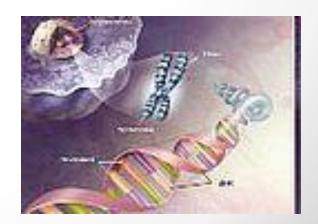
Уральский государственный лесотехнический университет Кафедра физико-химической технологии защиты биосферы

Направление подготовки	18.03.02. — Энерго- и ресурсосберегающие процессы в химической технологии, нефтехимии и биотехнологии 20.03.01 — Техносферная безопасность				
Квалификация (степень) выпускника	Бакалавр				
Профиль подготовки	Охрана окружающей среды и рациональное использование природных ресурсов Инженерная защита окружающей среды				

Основы микробиологии и биотехнологии

Разработчик программы: проф. кафедры физико-химической технологии защиты биосферы И.Н. Липунов



Что такое микробиология и биотехнология?

Микробиология - наука, изучающая систематику, строение, физиологические особенности мельчайших, невидимых невооруженным глазом растительных и животных организмов, условия их жизнедеятельности, их роль в природе и жизни человека.



Микроорганизмы являются древнейшими представителями жизни на Земле. Их мельчайшие размеры и чрезвычайно высокая биологическая активность определили резкое отличие истории микробиологии от истории развития других наук.

Микробиология сравнительно молодая наука, ей насчитывается всего лишь 340 лет. Основоположником этой науки считается голландский любитель-натуралист **Антоний Ван Левенгук** (1632-1723),

который первым наблюдал размеры и движение бактерий через, изготовленный им, микроскоп.

До середине XIX в шло накопление отдельных разрозненных наблюдений и фактов. Это был описательный, морфологический" период в развитии микробиологии.

А. Левенгук

Со второй половины XIX века началось бурное развитие микробиологии — ее физиологический период, связанный с именем величайшего французского ученого, химика по образованию, **Луи Пастера** (1822-1895).

Основной заслугой Пастера является то, что он впервые связал микроорганизмы с процессами, ими вызываемыми.



Луи Пастер

Исследования Л. Пастера завершили многовековой спор о возможности самопроизвольного зарождения жизни. Луи Пастер является основоположником основных направлений современной микробиологии.



Огромный вклад в развитие микробиологии внесли отечественные ученые. **И.И.Мечников** (1845-1916) создал фагоцитарную теорию иммунитета. **С. Н. Виноградский** (1866-1953) — основоположник почвенной микробиологии, установил роль

илья мечников микроорганизмов в круговороте веществ в природе. В. Л. Омелянский (1867-1928) открыл возбудителей брожения клетчатки, процессы нитрификации, азотфиксации, а также экологии микроорганизмов почв.



Сергей Виноградский

Биотехнология — это наука, изучающая возможности использования живых организмов, их систем или продуктов их жизнедеятельности для решения технологических задач, а также возможности создания живых организмов с необходимыми свойствами методом генной инженерии.

Исторически биотехнология возникла на основе традиционных микробиологических производств, которые осознанно применялись в древности при получении вина, пива, хлеба. Основы сознательного



управления технологическими процессами, в которых микроорганизмы являются «главными работниками», были заложены **Луи Пастером**.

Современная биотехнология, опираясь на успехи молекулярной биологии, биохимии,

химической и информационной технологии, биофизики и электроники, решает многочисленные проблемы медицины, сельского хозяйства, гидрометаллургии, энергетики, экологизации промышленных производств.

Роль и значение микроорганизмов

В природе играют большую роль в процессах:

- формирования химического состава почвы и природных вод;
- фотосинтетического продуцирования органических веществ, деструкции и трансформации продуктов деструкции отмерших остатков живых и растительных организмов;
 - круговорота вещества и энергии в природных средах;
- минерализации органического азота и последующей его нитрификации, денитрификации и азотфиксации:
- бактерии аммонификаторы участвуют в процессах разложения продуктов гидролиза белковых соединений

$$R-CH(NH_2)COOH + O_2 = R-COOH + NH_3 + CO_2$$

- бактерии нитрификаторы в результате биохимического окисления образуют из аммиака доступные для растений нитраты

$$NH_3 + 2O_2 = HNO_3 + H_2O;$$

- бактерии денитрификаторы восстанавливают нитраты до молекулярного азота

$$C_6H_{12}O_6 + 4NO_3^- = 6CO_2 + 6H_2O + 2N_2$$

- азотфиксирующие бактерии связывают молекулярный азот, делая его доступным для высших растений, таким путем в почве аккумулируется в год до 175 млн. тонн связанного азота

$$N_2 + 6H^+ + 6e + 12AT\Phi = 2NH_3 + 12AД\Phi + 12\Phi_H$$

• биохимического окисления органических и минеральных веществ в природных средах

$$CH_4 + O_2 = CO_2 + 2H_2O$$

 $2H_2S + O_2 = 2S + 2H_2O$
 $2S + 3O_2 + 2H_2O = 2H_2SO_4$
 $4FeCO_3 + O_2 + 6H_2O = 4Fe(OH)_3 + 4CO_2$

• ферментативного гидролиза лигнина и клетчатки до глюкозы

$$(C_6H_{10}O_5)_n + H_2O = nC_6H_{12}O_6$$

В хозяйственной деятельности микроорганизмы используются для:

