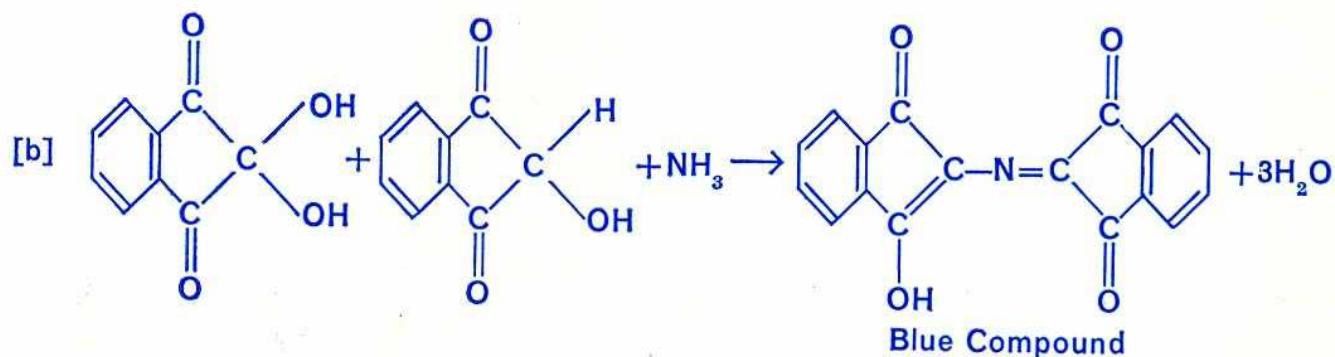
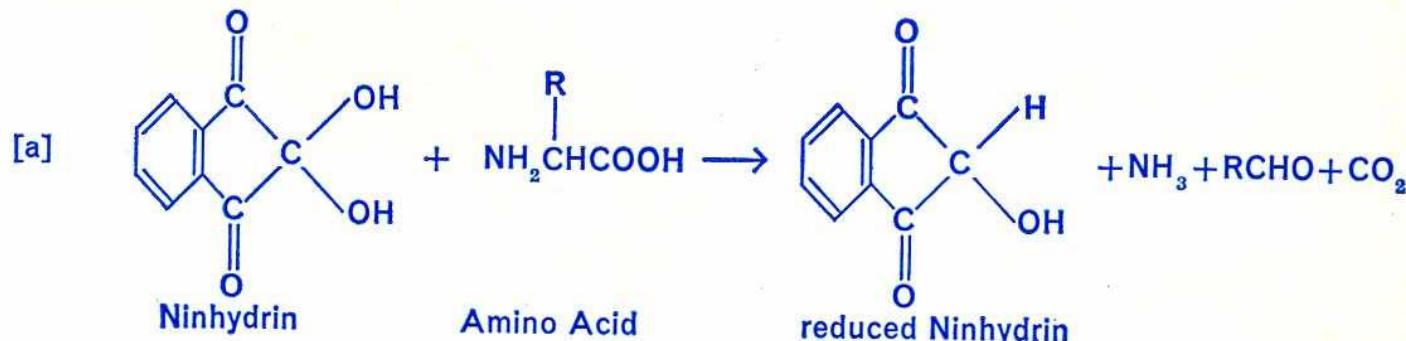
UV spektri Trp, Tyr i Phe



