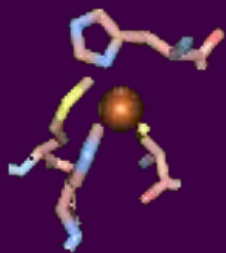


Химическая природа белка

Лекция №2

- Классификации аминокислот
- Характеристика аминокислот
- Физико-химические свойства
- Идентификация аминокислот
- Универсальные реакции
на аминокислоты

*Студентка биологического факультета
2 курса гр. А Ильясова Альбина Абузаровна*



Химическая природа белка

Белки – это высокомолекулярные органические соединения, состоящие из аминокислот, соединенных между собой пептидной связью –CO – NH –

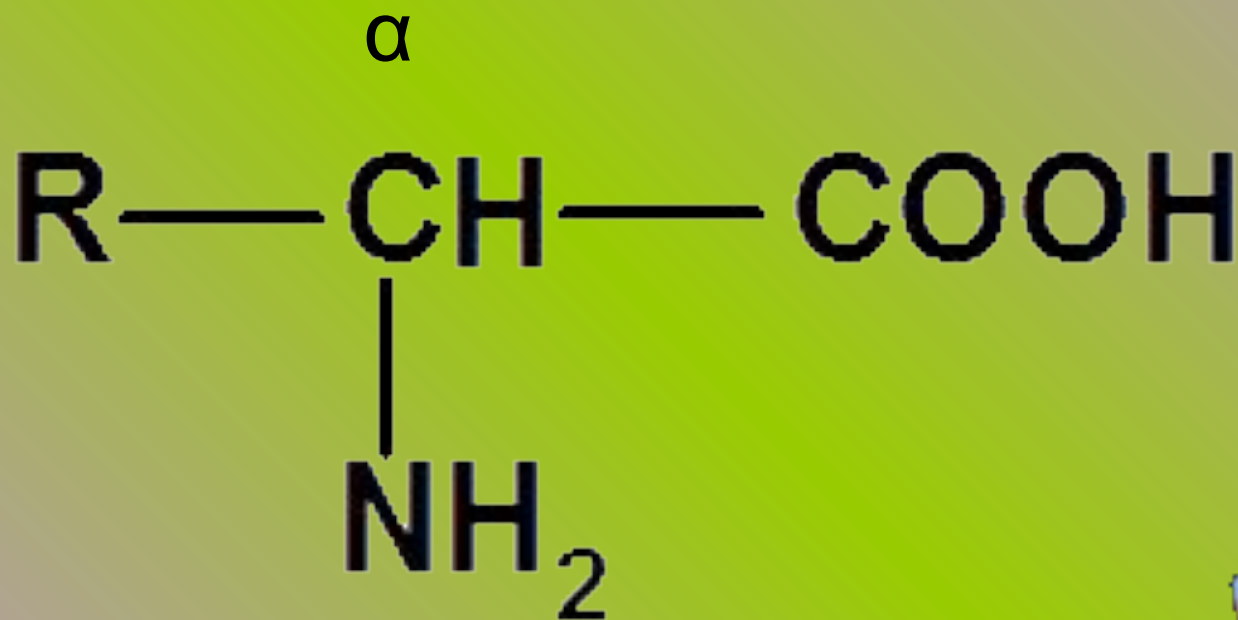
Мономерная единица белка → **АМИНОКИСЛОТА**

Число белковых аминокислот равно 20-22.

Аминокислоты (аминокарбоновые кислоты) — органические соединения, в молекуле которых одновременно содержатся карбоксильные и аминные группы.

Белковые аминокислоты являются α -производными органических кислот

Общая формула аминокислоты



Краткие обозначения аминокислот

- Аланин (Ala, A)
- Аргинин (Arg, R)
- Аспарагиновая кислота (Asp, D)
- Аспарагин (Asn, N)
- Валин (Val, V)
- Гистидин (His, H)
- Глицин (Gly, G)
- Глутаминовая кислота (Glu, E)
- Глутамин (Gln, Q)
- Изолейцин (Ile, I)
- Лейцин (Leu, L)
- Лизин (Lys, K)
- Метионин (Met, M)
- Пролин (Pro, P)
- Серин (Ser, S)
- Тирозин (Tyr, Y)
- Треонин (Thr, T)
- Триптофан (Trp, W)
- Фенилаланин (Phe, F)
- Цистеин (Cys, C)

Классификация по физиологическому признаку

1. **Незаменимые** – это те АК, которые не синтезируются в организме человека и высших млекопитающих (Val, Leu, Ile, Thr, Met, Lys, Phe, Trp);
2. **Полузаменимые** – это такие АК, которые синтезируются в организме человека, но в недостаточном количестве (Arg, Tyr, His);
3. **Обычные** – это такие АК, которые синтезируются во всех организмах (Gly, Ala, Ser, Cys, Cyn, Asp, Glu, Pro, Opr).

Классификация по химической природе

•Алифатические

1. Моноаминомонокарбоновые: Gly, Ala, Val, Leu, Ile
2. Оксимоноаминокарбоновые: Ser, Thr
3. Моноаминодикарбоновые: Asp, Glu, за счёт второй карбоксильной группы имеют в растворе отрицательный заряд
4. Амиды моноаминодикарбоновых: Asn, Gln
5. Диаминомонокарбоновые: Arg, Lys, несут в растворе положительный заряд
6. Серусодержащие: Cys, Cyn, Met

•Ароматические: Phe, Tyr

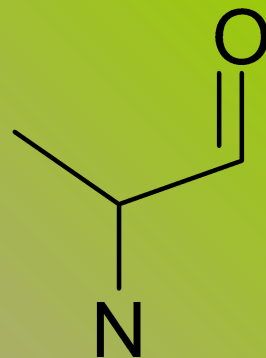
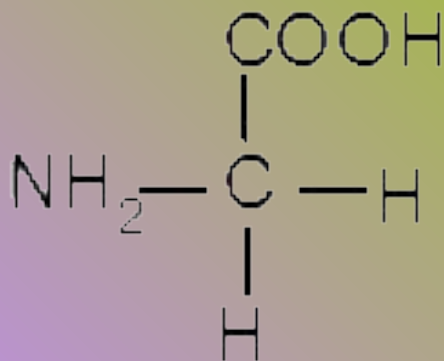
•Гетероциклические: Trp, His, Pro, Opr (также входят в группу иминокислот)

•Иминокислоты: Pro, Opr

Глицин

Глицин (α-аминоуксусная кислота, гликокол) — простейшая алифатическая аминокислота, единственная аминокислота, не имеющая оптических изомеров. Центральное звено пуриновых оснований.

