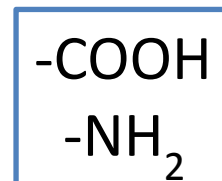


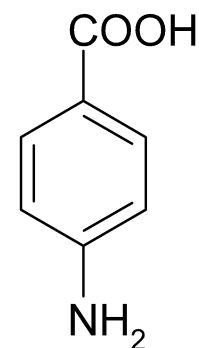
АМИНОКИСЛО ТЫ



Классификация,
номенклатура

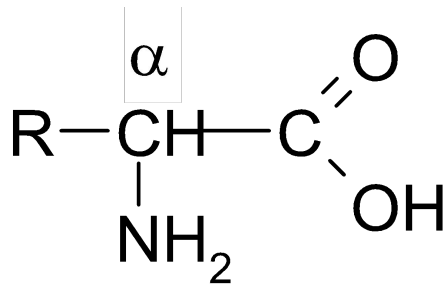
1) По углеродному скелету:
алифатические

ароматические

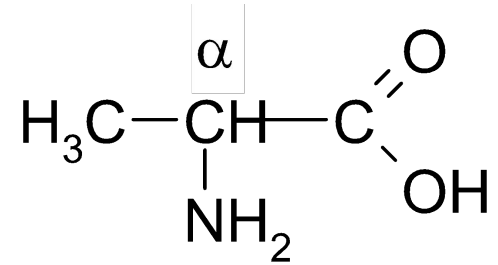


2) По относительному расположению ФГ
(обозначают буквами греческого
алфавита):

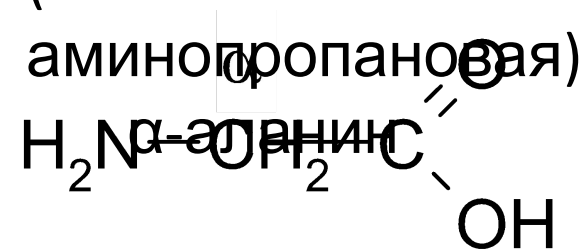
α-
аминокислоты
Общая ф-
ла



приме
р



α-
аминопропионовая
(2-
аминопропановая)

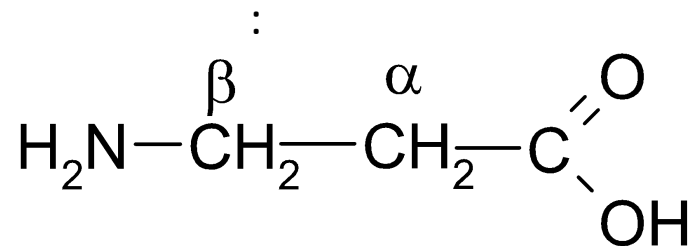


Аминоуксусна
я

глицин

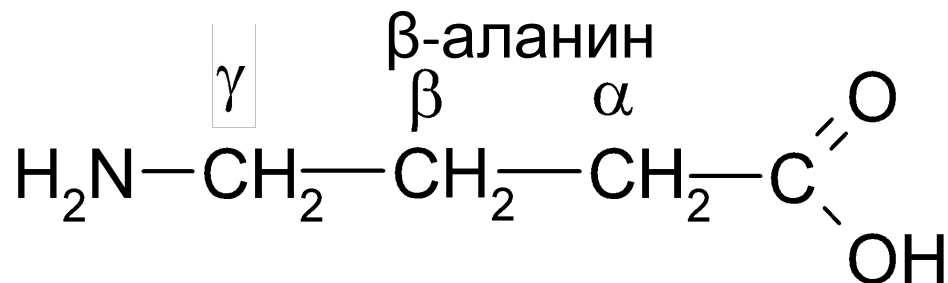
β-аминокислоты

Примеры



β-аминопропионовая
2-аминопропановая)

γ-аминокислоты

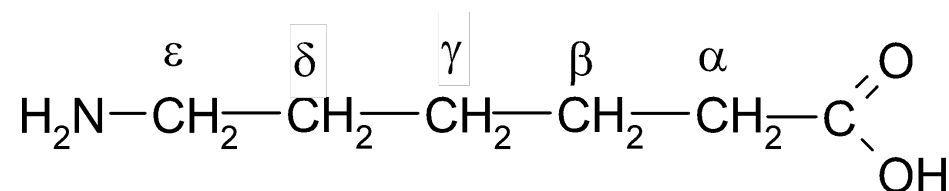


γ-аминомасляная
(ГАМК)
(4-аминобутановая)