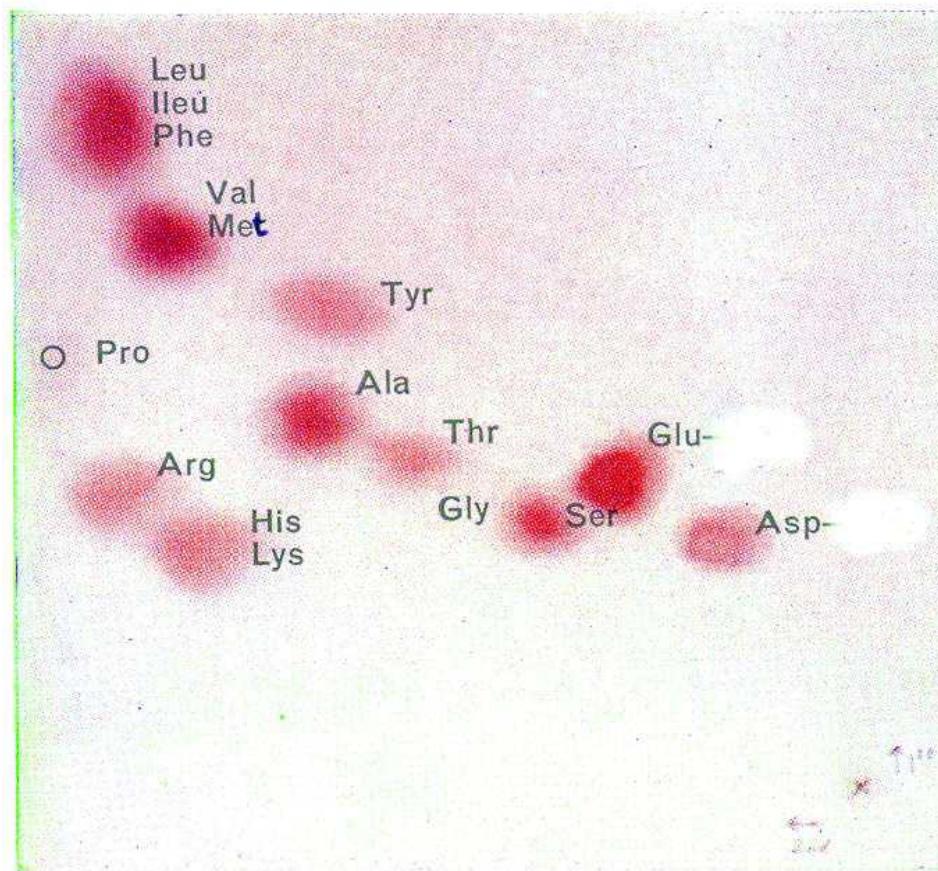
Slika 2.12: UV spektri Trp, Tyr i Phe u rastvoru neutralnog pH. Na ordinati, na kojoj je prikazana apsorptivnost (ϵ), data je logaritamska skala da bi spektri sve tri aminokiseline mogli zajedno da se prikažu. [Prema: D.B. Wetlaufer, *Adv. Protein Chem.*, 17, 303 (1962).]

Reakcija aminokiselina sa ninhidrinom

....jedna od najspecifičnijih reakcija koje postoje...

