Тема. Неорганические вещества. Роль воды и минеральных солей в жизнедеятельности клетки.

Вещества клетки

•вода (до 90%)

•минеральные соли

Неорганические

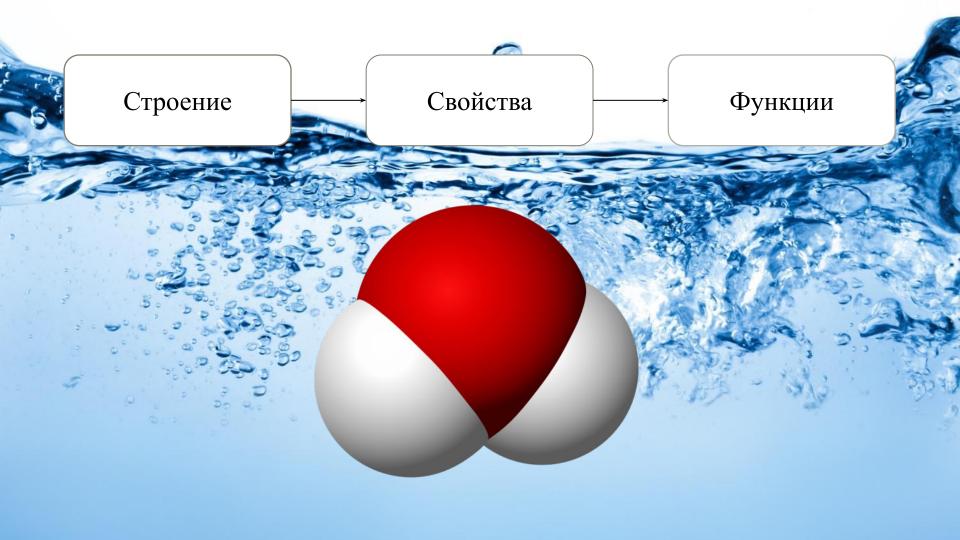
Органические

•белки (до 20%)

•углеводы

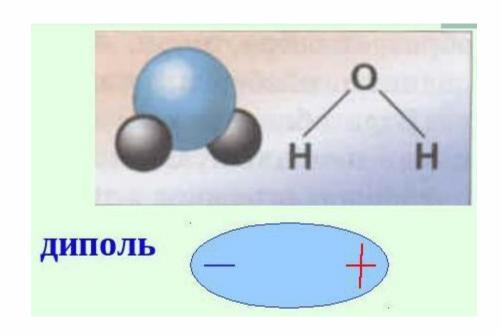
•липиды

•нуклеиновые кислоты

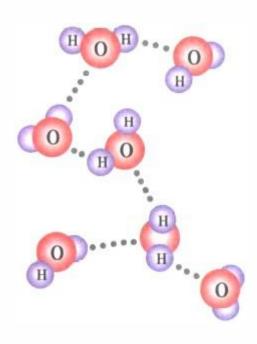


Строение молекулы воды

1. Молекула воды – полярная молекула (диполь).

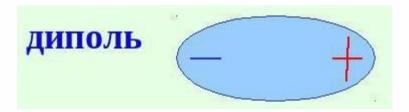


Строение молекулы воды

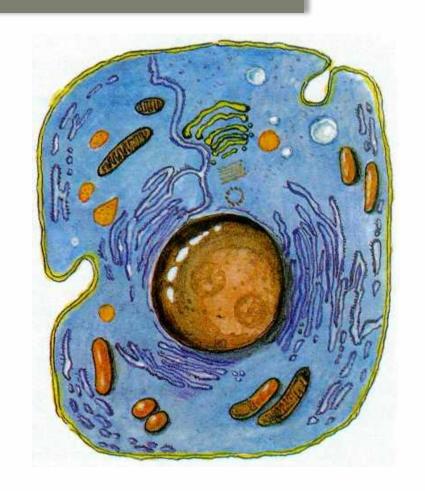


2. Между молекулами воды образуются водородные связи.

1. Вода является хорошим растворителем.



Поэтому вода в клетке является средой, в которой протекают хим. реакции.



Гидрофильные вещества — вещества, растворимые в воде.

Они состоят из полярных молекул и ионов (глюкоза, аминокислоты, соли).



Гидрофобные вещества — вещества, нерастворимые в воде.

Они состоят из неполярных молекул (жиры, нуклеиновые кислоты, полисахариды).



2. Вода обладает высокой теплоемкостью и теплопроводностью.

Поэтому вода поддерживает тепловое равновесие в клетках и организме.



3. Вода практически не сжимается.

