

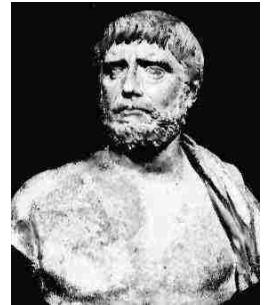
Факультет естественных наук НГУ
Кафедра цитологии и генетики

ХИМИЧЕСКИЕ ОСНОВЫ ЖИЗНИ

К.б.н. Владимир Александрович
Трифонов

Что такое жизнь?

- Попытки определения понятия:
 - Фалес VI век до н.э. «магнит одушевлен, т.к. способен притягивать железо»
 - Б. Спиноза (XVII в) «одушевлены все тела природы»

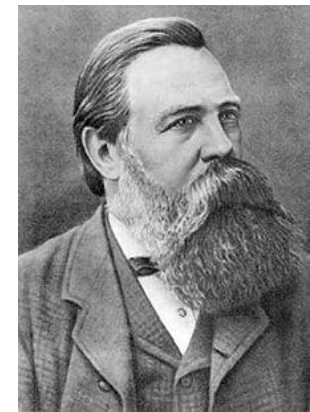


отных и во всех их частях, его постоянство,
остановки, делают из этого явления всеобщий признак

Клод Бернар (XIX в) «Всеобщность
молекулярного обновления (обмена веществ)
у растений и животных и во всех их частях, его
постоянство,
не допускающее остановки, делают из этого
явления всеобщий признак жизни»



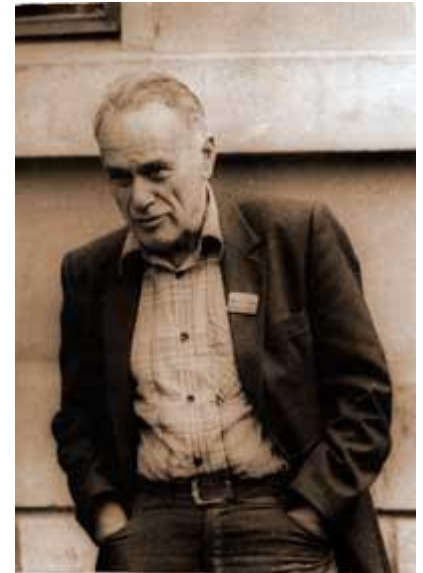
- Ф.Энгельс 1877 г. «Жизнь есть способ существования белковых тел, и этот способ существования состоит по своему существу в постоянном самообновлении химических составных этих тел»



Эрвин Шредингер (1887-1961) “Жизнь - ... это работа специальным образом организованной системы, направленная на понижение собственной энтропии за счет повышения энтропии окружающей среды”

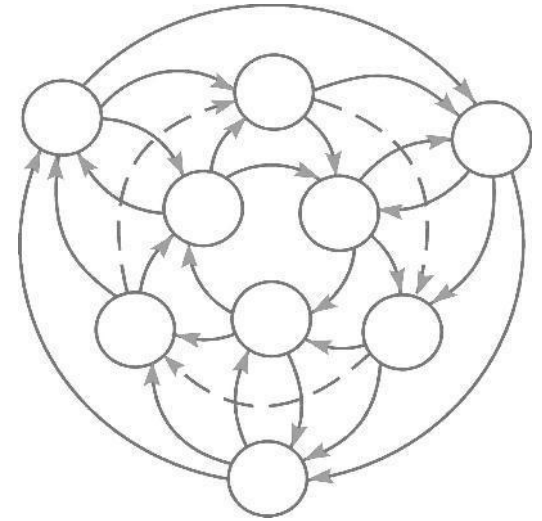


- М.В.Волькенштейн «Живые тела, существующие на Земле, представляют собой открытые, саморегулирующиеся и самовоспроизводящиеся системы, построенные из биополимеров – белков и нуклеиновых кислот»



Живые организмы как открытые системы

- Система – множество элементов, находящихся в определенных отношениях друг с другом и связанных прямыми и обратными связями, образуя целостность.