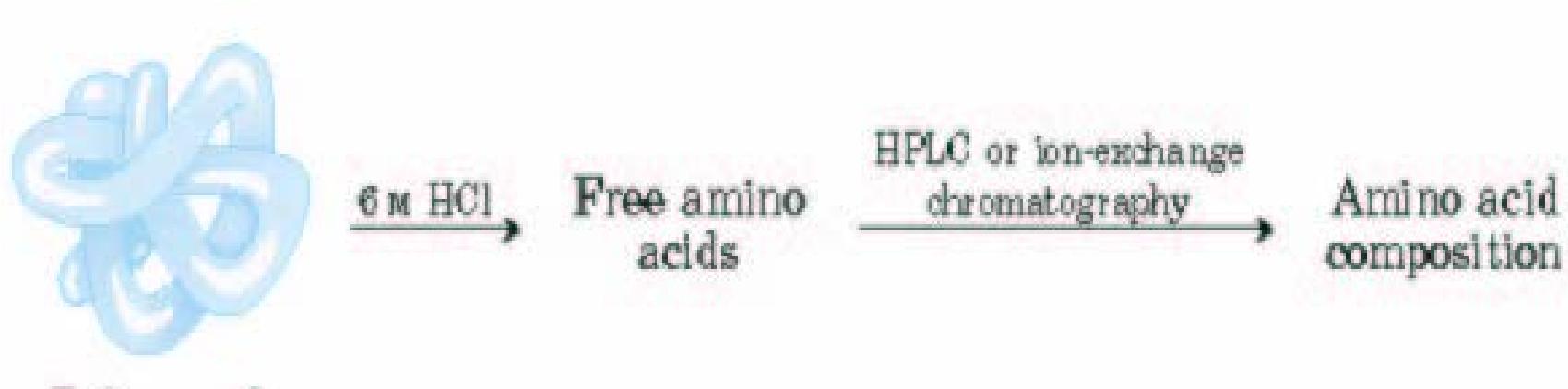


Planarna hromatografija aminokiselina

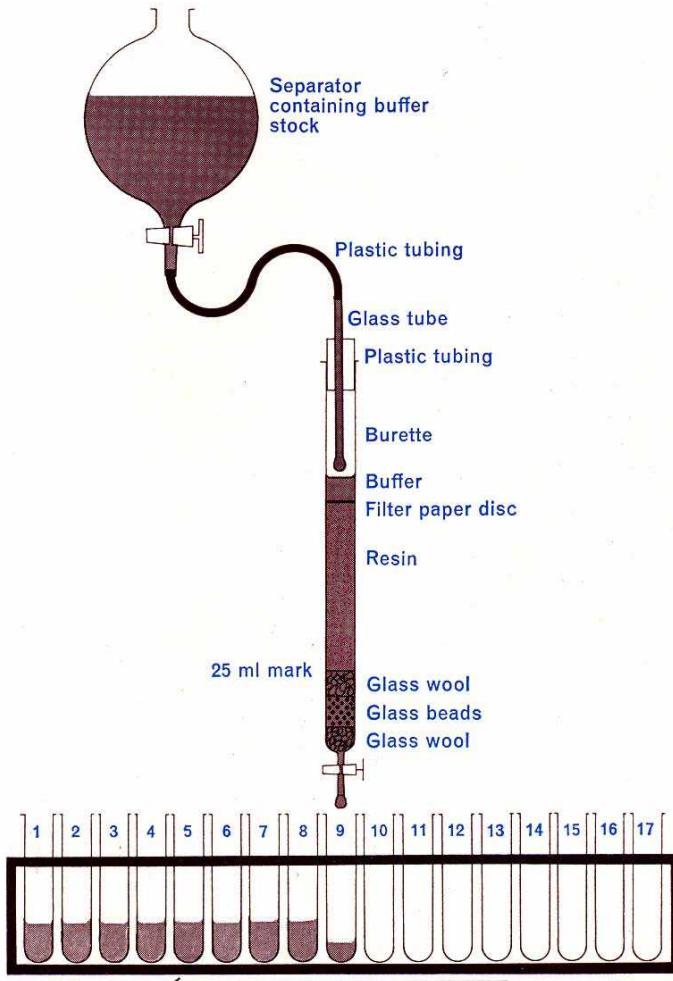


Aminoanaliza

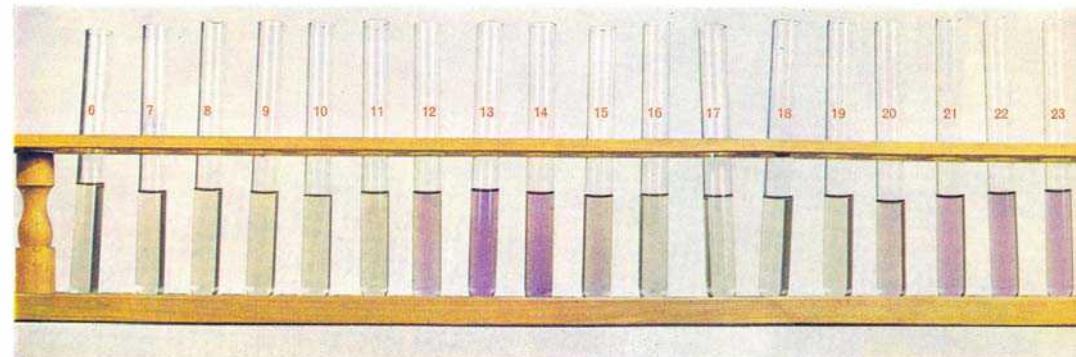
- ◆ Uzorak za analizu: slobodne aminokiseline ili hidrolizat proteina
- ◆ Hromatografsko razdvajanje aminokiselina
- ◆ Reakcija eluata sa nihidrinom