Глицина много в фибриллярных белках, желатине, фибриллярных соединениях шёлка, волосах. Участвует в синтезе треонина, применяют в фармации.

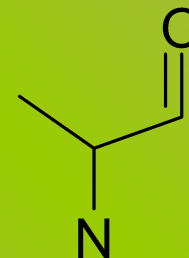
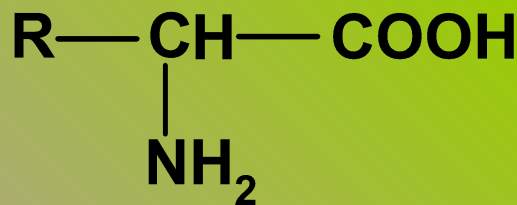
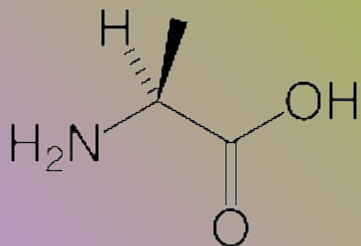


Аланин

Аланин (α -аминопропионовая кислота) — алифатическая аминокислота.

α -Аланин входит в состав многих белков, β -аланин — в состав ряда биологически активных соединений (а.е., пантотеновой кислоты).

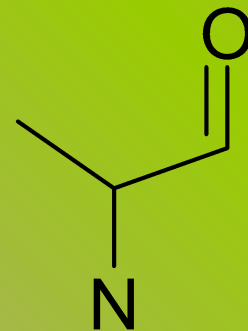
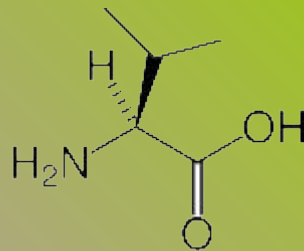
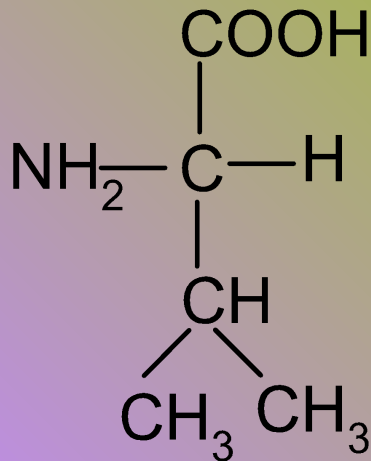
Аланин легко превращается в печени в глюкозу и наоборот. Этот процесс носит название глюкозо-аланинового цикла и является одним из основных путей глюконеогенеза в печени. Служит исходным веществом при синтезе каротиноидов, каучука, искусственном производстве углеводов.



Валин

Валин (α -аминоизовалериановая, или α –амино- β -диметилпропионовая кислота — алифатическая аминокислота, входит в состав всех белков.

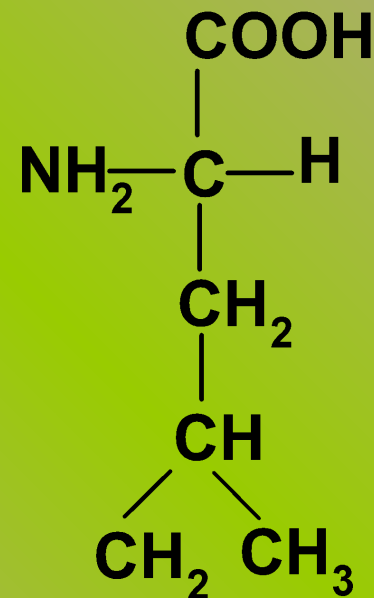
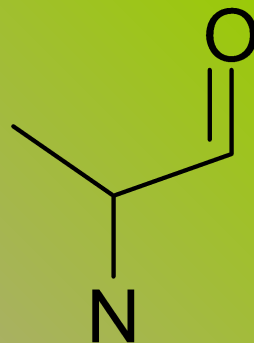
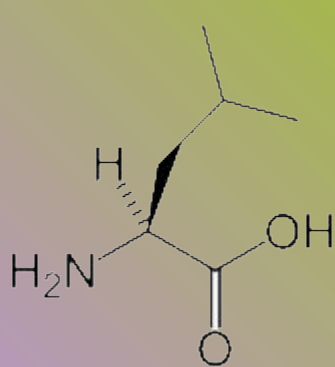
Валин служит одним из исходных веществ при биосинтезе пантотеновой кислоты (витамин В3), алкалоидов и пенициллина. Валин — незаменимая аминокислота.



Лейцин

Лейцин (α -аминоизокапроновая кислота) — алифатическая аминокислота; незаменимая аминокислота.

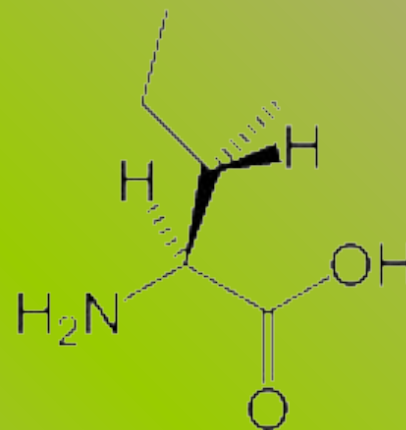
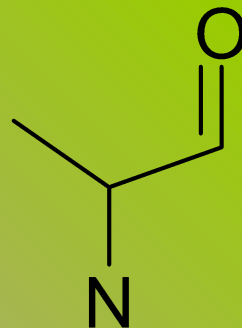
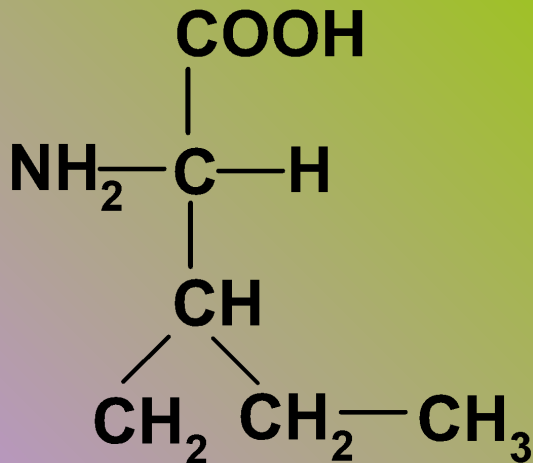
Лейцин входит в состав всех природных белков. Особенно много в проростках семян злаков. Применяется для лечения болезней печени, анемий и других заболеваний. Является источником сивушных масел.



Изолейцин

Изолейцин (α -амино- β -метил- β -этил пропионовая кислота) — алифатическая аминокислота. Входит в состав всех природных белков.