Открытые системы, в отличие от закрытых, обмениваются энергией, веществом и информацией с окружающей средой. В открытых системах могут происходить явления самоорганизации, усложнения или спонтанного возникновения порядка.

Общая теория систем

- Людвиг фон Берталафани (1901-1972)

Свойства систем

Синергичность — однонаправленность действий компонентов усиливает эффективность функционирования системы.

Эмерджентность — функции компонентов системы не всегда совпадают с функциями системы.

Целостность — первичность целого по отношению к частям.

Иерархичность — каждый компонент системы может рассматриваться как система (подсистема) более широкой глобальной системы

Адаптивность — стремление к состоянию устойчивого равновесия, которое предполагает адаптацию параметров системы к изменяющимся параметрам внешней среды



Неравновесные системы

- Илья Пригожин (1917-2003)



Последовательность состояний системы – ТРАЕКТОРИЯ СИСТЕМЫ

Наиболее вероятные состояния системы - АТТРАКТОРЫ

Предпочтительность одних состояний другим – явление упорядоченности, т.е. убывание энтропии.

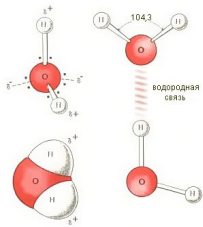
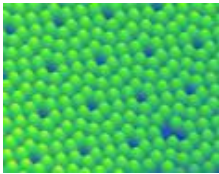
Самоорганизация в неравновесных системах

Свойства живых систем

- 1) Одинаковый химический состав
- 2) Обмен веществом и энергией
- 3) Самовоспроизведение
- 4) Способность к росту и развитию
- 5) Раздражимость
- 6) Дискретность

Уровни организации живой материи

ДВОЙНЫЕ СПИРАЛИ СЕМЕЙСТВ МИКРОВИВН



- Элементарные частицы

атомы

молекулы



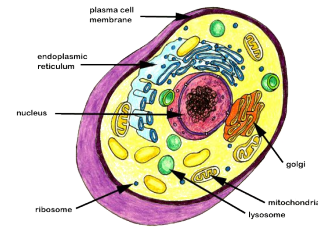
мономеры



биополимеры

Уровни организации живой материи

Клетка



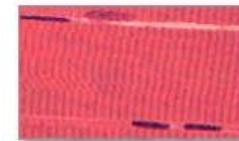
Ткани



Connective tissue



Epithelial tissue

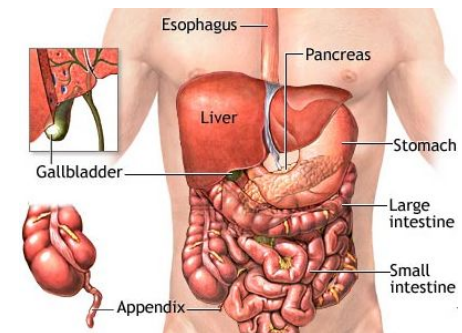


Muscle tissue



Nervous tissue

Органы и ситемы органов



Уровни организации живой материи

организм



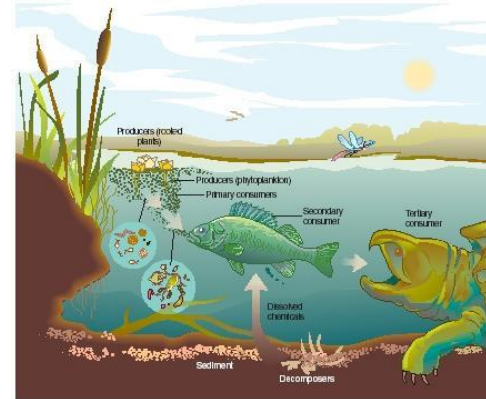
популяция



вид

Уровни организации живой материи

- Экосистема, биогеоценоз



Биосфера



Химический состав живых организмов

- Всего обнаружено 80, но только для 30 известны функции



А. Биологически важные химические элементы

Макроэлементы

- Биогенные элементы
- содержание которых в живых организмах составляет больше 0,001 % на сухую массу. Составляют 99% сухой массы клетки
- Из них 98% приходится на кислород (65-75%), углерод (15-18%), азот(1,5-3%) и водород (8-10%)