Hromatografija aminokiselina na katjonskom jonoizmenjivaču

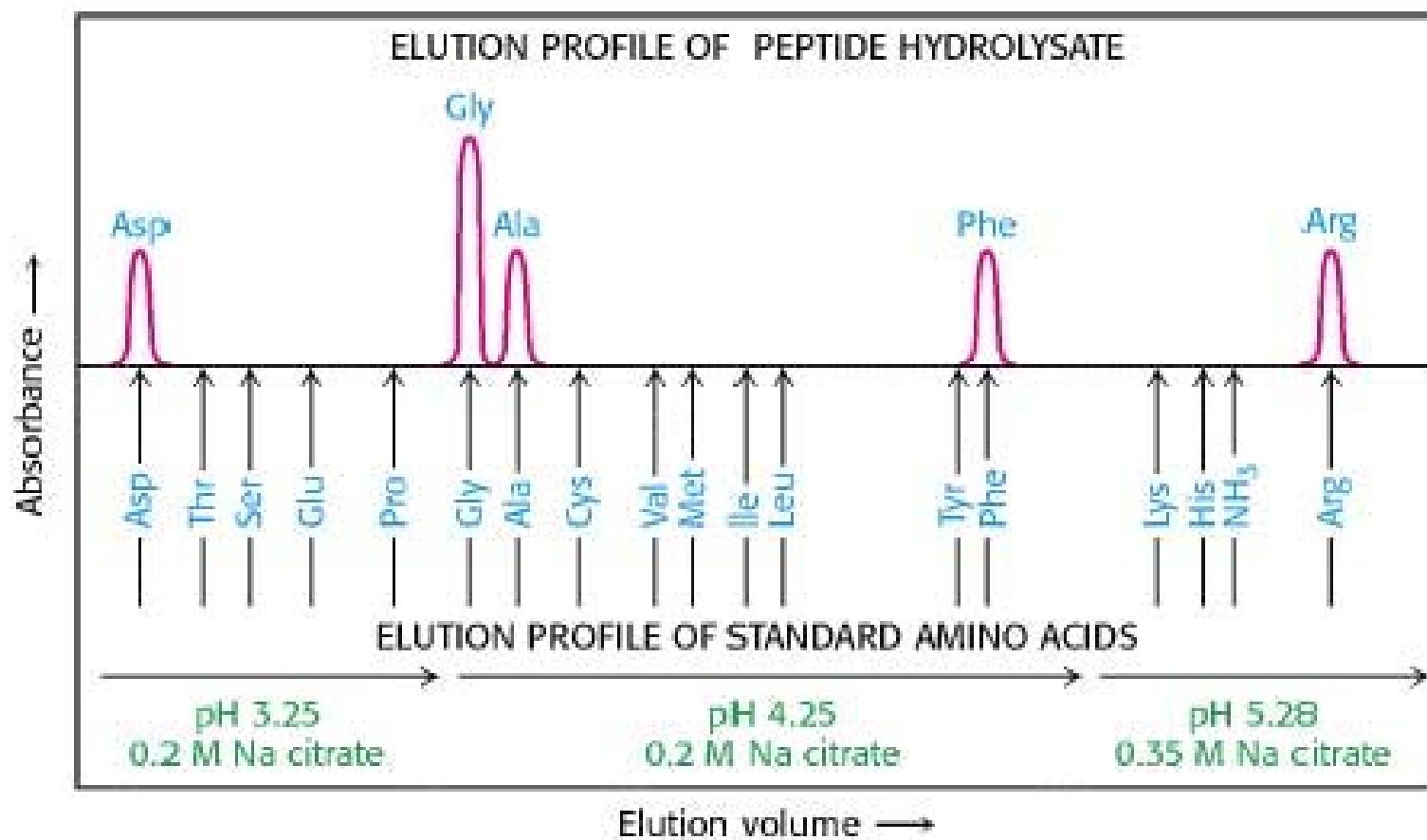


Postupak je u
medjuvremenu
automatizovan!!!

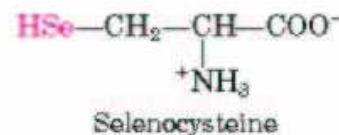
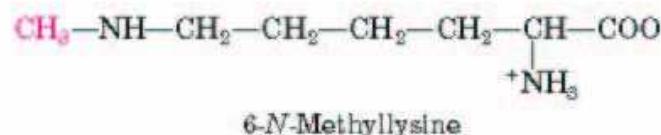
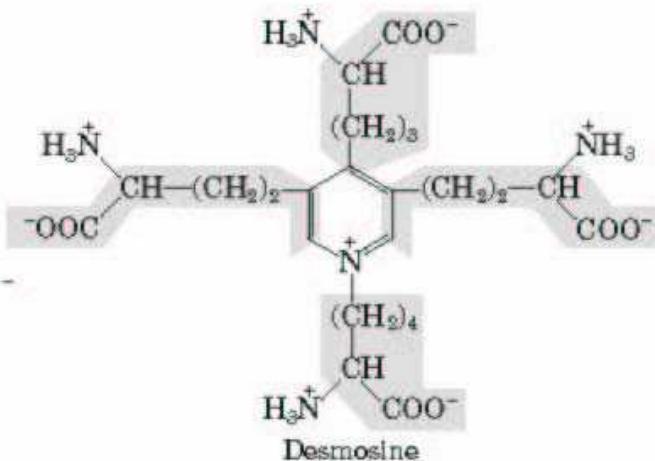
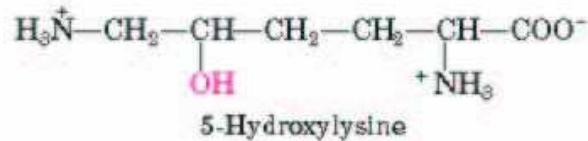
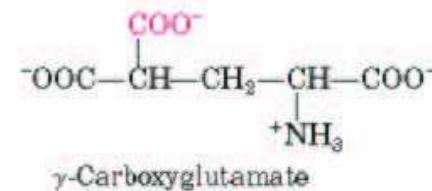
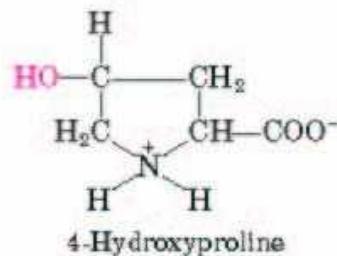