- хлебопечения, пивоварения, виноделия, производства кисломолочных продуктов и сыров, получения витаминов, ферментов, пищевых и кормовых белков, органических кислот и многих других веществ;
 - биосинтеза антибиотиков, биологически активных веществ;
- осуществления микробиологических процессов очистки промышленных и хозяйственно-бытовых сточных вод, анаэробного сбраживания осадков сточных вод, выщелачивания металлов из "забалансовых руд";
- биотрансформации ксенобиотиков и загрязняющих окружающую среду веществ, получения экологически чистой энергии, этанола, водорода.

Целю преподавания дисциплины "Основы микробиологии и биотехнологии" является формирование у будущих специалистов знаний в области общей микробиологии и современной биотехнологии, особенно с точки зрения использования биотехнологических процессов в решении проблем охраны и рационального использования природных ресурсов и инженерной защиты окружающей среды.

Основными задачами дисциплины являются – дать будущим специалистам знания в области:

- роли и значения микроорганизмов в природе и жизни человека;
- биохимических процессов превращения органических и минеральных веществ с участием аэробных и анаэробных микроорганизмов;
- основных направлений применения современной биотехнологии, в том числе и в решении проблем охраны природной среды;
- практических навыков по расчету массовых и тепловых балансов аэробной и анаэробной биохимической очистки сточных вод и утилизации осадков.

После окончания изучения дисциплины студент должен:

- знать принципы систематики микроорганизмов, их морфологию и физиологию, основные механизмы превращения микроорганизмами различных химических соединений, закономерности процесса биохимического окисления органических и неорганических веществ, типы систем аэробной и анаэробной очистки сточных вод и переработки осадков, использование биотехнологических процессов для решения проблем рационального использования природных ресурсов и инженерной защиты природной среды;
- уметь применять теоретические основы дисциплины при выборе и обосновании рациональных биотехнологических систем очистки сточных вод и переработки осадков;
- владеть расчетами массового баланса процессов, протекающих в биологических реакторах анаэробной и аэробной очистки сточных вод, переработки осадков.

Дисциплина "Основы микробиологии и

биотехнологии" готовит будущего специалиста к решению следующих задач профессиональной деятельности:

В области проектной деятельности: расчет и проектирование отдельных стадий технологического процесса в соответствии с техническим заданием, учетом эколого-экономических ограничений и требований промышленной безопасности.

В области производственно-технологической деятельности: участие в мероприятиях по охране окружающей среды на основе требований промышленной безопасности и других нормативных документов.

В области организационно-управленческой деятельности: участие в разработке малоотходных и экологически безопасных технологических процессов.

В области научно-исследовательской деятельности: анализ опасностей промышленных производств на природные системы.

Трудоемкость дисциплины составляет 2 зачетных единицы

Вид учебной работы	Всего	Форма обучения		
	часов	очное	заочное	
Аудиторные занятия (всего)	36	36	6	
В том числе:				
Лекции (Л)	14	14	2	
Практические занятия (ПЗ)	22	22	4	
Самостоятельная работа (всего)	36	36	66	
В том числе:				
Проработка тем, вынесенных на	14	13	36	
самостоятельное изучение с выполнением				
домашнего задания (реферат)				
Подготовка к практическим занятиям	18	16	8	
Решение задач (контрольная работа)	4	4	18	
Вид промежуточной аттестации: зачет		3	4	
Общая трудоемкость				
• часы	72	72	72	
• зачетные единицы	2	2	2	

Содержание дисциплины

- **1. Введение в курс "Основы микробиологии и биотехнологии"** (Цели и задачи дисциплины. Основные понятия и определения. Роль и назначение микроорганизмов в природе и жизни человека).
- **2. Общая микробиология** (Принципы систематики микроорганизмов. Цитология бактерий. Физиология микроорганизмов. Превращение микроорганизмами соединений углерода, элементорганических и минеральных веществ в анаэробных и аэробных условиях).
- **3. Биотехнология** (Введение в современную биотехнологию. Биообъекты: способы их создания и совершенствования. Способы ведения биотехнологического процесса).
- 4. Биотехнологические процессы в решении проблем охраны окружающей среды (Биологическая очистка сточных вод. Биологическая очистка сточных вод в искусственных аэрационных сооружениях. Анаэробная очистка сточных вод и обработка осадков. Другие направления применения биотехнологических процессов в решении проблем охраны окружающей среды).