- O C H N Ca P K S Cl
Mg Na Fe

Микроэлементы

- Содержание в организме 0.001-0.000001%
- Могут входить в состав гормонов, ферментов и пр. важных компонентов клетки

Zn Cu I F B Co Mo V Br
Cr Mn Se Si Ge Ni

Ультрамикроэлементы

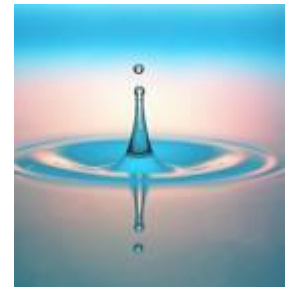
- Концентрация меньше 0.000001 %
- Физиологическая роль не установлена

Au Hg U Be Cs Ra

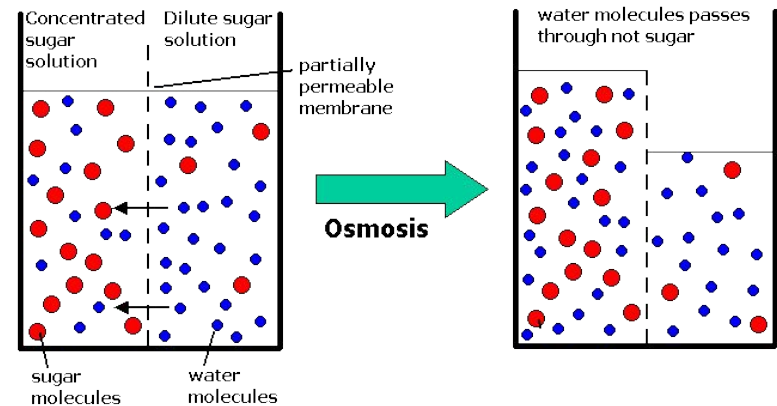
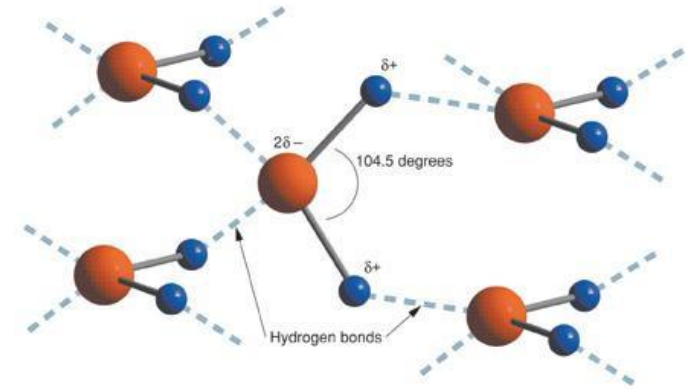
Состав химических соединений живой клетки

Тип соединения	Средняя мол.масса	Содержание в % на сырую массу
Вода	18	75-85
Другие неорг. в-ва	20-150	1,0-1,5
Низкомолек.орг.в-ва		
Липиды и др. гидрофобные в-ва	350-2 500	1-5
Прочие	90-2 500	0,1-0,5
Высокомолек.орг.в-ва		
Белки	10^4 - 10^6	10-20
Полисахариды	10^4 - 10^6	0,2-2,0
Нуклеиновые кислоты	10^4 - 10^9	1-2

Роль воды



- Универсальный растворитель
- Водородные связи
- Высокая теплоемкость
- Участник многих реакций
- Транспорт веществ в организме
- Осмос



Ионы в клетке

- Важнейшие анионы: Cl^- , HCO_3^- , H_2PO_4^-

Важнейшие катионы: K^+ , Na^+ , Ca^{2+} , Mg^{2+}

Буферные свойства

Нерастворимые соли в костной ткани и раковинах



Органические вещества клетки

- Белки 10-20%
- Углеводы 0.2-2%
- Нуклеиновые кислоты 1-2%
- Липиды 1-5%

БИОПОЛИМЕРЫ

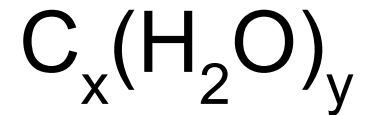
- Регулярные -А-А-А-А-А-
- Нерегулярные -А-С-В-А-Г-А-