Aminoanaliza

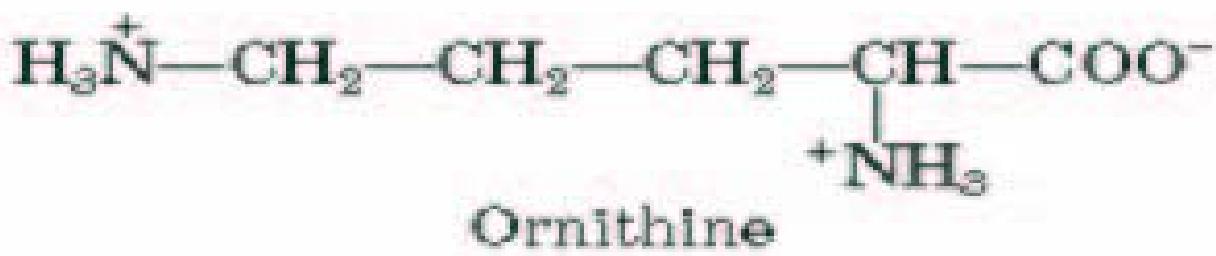
(aminoanalizator, katjonski Dowex/50 jonoizmenjivač)



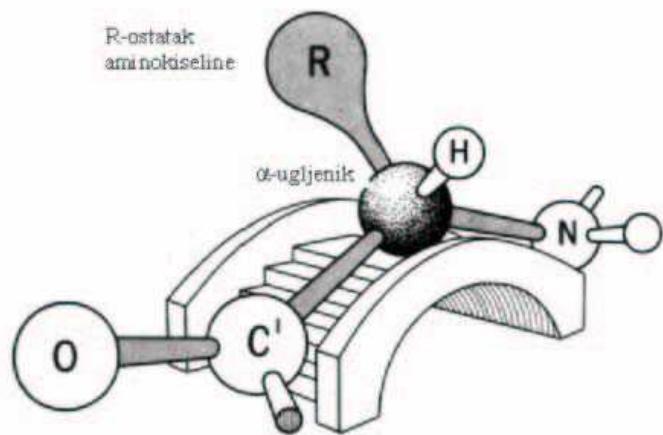
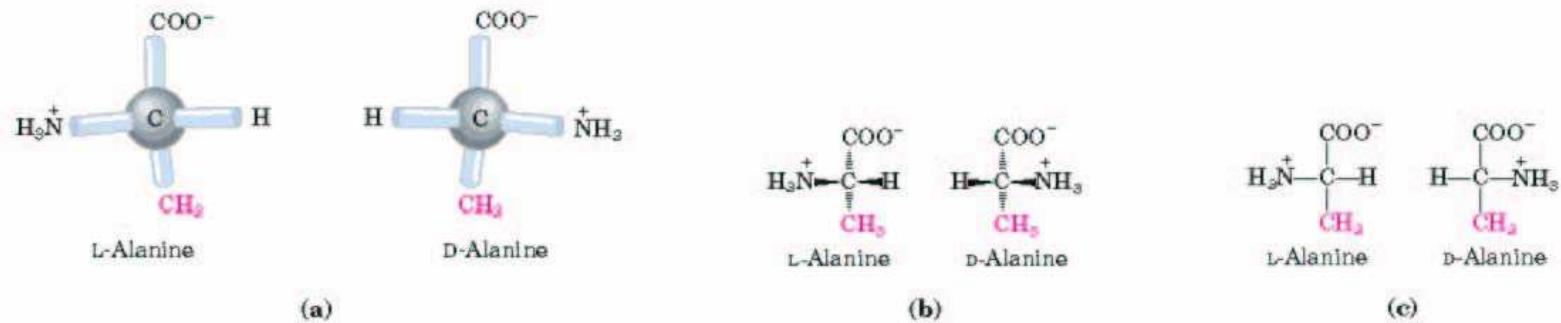
Ne-standardne proteinske aminokiseline: nastaju enzimatskim, post-translacionim modifikacijama



Slobodne aminokiseline (nisu vezane u proteinima):
do sada ih je nađeno više od 700!