С более удаленной
аминогруппой

Пример

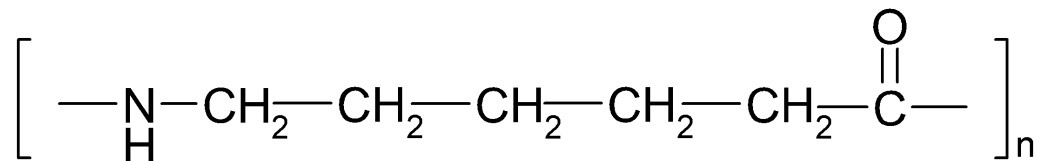
:



ε -

аминокапроновая

(мономер
)



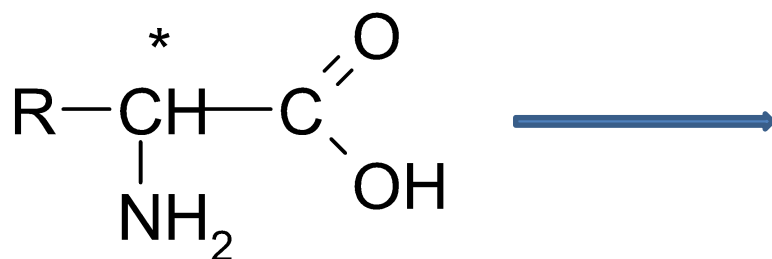
капро

н

Использование префикса

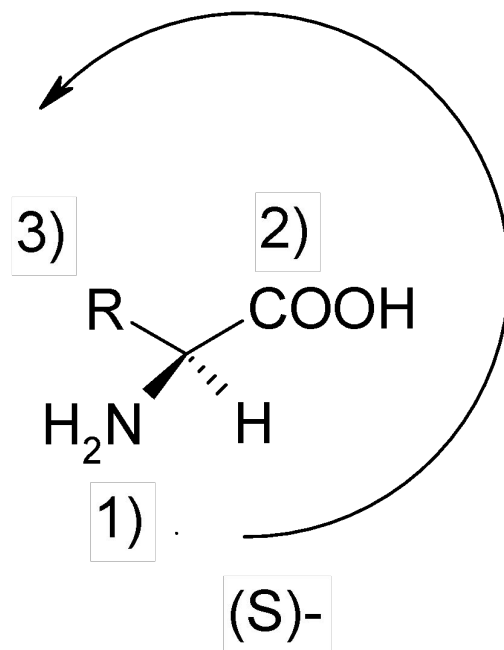
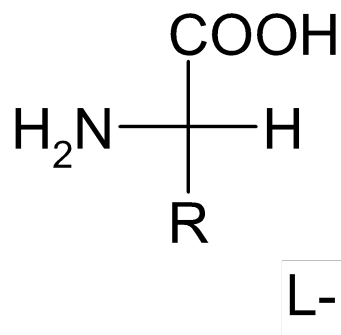
ω