УГЛЕВОДЫ

- Монозы=моносахариды



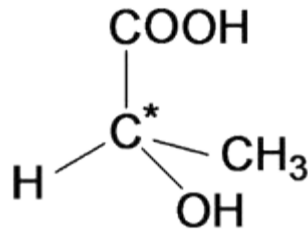
- Полиозы=полисахариды



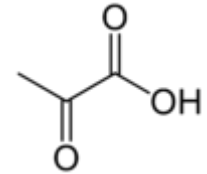
Олигосахариды – ди-, три-, тетрасахариды

Моносахариды (простые сахара)

Триозы

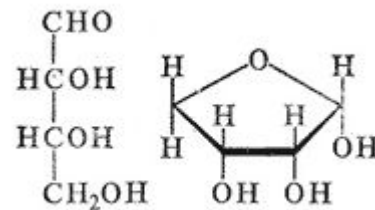


Молочная кислота



Пировиноградная кислота

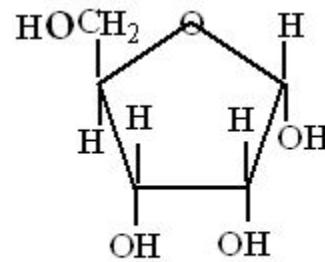
Тетрозы



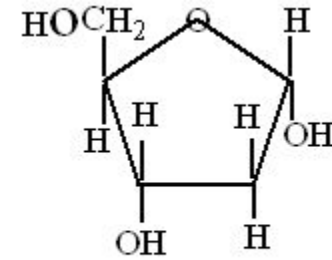
эритроза

Гексозы

- Пентозы

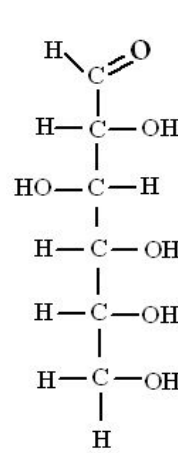


Рибоза

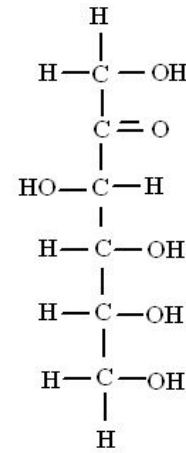


Дезоксирибоза

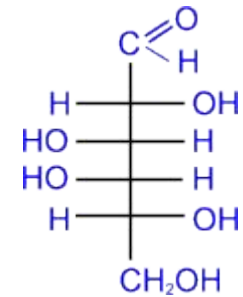
Гексозы



Глюкоза