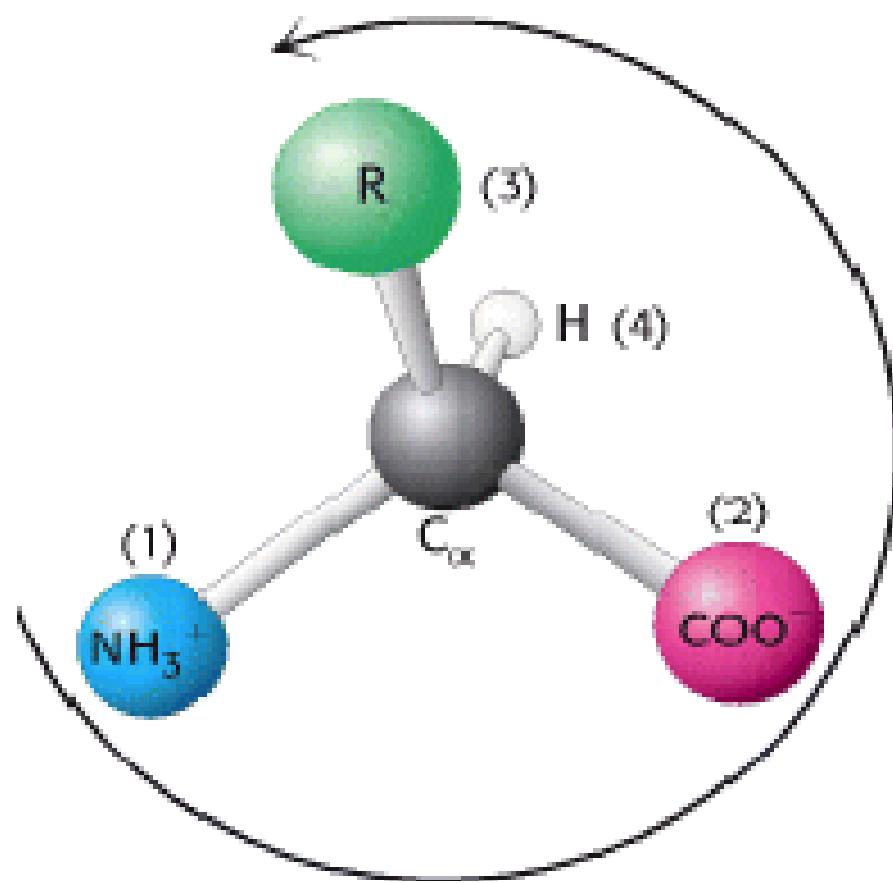


Konfiguracija α -aminokiselina



Slika 2.6: Mnemonik za prepoznavanje L-aminokiselina: Ako namestimo aminokiselinu tako da se čita "ON" (na engleskom ≈ napred) R ostatak će biti sa leve strane mosta.

