

9 класс

Урок №8.

Аминокислоты. Белки.

**Составитель презентации –
учитель химии МОУ СОШ
г. Холма Насонова Т.А.**





План урока.

1. Состав и свойства аминокислот.
2. Амфотерность аминокислот.
3. Реакция поликонденсации.
4. Белки.
5. Химические свойства белков.

Д/З: § 38, В.1,2.



1. Состав и свойства аминокислот.

Если один атом водорода в метильном радикале молекулы уксусной кислоты заменить на группу $-\text{NH}_2$, то получится формула аминокислоты:

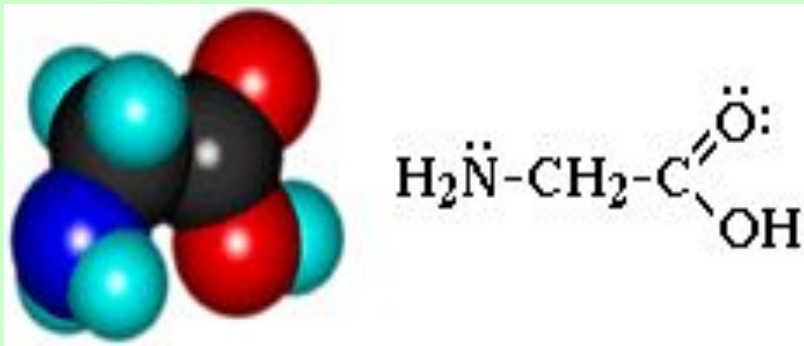
CH_3COOH - уксусная кислота

$\text{NH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$ – аминокислота

NH_2 – функциональная группа, называемая **аминогруппой**.

Аминокислоты – это органические соединения, в состав которых входят две функциональные группы: карбоксильная –COOH и аминогруппа –NH₂.

Простейшая аминокислота – это аминоксусная кислота **NH₂CH₂COOH, называемая также глицином.**



Глицин – бесцветное кристаллическое вещество, хорошо растворимое в воде, сладковатого вкуса.

Глицин играет большую роль в обмене веществ. Используется в качестве лекарственного средства для улучшения мозгового кровообращения.

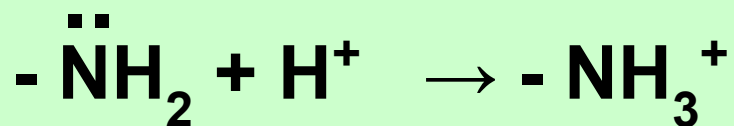


2. Амфотерность аминокислот

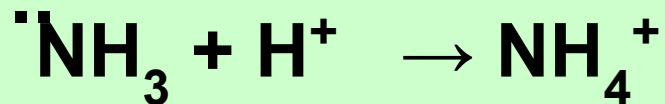
Одновременное наличие в молекулах аминокислот двух функциональных групп определяет их своеобразные химические свойства.

Карбоксильная группа – COOH в аминокислотах определяет их кислотные свойства.

Аминогруппа – NH₂ определяет основные свойства вещества, так как способна присоединять к себе катион водорода за счёт наличия свободной электронной пары у атома азота:



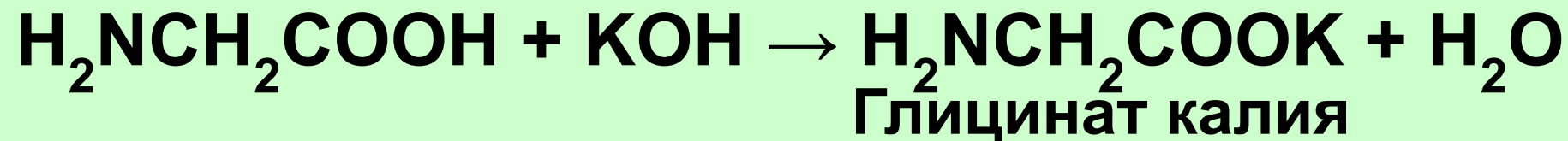
Так же ведёт себя аммиак, образуя при этом ион аммония NH₄⁺:



Аминокислоты – это органические вещества, которые обладают одновременно кислотными и основными свойствами.

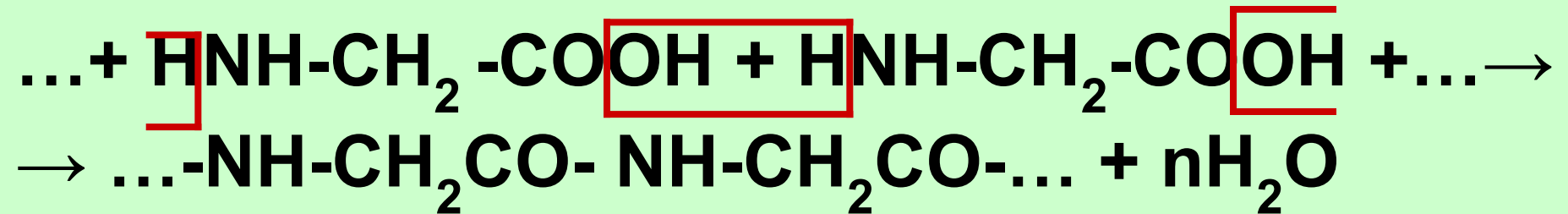
Как нам уже известно из курса неорганической химии, такие вещества называются амфотерными.

Следовательно, аминокислоты – амфотерные вещества, которые могут реагировать как с щелочами, так и с неорганическими кислотами, образуя соли.



3. Реакция поликонденсации.