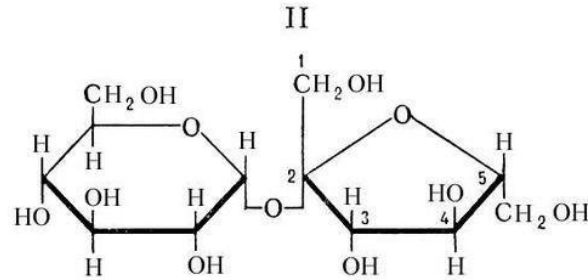
Фруктоза



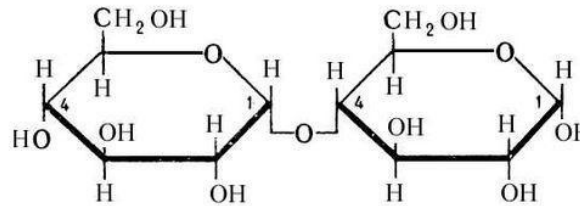
галактоза

ДИСАХАРИДЫ

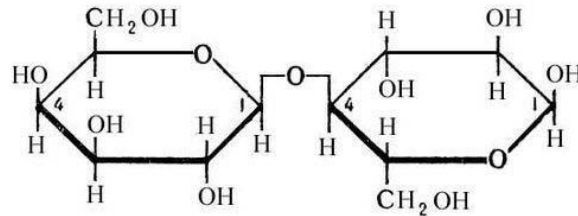
Сахароза



Мальтоза

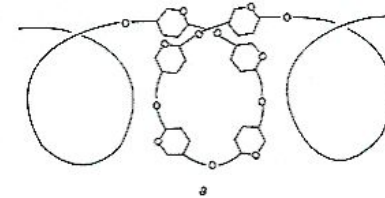


Лактоза

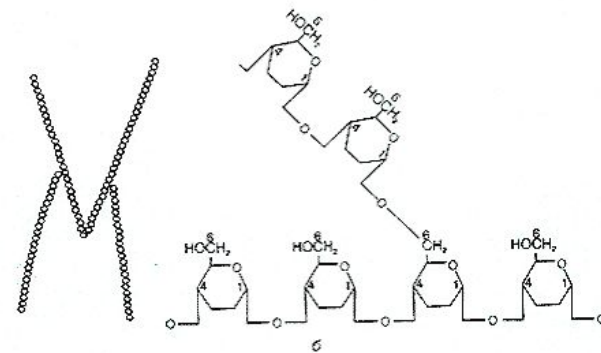


ПОЛИСАХАРИДЫ

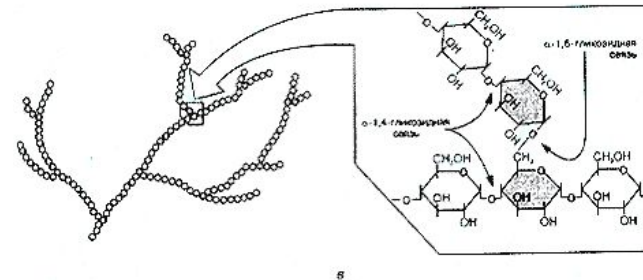
Амилоза



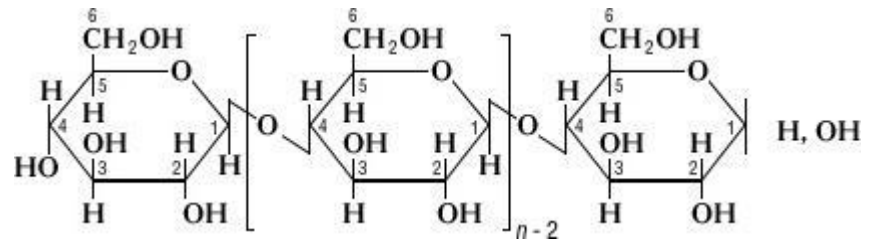
Амилопектин



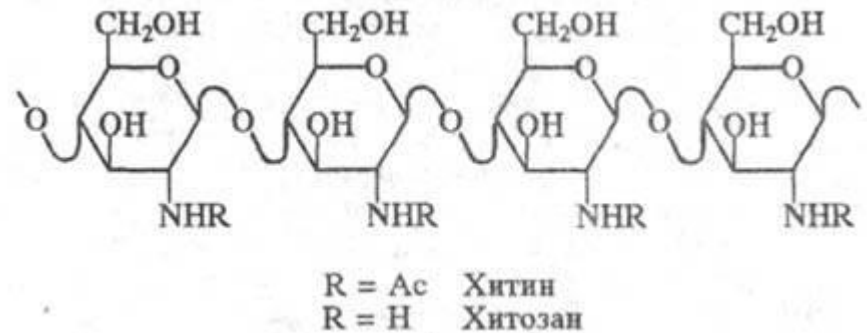
Гликоген



Целлюлоза



- ХИТИН



Гиалуроновая кислота



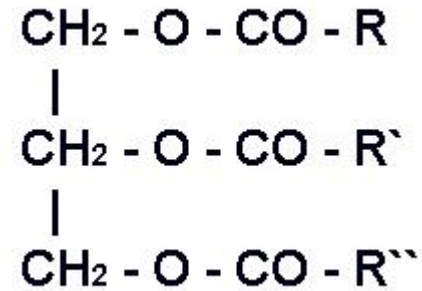
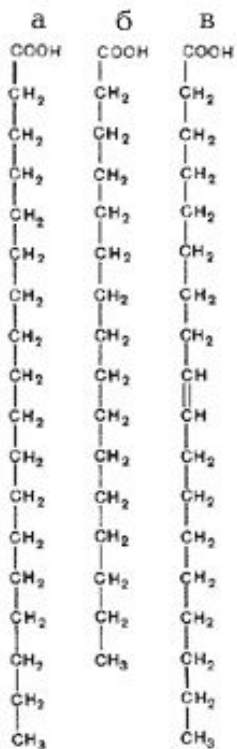
Функции углеводов