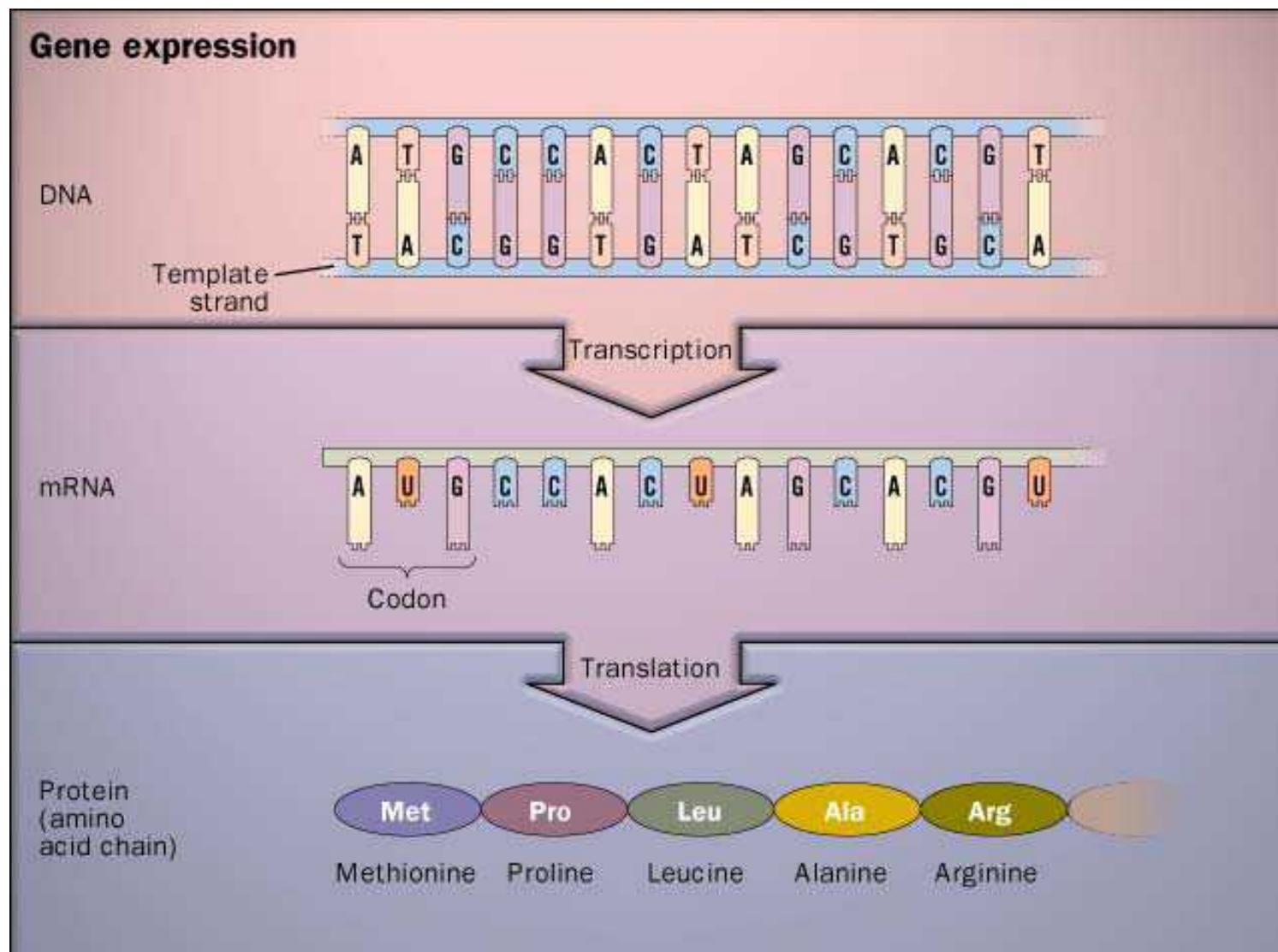
Hiralnost α -aminokiselina



Zašto svi proteini sadrže istih 20 aminokiselina?

Ekspresija gena; biosinteza proteina!!!

Ekspresija gena



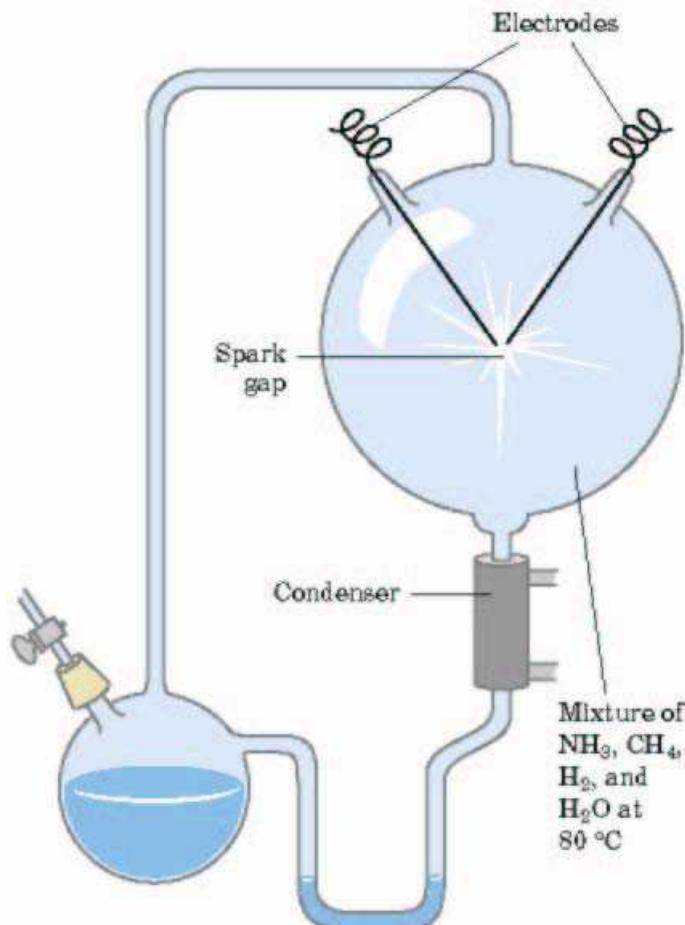
Genetski kod je univerzalan

Tablica 2.8: Genetski kód aminokiselina: kodoni predstavljaju sekvence nukleotidnih triplata u i-RNK. Prvi nuklectid u tripletu naveden je sa leve strane, drugi gore, a treći sa desne strane tablice.

	U	C	A	G	
U	Phe Phe Leu Leu	Ser Ser Ser Ser	Tyr Tyr End End	Cys Cys End Trp	U C A G
C	Leu Leu Leu Leu	Pro Pro Pro Pro	His His Gln Gln	Arg Arg Arg Arg	U C A G
A	Ile Ile Ile Met	Thr Thr Thr Thr	Asn Asn Lys Lys	Ser Ser Arg Arg	U C A G
G	Val Val Val Val	Ala Ala Ala Ala	Asp Asp Glu Glu	Gly Gly Gly Gly	U C A G

Zašto baš ovih 20 aminokiselina?