Является незаменимой аминокислотой. Участвует в энергетическом обмене. При недостаточности ферментов, катализирующих декарбоксилирование изолейцина, возникает кетоацидурия.

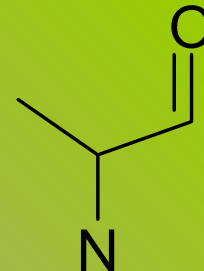
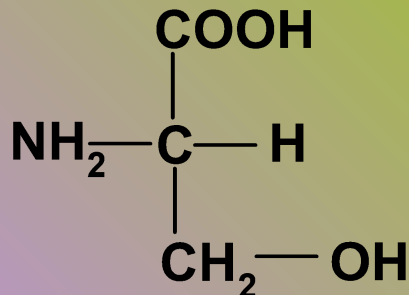


Серин

Серин (α -амино- β -оксипропионовая кислота) —

гидроксиаминокислота, существует в виде двух оптических изомеров — L и D.

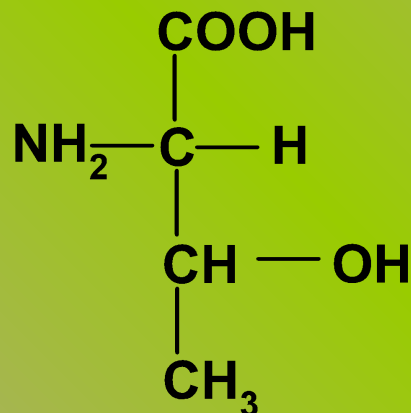
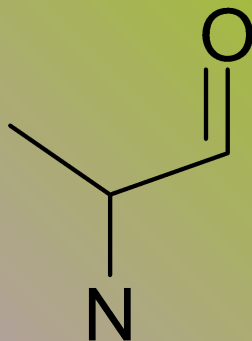
L-серин участвует в построении почти всех природных белков. Много содержится в шелке, казеине. В организме человека может синтезироваться из *3*-фосфоглицерата. Серин участвует в образовании активных центров ряда ферментов, обеспечивая их функцию. Фосфорилирование остатков серина в составе белков имеет важное значение в механизмах межклеточной передачи сигналов. Серин участвует в биосинтезе ряда других обычных АК: Gly, Cys, Met, Trp. Серин является исходным продуктом синтеза пурина и пиримидина, сфинголипидов, этаноламина, и других важных продуктов обмена веществ. В процессе распада в организме серин подвергается дезаминированию с образованием ПВК.



Треонин

Треонин (α -амино- β -оксимасляная кислота) — гидроксиаминокислота; молекула содержит два хиральных центра, что обуславливает существование четырёх оптических изомеров: L- и D-треонина (3D), а также L- и D-аллотреонина (3L).

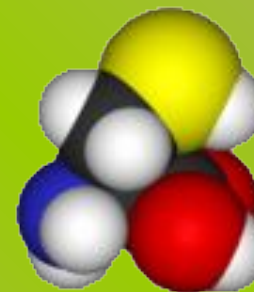
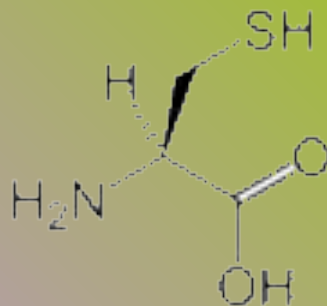
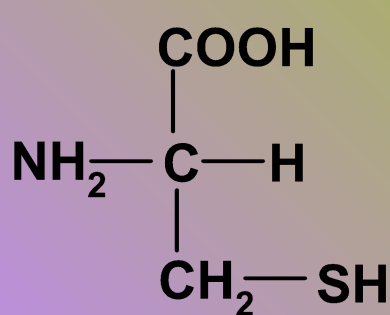
L-треонин вместе с 19 другими протеиногенными аминокислотами участвует в образовании природных белков, фосфолипидов. Входит в состав витамина B12. Незаменимая АК. Бактериями и растениями треонин синтезируется из аспарагиновой кислоты.



Цистеин

Цистеин (α -амино- β -тиопропионовая кислота) – серусодержащая АК. Входит в состав α -кератина, основного белка ногтей, кожи и волос. Он способствует формированию коллагена и улучшает эластичность и текстуру кожи. Цистеин входит в состав и других белков организма, в том числе некоторых пищеварительных ферментов, помогает обезвреживать некоторые токсические вещества и защищает организм от повреждающего действия радиации. Мощный антиоксидант.

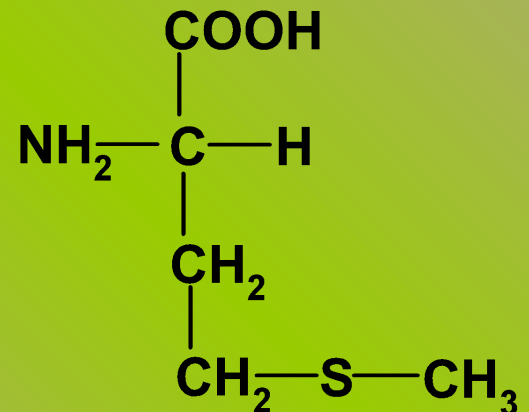
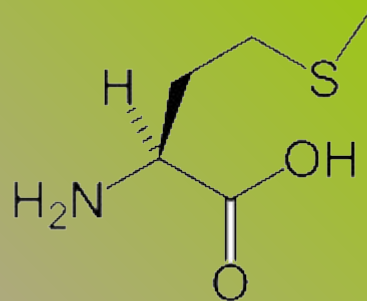
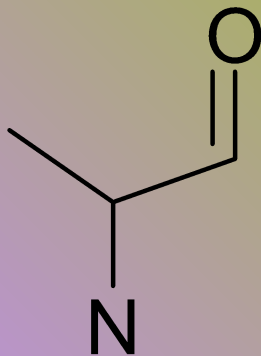
Предшественник глутатиона. Цистеин растворяется лучше, чем цистин, и быстрее утилизируется в организме, поэтому его чаще используют в комплексном лечении различных заболеваний. Эта АК образуется в организме из L-Met, при обязательном присутствии витамина B6.