Благодаря наличию кислотной и основной групп молекулы аминокислот способны взаимодействовать друг с другом и образовывать полимеры – белки.



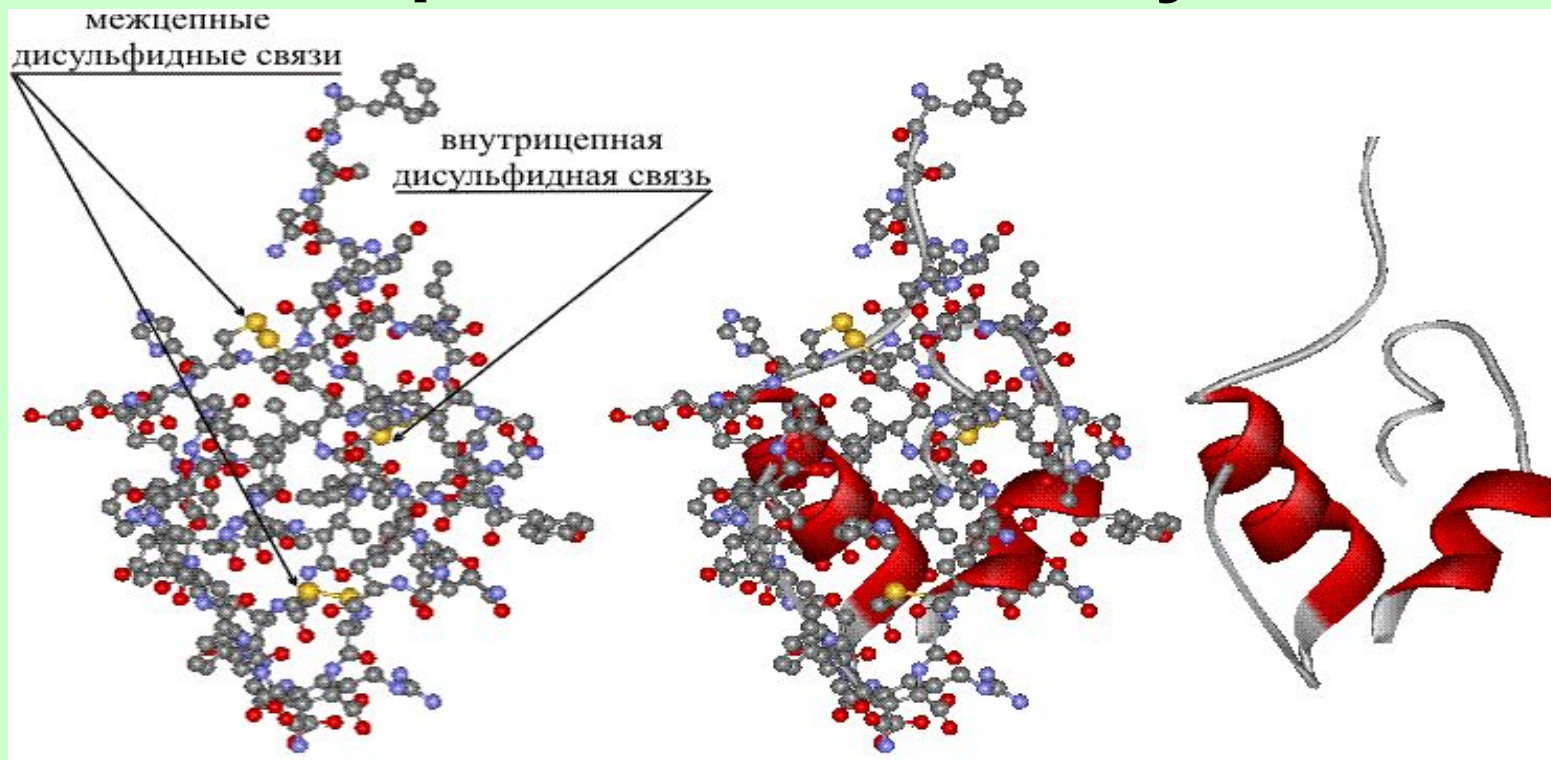
Реакции получения полимеров, которые сопровождаются образованием низкомолекулярного продукта, например воды, называются реакциями поликонденсации.

При соединении молекул аминокислот друг с другом возникает связь, называемая пептидной.

Связь между остатком аминогруппы -NH- одной молекулы аминокислоты и остатком карбоксильной группы -CO- другой молекулы аминокислоты называется пептидной связью: -CO-NH-.

4. Белки.

Белки—продукты реакции поликонденсации аминокислот. Белки имеют очень сложное строение. На рисунке в качестве примера показано строение белка инсулина.



Белки – важнейшая составная часть всех живых организмов.

В любом живом организме содержатся тысячи белков, выполняющих разнообразные функции:

- 1. Строительная.**
- 2. Каталитическая (ферментативная).**
- 3. Защитная.**
- 4. Транспортная.**
- 5. Запасающая (энергетическая).**
- 6. Сигнальная.**

Белки выполняют ещё много важных функций: двигательную, сигнальную и т. д.

Они могут превращаться в жиры и углеводы, но те, в свою очередь, превращаться в белки не могут. Поэтому белковое голодание особенно опасно для живого организма.

5. Химические свойства белков.

Белки гидролизуются с образованием аминокислот. Это свойство лежит в основе процесса пищеварения.

Белки денатурируются: при некоторых воздействиях разрушается структура белков.

Белки горят, при этом появляется своеобразный запах жжёного пера.

Для белков характерны **цветные реакции**, которые служат качественными на белки.