- Энергетическая
- Структурная
- Запасная
- Защитная

Липиды

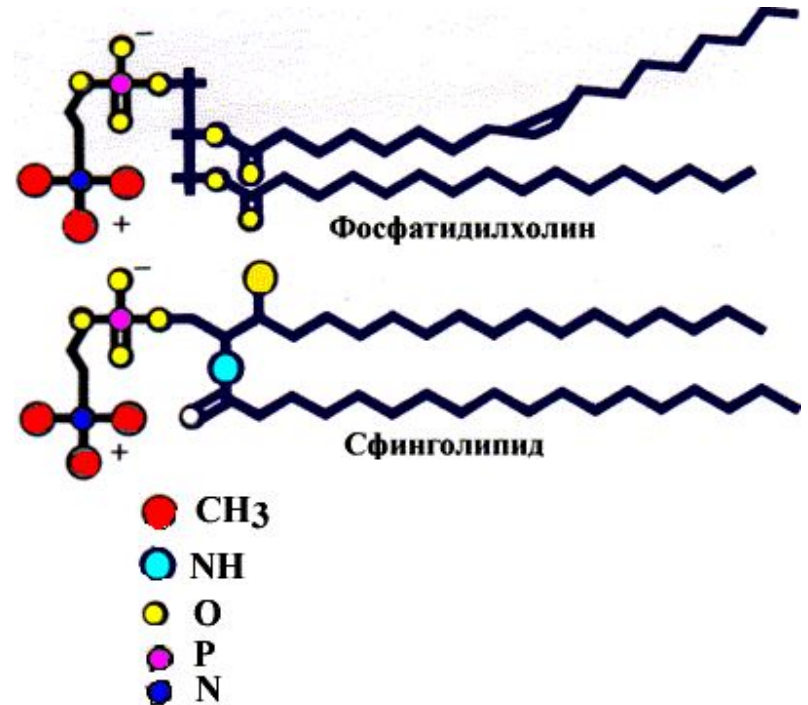
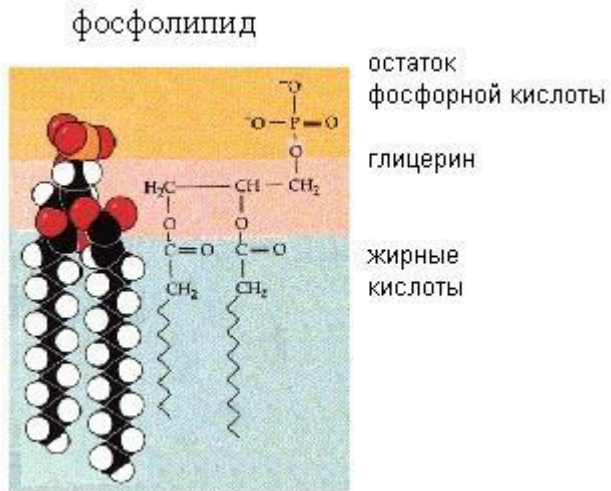
- большая группа веществ биологического происхождения, хорошо растворимых в органических растворителях, таких, как метанол, ацетон, хлороформ и бензол.