Метионин

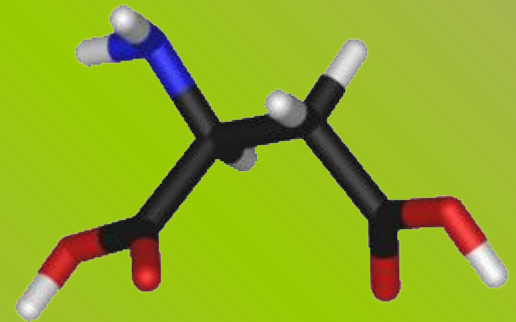
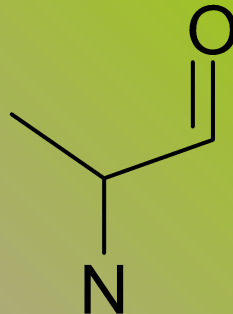
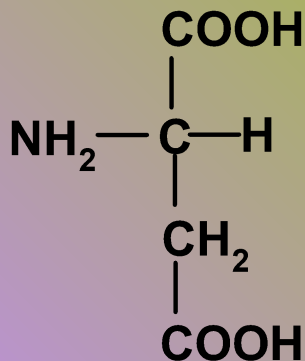
Метионин (α -амино- γ -тиометилизomásляная кислота) — серусодержащая АК; незаменимая. Метионин служит в организме донором CH_3 -групп при биосинтезе холина, адреналина и др., а также источником серы при биосинтезе цистеина.

Фармакологический препарат метионина оказывает липотропное действие, повышает синтез холина, лецитина, способствует снижению содержания холестерина в крови и улучшению соотношения фосфолипиды/холестерин, уменьшению отложения нейтрального жира в печени и улучшению функции печени. Метил-метионин-сульфоний, или «витамин U», обладает цитопротективным действием на слизистую желудка и двенадцатиперстной кишки, способствует заживлению язвенных и эрозивных поражений этих органов.



Аспарат

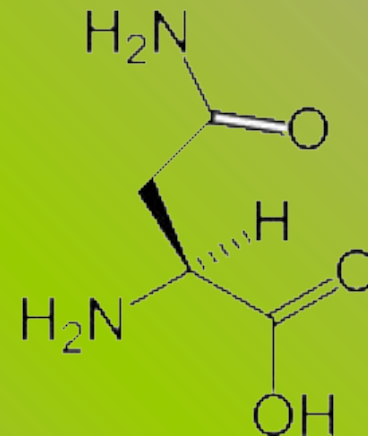
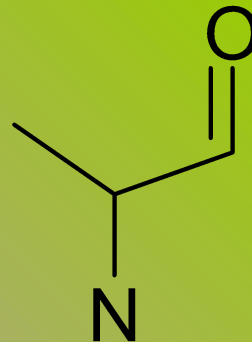
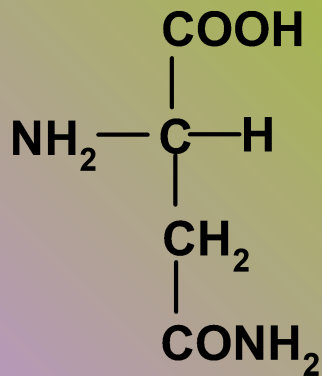
Аспарагиновая кислота (α -аминоянтарная кислота, аспарат) — моноаминодикарбоновая аминокислота. Встречается во всех организмах в свободном виде и в составе белков, играет важную роль в обмене азотистых веществ, участвует в образовании пиримидиновых оснований и мочевины. Аспарагиновая кислота и аспарагин являются критически важными для роста и размножения лейкозных клеток при некоторых видах лимфолейкоза. Сама кислота и её соли используются, как компоненты лекарственных средств.



Аспарагин

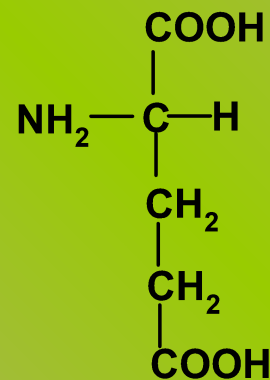
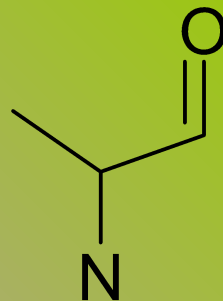
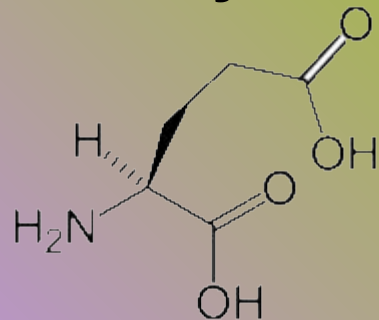
Аспарагин — амид аспарагиновой кислоты. В живых клетках присутствует в свободном виде и в составе белков. Путем образования аспарагина из аспарагиновой кислоты в организме связывается токсический аммиак.

Аспарагин был выделен из сока спаржи (*Asparagus*) в 1806 году французским химиком Л. Вокленом, став первой полученной человеком аминокислотой.



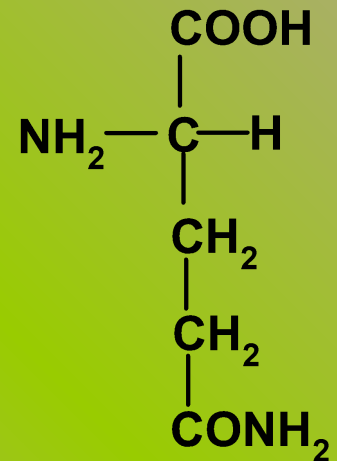
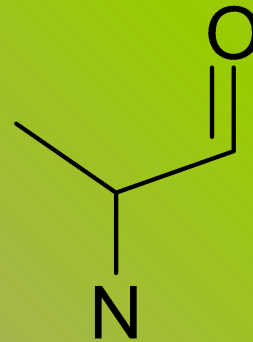
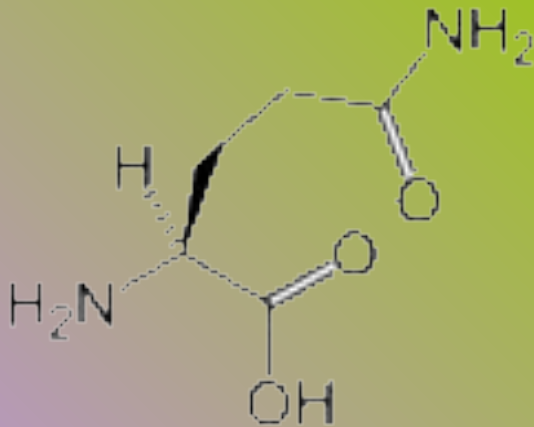
Глутамат

Глутаминовая кислота (α-аминоглутаровая кислота, глутамат) — моноаминодикарбоновая аминокислота. В живых организмах глутаминовая кислота присутствует в составе белков, ряда низкомолекулярных веществ и в свободном виде. Глутаминовая кислота играет важную роль в азотистом обмене. Является нейромедиаторной аминокислотой. Фармакологический препарат оказывает умеренное психостимулирующее, энергизирующее, возбуждающее действие. Глутаминовая кислота и её соли используются как усилитель вкуса во многих пищевых концентратах и консервах, придавая им вкус, характерный мясу.