СТЕРЕОХИМИЯ ПРИРОДНЫХ α -АМИНОКИСЛОТ

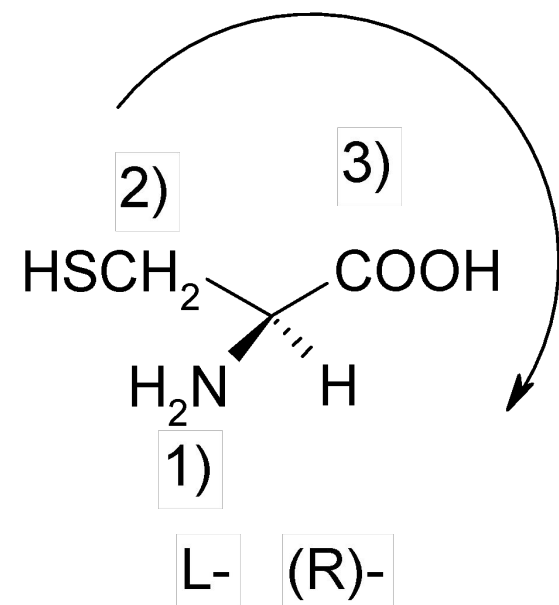


энантиомеры

протеиногенны
е



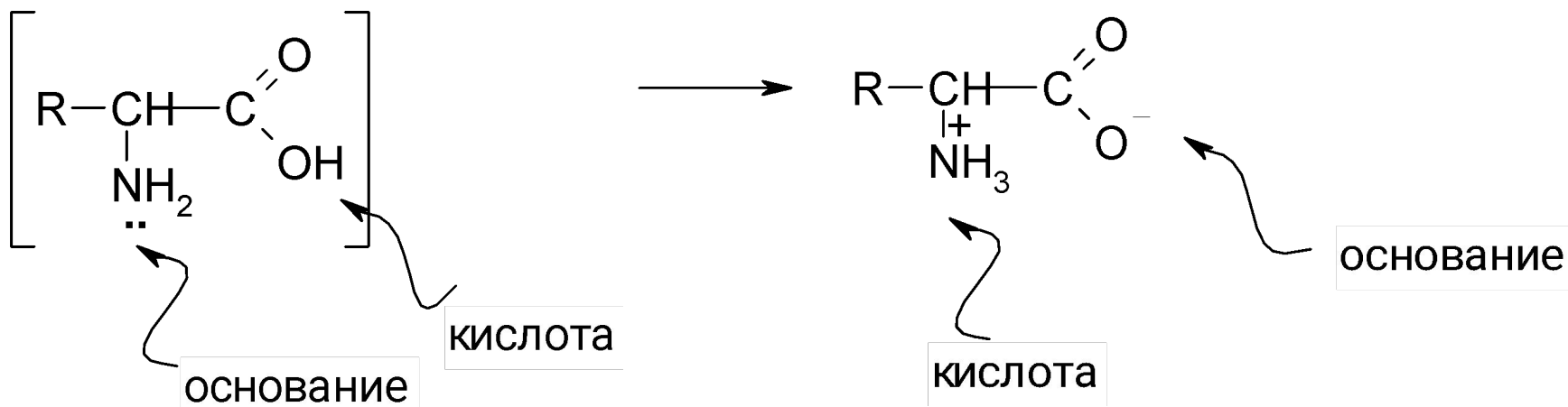
Исключение-
цистеин



СВОЙСТВА АМИНОКИСЛОТ

АМФОТЕРНОСТЬ

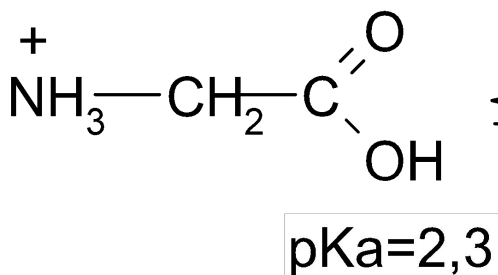
не существует



ПОВЕДЕНИЕ АМИНОКИСЛОТ В РАСТВОРАХ

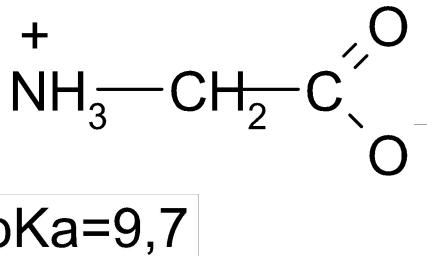
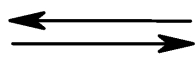
1) ГЛИЦИН

pH меньше
7



Заряд
«+»

H⁺

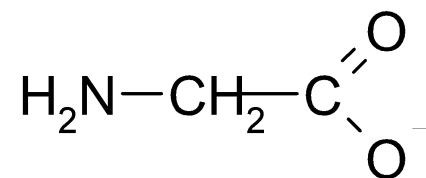
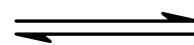


pH
6

ИЗОЭЛЕКТРИЧЕСКАЯ

ТОЧКА

OH⁻



pH больше
7

Заряд «-»