Практические занятия

Название раздела курса	Темы практических занятий
Общая микробиология	Механизм гликолиза образования пирувата из углеводов с участием микроорганизмов.
	Биохимические процессы превращения азот содержащих органических веществ.
Биотехнологические процессы в решении проблем охраны окружающей среды	Закономерности процесса биохимического окисления органических веществ.
охраны окружающей среды	Аэрационная очистка сточных вод с активным илом. Массовый баланс в системе с активным илом.
	Расчет концентрации активного ила в реакто ре с активным илом.
	Расчет нагрузки на активный ил и прироста ила в реакторе с активным илом.
	Расчет массового баланса для биофильтров.

Лист контрольных мероприятий для студента

	Текущая аттестация						
Перечень и содержание разделов дисциплины	П ос е щ ае м ос т ь за н я т и	Выс туп лен ие на зан яти и	Ак ти вн ост ь на зан ят ия	Рефе рати вны й обзо р допо лнит ельн ого мате риал а	Вы пол нен ие дом аш ней раб оты	Т ес т и р ов а н	Максимальн о возможная сумма баллов
Раздел 1. Роль и значение микроорганизмов в природе и жизни человека						0-3	3
Раздел 2. Общая микробиология						0-3	3
Раздел 3. Биотехнология						0-3	3
Раздел 4. Биотехнологические процессы в решении проблем охраны окружающей среды						0-3	3
Защита рефератов по разделу 2	0-1	0-2	0-1	0-2			6
Защита рефератов по разделу 4	0-1	0-2	0-1	0-2			6
Решение задач по разделу 4	0-1	0-2	0-1	0-2			6
Обязательный минимум для допуска к зачету	5	0	1		4	4	30

Учебно-методическое обеспечение дисциплины

Основная литература

- 1. Липунов И.Н., Первова И.Г., Никифоров А.Ф. Основы микробиологии и биотехнологии: курс лекций. Екатеринбург. УГЛТУ. 2008. 231 с.
- 2. Емцев В.И., Мишустин Е.Н. Микробиология. М.: Наука. 2006. 273 с.
- 3. Сазыкин Ю.О., Орехов С.Н., Чекалева И.И. Биотехнология. М.: Наука. 2006. 334 с.
- 4. Егорова Т.А., Клунова С.М., Живухина Е.А. Основы биотехнологии. М.: Академия. 2006. 208. с
- 5. Хенце М., Армоэс П., Ля-Кур-Янсен Й., Арван Э. Очистка сточных вод. Биотехнологические и химические процессы. М.: Мир. 2006. 408 с.
- 6. Григорьев Ю.О., Никифоров А.Ф., Мигалатий Е.В. Очистка-хозяй ственно-бытовых сточных вод: учебное пособие. Екатеринбург: УрФУ, 2013. 97 с.
- 7. Липунов И.Н., Первова И.Г. Очистка сточных вод в биологических реакторах с биопленкой и активным илом (расчет биофильтров и аэротенков): учеб. пособие. Екатеринбург: УГЛТУ, 2015. 115 с.

Дополнительная литература

8. Гудков А.Г. Биологическая очистка городских сточных вод. Вологда: ВоГТУ, 2002. 127 с.

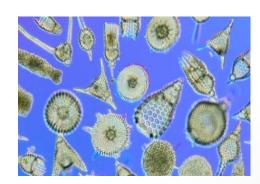
Общая микробиология

Термин "**микробиология**" происходит от греческих слов "**микро**"— малый, "**биос**" — жизнь и "**логос**" — наука, что в дословном переводе означает "**наука о жизни малых**".

Мир микроорганизмов в природе разнообразен : ультрамикробы, бактерии с одноклеточным и многоклеточным строением.

Вся биосфера заселена микроорганизмами, они распространены в почвах, водоемах, воздухе, на поверхности и внутри всех живых существ.







Общая микробиология

Систематика микроорганизмов

Разнообразие микроорганизмов настолько велико, что на определенном этапе развития биологических наук возникла потребность в систематизации накопившегося материала.

На основе строения клетки и особенно ядерного аппарата все микроорганизмы делятся на две группы:

Прокариоты (не имеющие настоящего ядра) и **эукариоты** (имеющие настоящее ядро).

К группе **прокариотов** относятся микроорганизмы, у которых ядерный аппарат не отделен от цитоплазмы ядерной мембраной. Это бактерии (Bacteria) и сине-зеленые водоросли (Cyanobacteria).