Глутамин

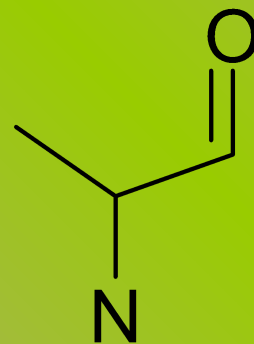
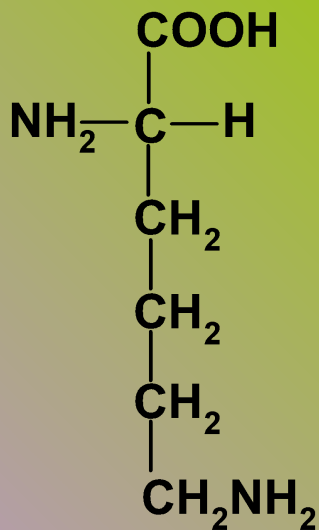
Глутамин — амид глутаминовой кислоты, образуется из неё в результате прямого аминирования под воздействием глутаминсинтетазы. Много содержится в растительных белках, входит в состав фолиевой кислоты, активно используется при синтезе пурина.



Лизин

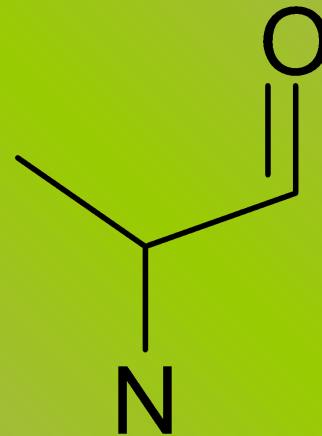
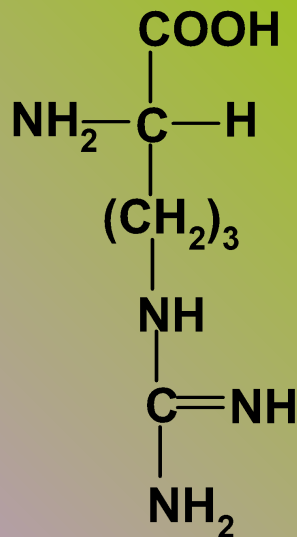
Лизин (α,ϵ -диаминоизокапроновая кислота) — алифатическая диаминомонокарбоновая аминокислота с выраженными свойствами основания; незаменимая.

Лизин входит в состав белков злаков. Синтетический лизин применяют для обогащения кормов и пищевых продуктов. Крайне необходим для нормального развития детей.



Аргинин

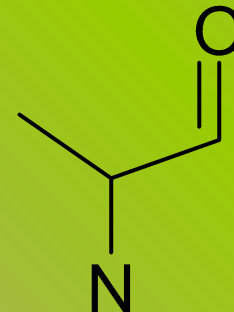
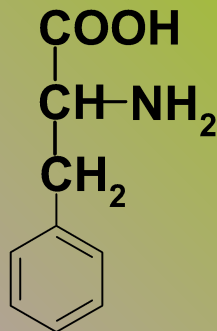
Аргинин (α -амино- δ -гуанидилизовалериановая кислота) - полузаменимая аминокислота. Входит в состав протаминов (до 85%) и гистонов. Ускоряет синтез гормона роста и др. гормонов. Участвует в синтезе мочевины и процессах азотистого обмена. Аргинин служит носителем и донором азота, необходимого в синтезе мышечной ткани. Способен увеличивать мышечную и уменьшать жировую массу тела. Обладает выраженным психотропным эффектом. Аргинин способствует улучшению настроения, делает человека более активным, выносливым, улучшает половую функцию.



Фенилаланин

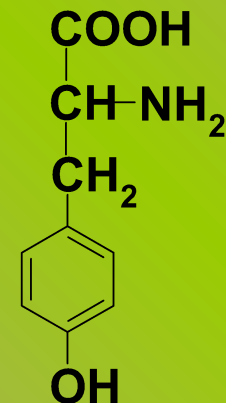
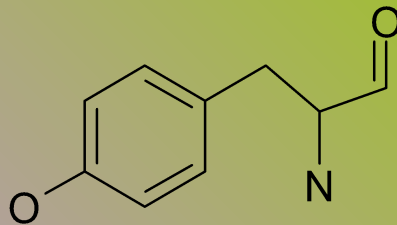
Фенилаланин (α -амино- β -фенилпропионовая кислота) — ароматическая аминокислота. *L*-фенилаланин входит в состав белков множества организмов. Незаменимая аминокислота. Способствует синтезу тирозина. Из тирозина впоследствии синтезируются адреналин, норадреналин, ДОФА. При наследственном заболевании фенилкетонурии превращение фенилаланина в тирозин нарушено, и в организме происходит накопление фенилаланина и его токсических производных, повреждающих нервную систему.

Также фенилаланин является составной частью синтетического сахарозаменителя — аспартама, который активно используется в пищевой промышленности, чаще в производстве жевательной резинки и газированных напитков.



Тирозин

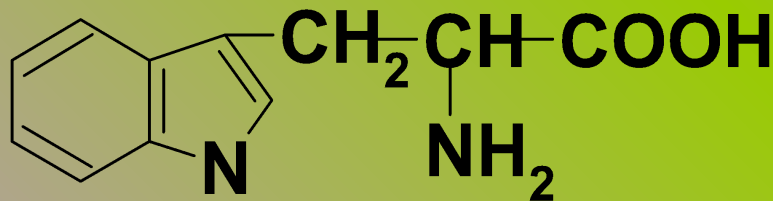
Тирозин (α -амино- β -(*p*-оксифенил)пропионовая кислота) – ароматическая полузаменимая аминокислота. входит в состав множества природных белков, в т.ч. и ферментов, а также катехоламинов (дофамин, адреналин, норадреналин) и пигмента меланина. Образование тирозина в организме в большей степени необходимо для удаления избытка фенилаланина, а не для восстановления запасов тирозина, так как он обычно в достаточном объёме поступает с белками пищи, и его дефицита не возникает. Реакция протекает в печени под действием фермента фенилаланин-4-гидроксилазы. Дефицит или снижение активности этого фермента проявляются фенилкетонурией.