Eksperimenti simulirane prebiotičke sinteze!



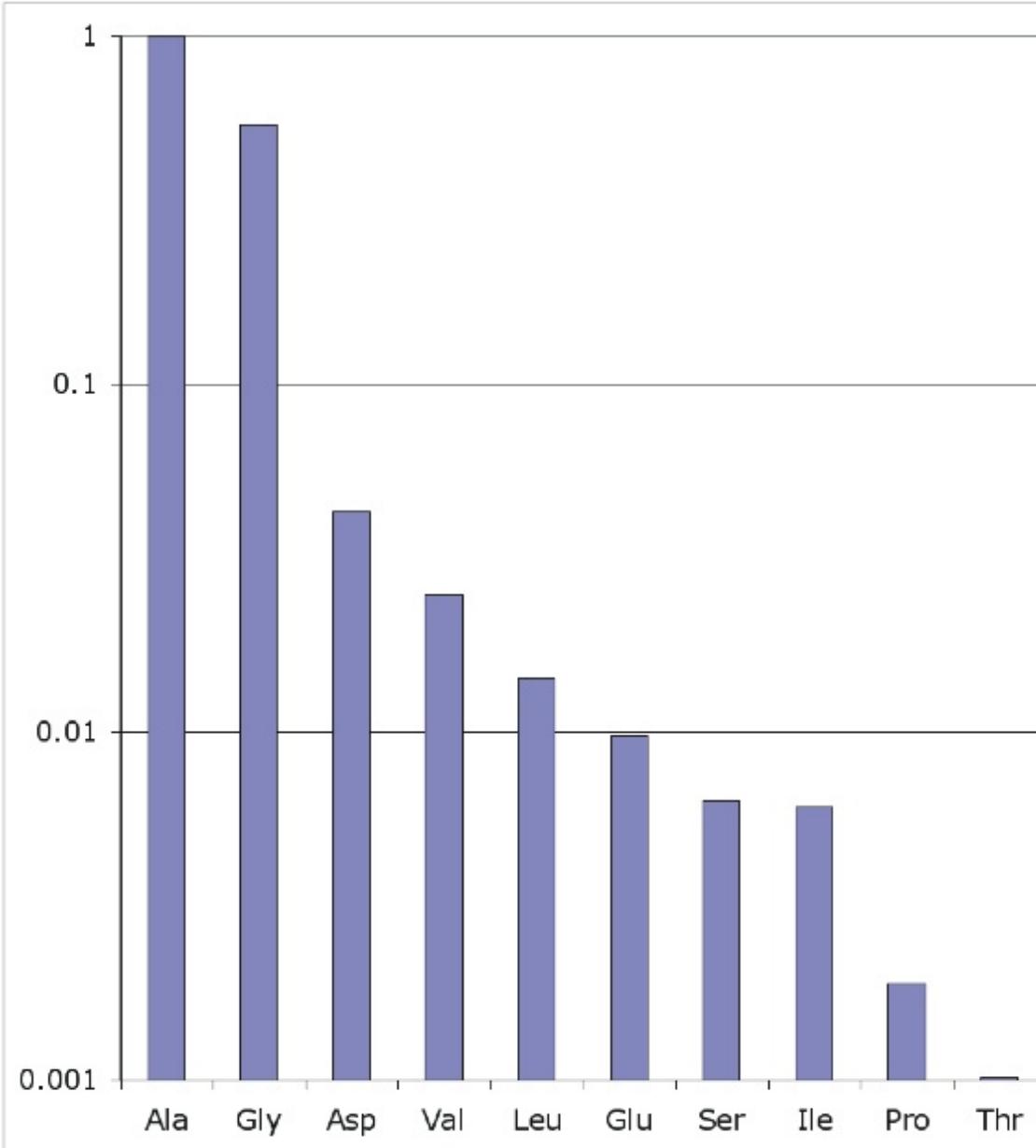
Amino acids

Glycine
Alanine
 α -Aminobutyric acid
Valine
Leucine
Isoleucine
Proline
Aspartic acid
Glutamic acid
Serine
Threonine

Nucleic acid bases

Adenine
Guanine
Xanthine
Hypoxanthine
Cytosine
Uracil

Miller - prebiotic synthesis experiment



Zašto L-aminokiseline?

- Ukoliko bočni ostaci ne bi bili iste konfiguracije polipeptidni niz ne bi mogao efikasno da se uvije u nativnu globulu!
- Da li bi mogle da postoje ćelije u kojima su neki proteini sastavljeni od L, a neki od D aminokiselina?
- Zašto L-, a ne D- aminokiseline?