Нейтральные жиры



- А) стеариновая
 Б) пальмитиновая
 С) олеиновая

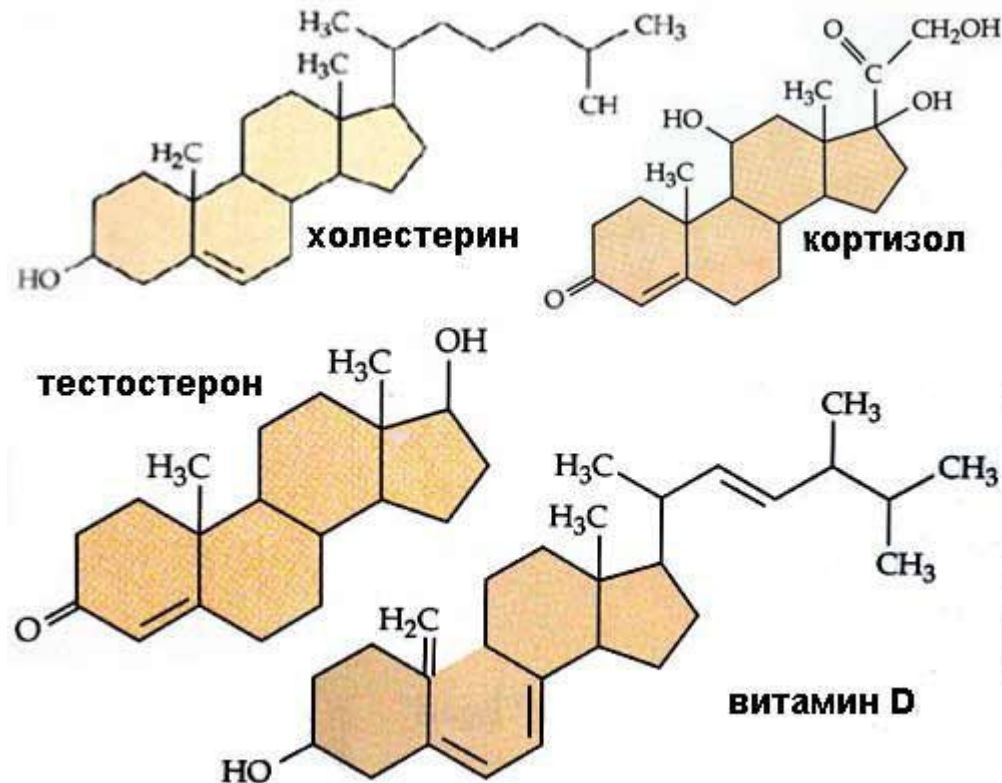
Фосфолипиды



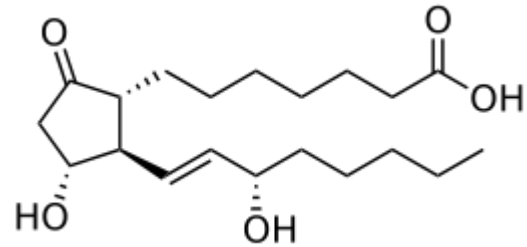
Молекулы Ф. содержат неполярные гидрофобные "хвосты" и полярную гидрофильную "головку" (остаток фосфорной к-ты), что определяет мн. физ.-хим. св-ва, в т. ч. способность формировать мембраны биологические.

Стероиды

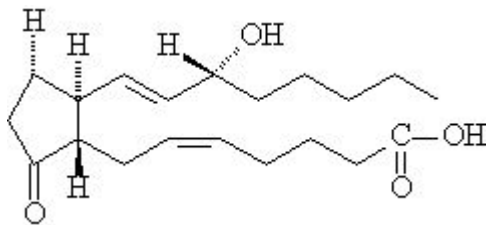
группа биологически важных прир. соед., в основе структуры к-рых лежит скелет циклопентанопергидрофенантрена (гонана, стерана; фла I). Входят в состав всех растит. и животных организмов. ФУНКЦИИ С.-биол. регуляторы. Способность к биосинтезу С. наиб. выражена у высших позвоночных. Насекомые С. не вырабатывают, а получают с пищей, однако ф-ция их линьки контролируется С. Применяют С. гл. обр. в медицине (лек. ср-ва, гормоны и др.).



Простагландины



E1



E2

Функции липидов

- 1) Структурная
- 2) Энергетическая
- 3) Запасная
- 4) Изоляционная
- 5) Регуляторная