Триптофан

Триптофан (β-индолиламинопропионовая, 2-амино-3-(1H-индол-3-ил)пропионовая кислота). Для человека незаменимая.

Относится к ряду гидрофобных аминокислот, поскольку содержит ароматическое индольное кольцо. Триптофан является компонентом пищевых белков. Им богаты, в частности, овёс, бананы, сушёные финики, арахис, кунжут, молоко, йогурт, творог, рыба, курица, индейка, мясо. Участвует в синтезе витамина B5 и PP.

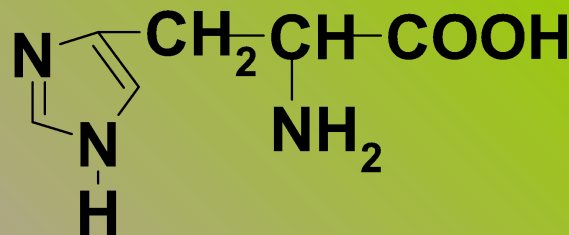


Гистидин

Гистидин (*L*- α -амино- β -имидазолпропионовая кислота) — гетероциклическая аминокислота.

Гистидин входит в состав активных центров множества ферментов, является предшественником в биосинтезе гистамина. Полузаменимая.

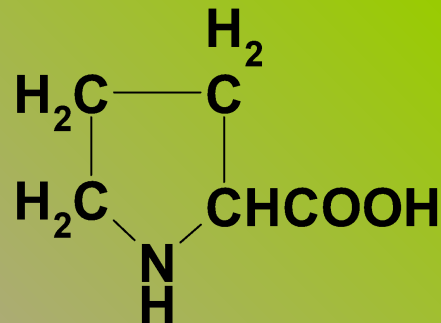
Гистидином богаты такие продукты как тунец, лосось, свиная вырезка, говяжье филе, куриные грудки, соевые бобы, арахис, чечевица. Кроме того, гистидин включается в состав многих витаминных комплексов и некоторых других медикаментов.



Пролин

Про́лин (пирролидин- α -карбоновая кислота) — гетероциклическая аминокислота (точнее, иминокислота). Пролин входит в состав всех белков всех организмов. Особенно богат пролином основной белок соединительной ткани — коллаген. В организме пролин синтезируется из глутаминовой кислоты.

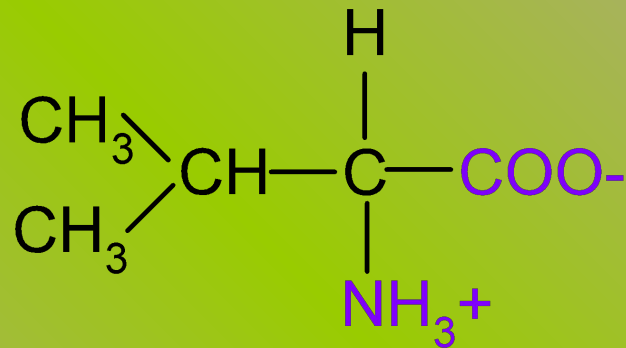
В составе коллагена пролин при участии аскорбиновой кислоты окисляется в оксипролин. Чередующиеся остатки пролина и оксипролина способствуют созданию стабильной трёхспиральной структуры коллагена, придающей молекуле прочность.



Классификация по R-группам

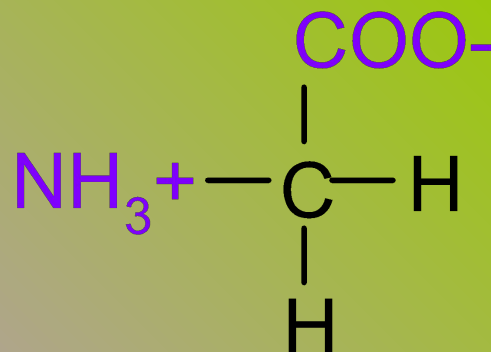
1. Неполярные (гидрофобные):

аланин, валин, изолейцин, лейцин, метионин, пролин,
триптофан, фенилаланин



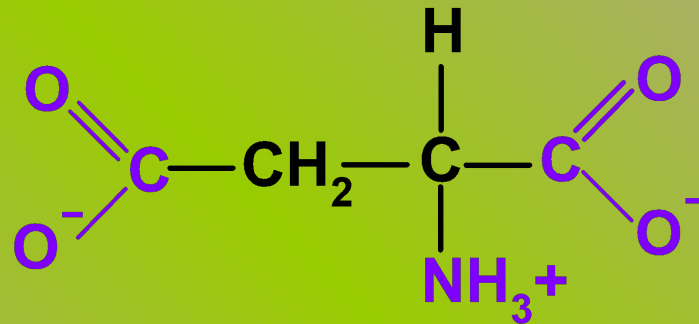
2. Полярные незаряженные:

аспарагин, глицин, глутамин, серин, тирозин, треонин,
цистеин

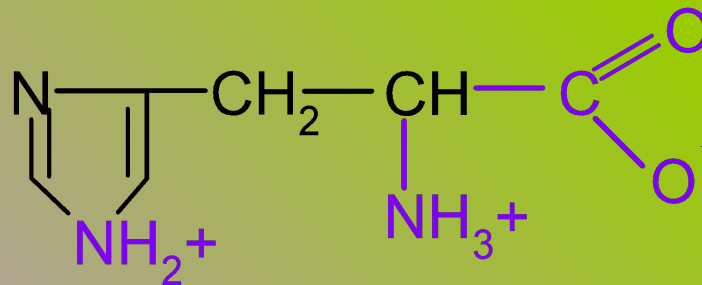


Классификация по R-группам

3. Заряженные отрицательно при pH=7 (кислые):
аспарагиновая кислота, глутаминовая кислота