Поэтому вода определяет объем и упругость клеток, является гидростатическим скелетом у круглых и кольчатых червей.









Поэтому происходит капиллярный кровоток, восходящий и нисходящий токи растворов в растениях.

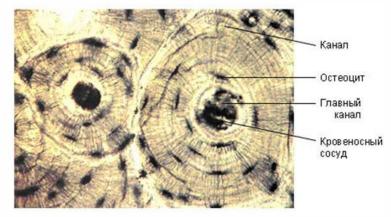
4. Вода обладает оптимальным поверхностным натяжением.

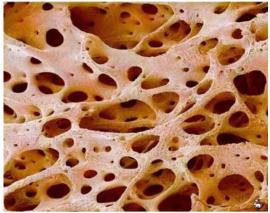




Образуют кристаллы (нерастворимые соли)

1. Межклеточное вещество костной ткани (соли Са и Р).





Образуют кристаллы (нерастворимые соли)

Распадаются на ионы (растворимые соли)

1. Межклеточное вещество костной ткани (соли Са и P).

2. Раковины моллюсков (соли Са).



Образуют кристаллы (нерастворимые соли)

- 1. Межклеточное вещество костной ткани (соли Са и P).
- 2. Раковины моллюсков (соли Са).



3. Хитиновая кутикула членистоногих (соли Са).

Образуют кристаллы (нерастворимые соли)

- 1. Межклеточное вещество костной ткани (соли Са и P).
- 2. Раковины моллюсков (соли Са).
- 3. Хитиновая кутикула членистоногих (соли Са).

1. Буферные системы поддерживают кислотнощелочной баланс внутриклеточной жидкости и плазмы крови (фосфатные и карбонатные ионы).



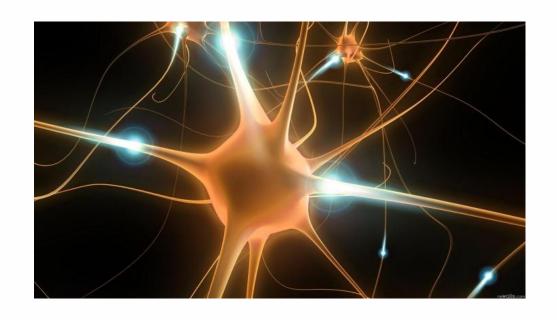


Образуют кристаллы (нерастворимые соли)

- 1. Межклеточное вещество костной ткани (соли Са и P).
- 1. Буферные системы поддерживают кислотнощелочной баланс внутриклеточной жидкости и плазмы крови (фосфатные и карбонатные ионы).

- 2. Раковины моллюсков (соли Са).
- 3. Хитиновая кутикула членистоногих (соли Са).

2. Ионы Na и K обеспечивают передачу нервного импульса.



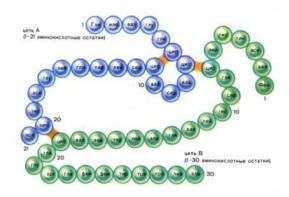
Образуют кристаллы (нерастворимые соли)

- 1. Межклеточное вещество костной ткани (соли Са и P).
- 2. Раковины моллюсков (соли Са).
- 3. Хитиновая кутикула членистоногих (соли Са).

- 1. Буферные системы поддерживают кислотнощелочной баланс внутриклеточной жидкости и плазмы крови (фосфатные и карбонатные ионы).
- 2. Ионы Na и K обеспечивают передачу нервного импульса.

3. Ионы некоторых металлов являются компонентами ферментов, гормонов и витаминов (Fe ходит в состав гемоглобина крови, Zn — гормона инсулина).





(нерастворимые соли)

1. Межклеточное вещество костной ткани (соли Са и

Образуют кристаллы

2. Раковины моллюсков (соли Са).

P).

3. Хитиновая кутикула членистоногих (соли Ca).

(растворимые соли)

1. Буферные системы поддерживают кислотнощелочной баланс внутриклеточной жидкости и
плазмы крови (фосфатные и карбонатные ионы).

Распадаются на ионы

2. Ионы Na и K обеспечивают передачу нервного импульса.3. Ионы некоторых металлов являются

3. Ионы некоторых металлов являются компонентами ферментов, гормонов и витаминов (Fe ходит в состав гемоглобина крови, Zn – гормона инсулина).



Вода и минеральные соли обеспечивают постоянство внутренней среды клетки, которое необходимо для нормальной жизнедеятельности клеток.

Домашнее задание

Учебник:

Изучить §7, §8. Ответить на вопросы в конце параграфа (устно).