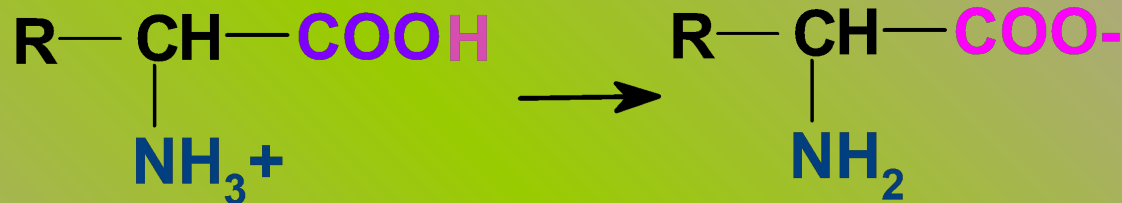


4. Заряженные положительно при pH=7 (щелочные):
аргинин, гистидин, лизин

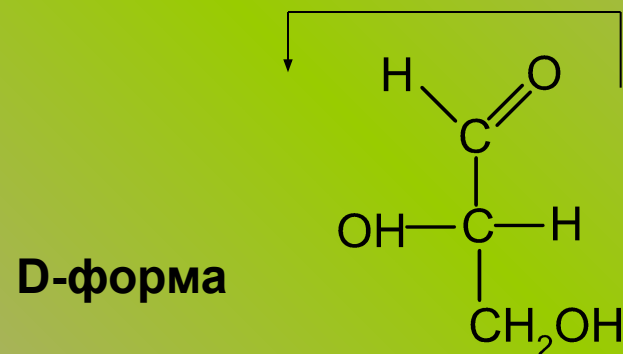
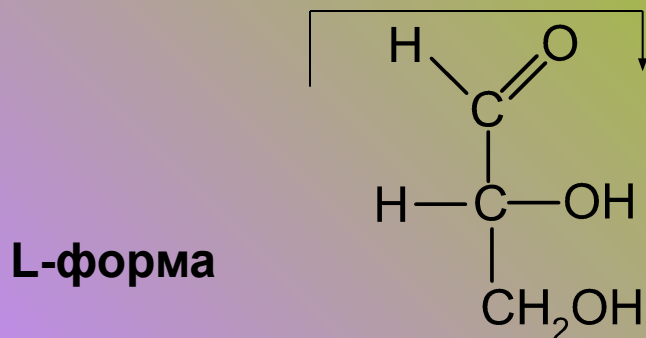


Физико-химические свойства

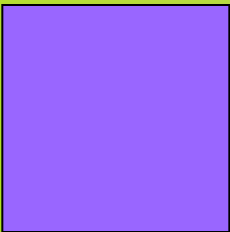
1. **Амфотерность** – в водных растворах ионы аминокислот ведут себя как амфотерные электролиты - амфионы

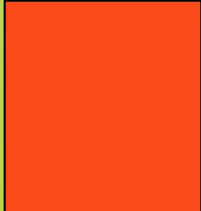
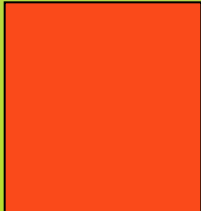


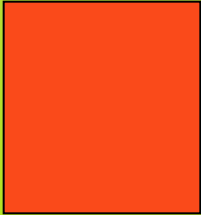
2. **Стереоизомерия** – принадлежность аминокислот к L- или D-форме определяется по структуре глицеринового альдегида. Все природные АК относятся к L-форме.



Реакции для идентификации АК

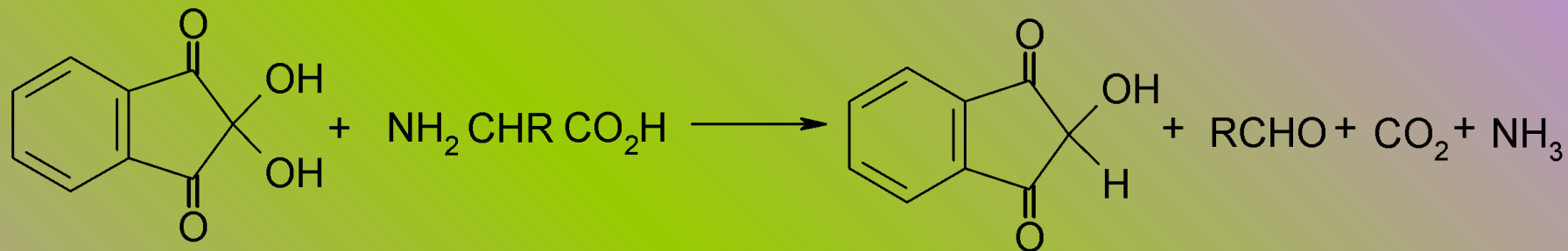
Название	Реактивы	Определяемая АК	Окраска
Реакция Миллона	HgNO_3 в HNO_3 в присутствии следов HNO_2	Тирозин	
Ксантопротеиновая реакция	Кипящая HNO_3	Тирозин Триптофан Фенилаланин	
Реакция с глиоксиловой кислотой	Глиоксиловая кислота в конц. H_2SO_4	Триптофан	

Реакция Эрлиха	Диметиламино бензальдегид в конц. HCl	Триптофан	
Реакция Сакагуши	α -нафтол и гипохлорит натрия	Аргинин	
Нитропруссидная реакция	Нитропруссид натрия в растворе NH_3	Цистеин	

Реакция Паули	Диазотированная сульфаниловая кислота в щел.растворе	Тирозин Гистидин	
Реакция Фолина-Чиокалтоу	Фосфомолибдодвольфрамовая кислота	Тирозин	
Реакция Салливана	1,2-нафтохинон-4-сульфонат натрия и Na_2SO_3	Цистеин	

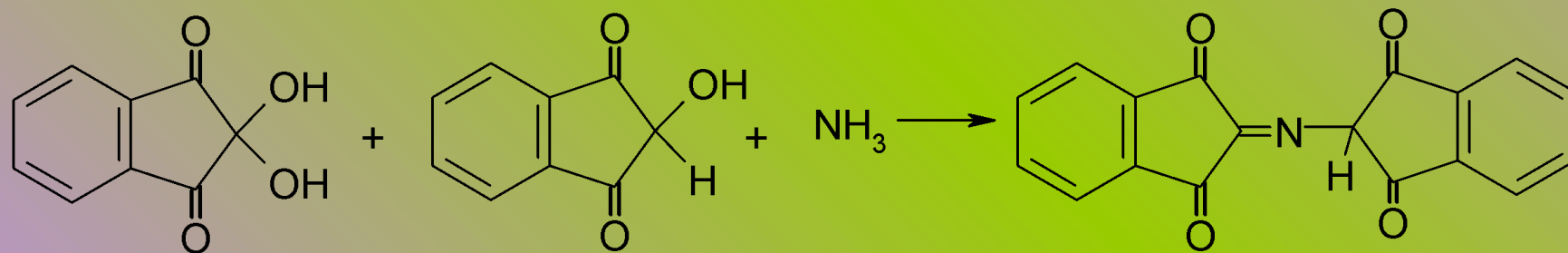
Универсальные химические реакции на АК

1. Реакция с нингидрином



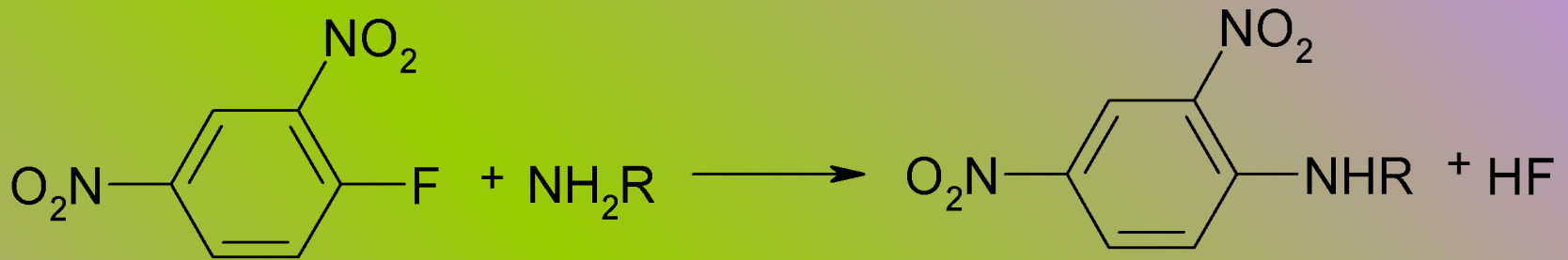
нингидрин

гидриндантин



Сине-фиолетовая окраска

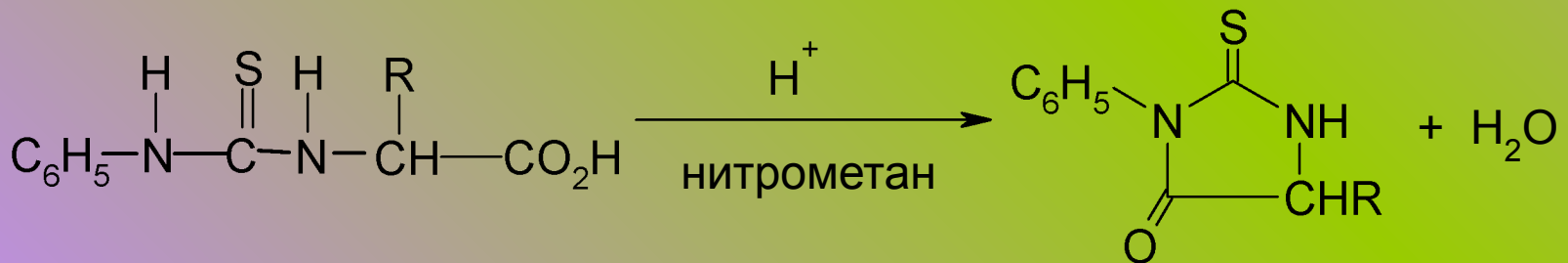
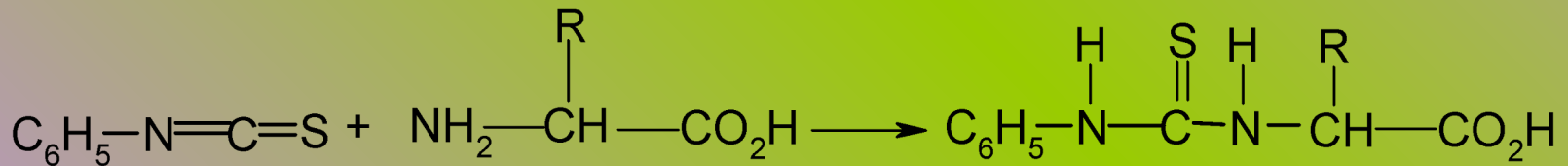
2. Реакция с 1-фтор-2,4-динитробензолом



1-фтор-2,4-динитробензол

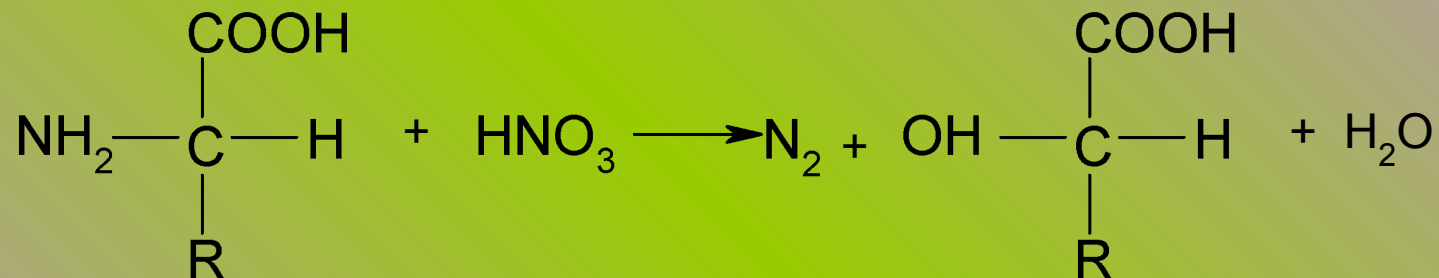
Желтая окраска

3. Реакция с фенилизотиоцианатом

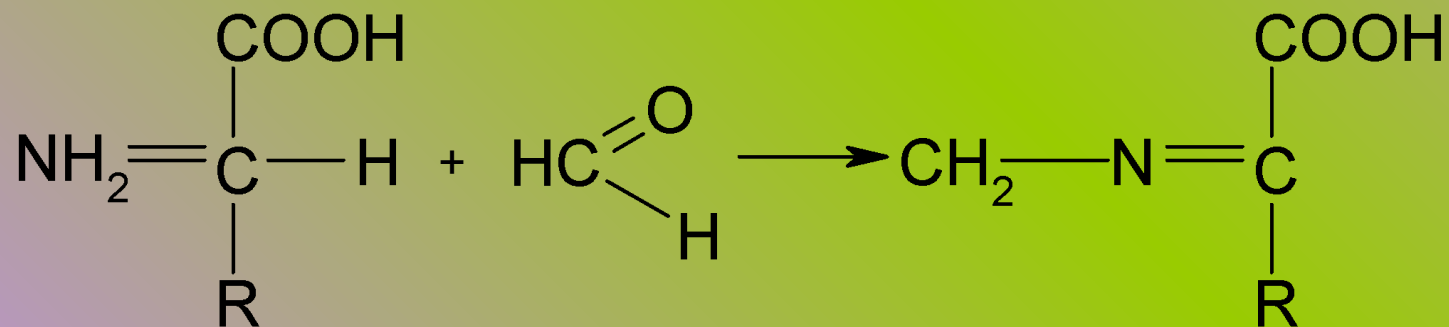


фенилгидантоин

4. Реакция Ван-Сляйка (деазотирования)



5. Реакция с формальдегидом





Спасибо за внимание!