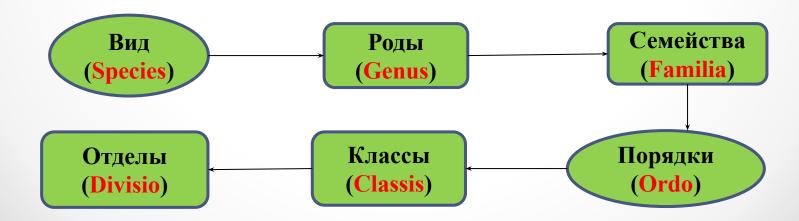
Группу **эукариотов** составляют высшие протисты. К ним относятся организмы, у которых ядро обособлено от цитоплазмы ядерной мембраной (водоросли, грибы, простейшие)

Существует два вида классификации микроорганизмов: филогенетическая (естественная) и фенотипическая (искусственная).

Естественную классификацию, основанную на генеалогии и филогенетическом сродстве, разработали и предложили советские микробиологи В.И. Кудрявцев и Н.А. Красильников.

В связи с тем, что у бактерий трудно определить родственные связи, основное внимание уделялось развитию фенотипической (классической) классификации, основанной на признаках, сформировавшихся в процессе индивидуального развития в результате генетических свойств организма и условий окружающей среды.

Все весьма близкие по морфологическим и физиологическим признакам организмы относятся к одному виду, которые объединяются в:



Распределением организмов по группам (таксонам) в соответствии с определенными признаками, а также установление родственных связей между ними занимается наука **систематика**.

Систематикой называется наука о принципах и методах построения системы и связях или отношениях между таксонами.

Таксономия — это часть систематики, изучающая связи между группами организмов.

Номенклатура — это правила наименования организмов и таксонов и их перечень, принятые в данной области биологии.

В середине XVIII столетия шведский натуралист Карл Линней предложил бинарную (двойную) номенклатуру для всех живых организмов.

Данная номенклатура включает родовое и видовое название микроорганизмов, причем родовое пишется с заглавной буквы, а видовое – со строчной, то и другое выделяют курсивом, например: *Sarcina lutea – сарцина желтая*.

В наименование вида или рода вводится иногда и физиологический или общебиологический признак: *Vibrio cholrae* –вибрион, вызывающий холеру.

Общая микробиология

Систематика микроорганизмов



СИСТЕМАТИКА ПРОКАРИОТНЫХ ОРГАНИЗМОВ

Прокариоты объединены в царство *Prokaryotae*, которое подразделено на 4 отдела



• термоацидофильные микроплазмы

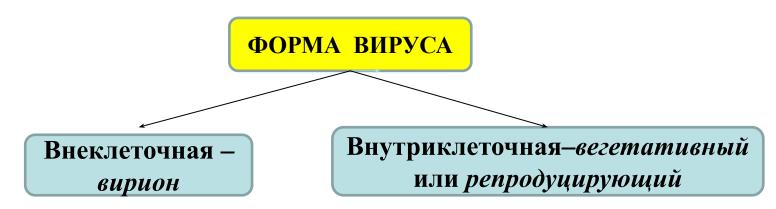
факультативные анаэробы

СИСТЕМАТИКА ЭУКАРИОТНЫХ ОРГАНИЗМОВ



СИСТЕМАТИКА ВИРУСОВ

Вирусы — это группа ультрамикроскопических внутриклеточных паразитов, способных размножаться только в клетках живых организмов.



Вирусы состоят из нуклеиновой кислоты и нескольких белков, кодируемых нуклеиновой кислотой.

Вирусы содержат только один тип нуклеиновой кислоты: ДНК или РНК. В связи с этим вирусы делятся на 2 группы:

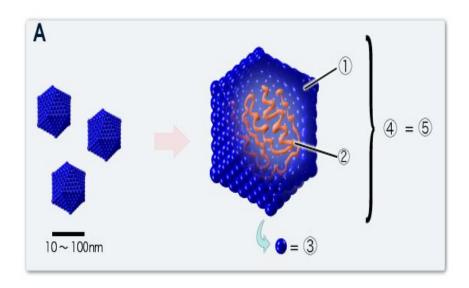
ДНК-геномные и РНК-геномные.

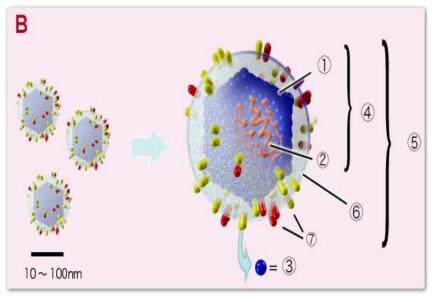
Формы вирусов: *палочковидная*, *нитевидная*, *сферическая*, *кубовидная* и *булавовидная*.

КЛАССИФИКАЦИЯ ВИРУСОВ

по БОЛТИМОРУ (биолог, Лауреат Нобелевской премии), основана на механизме образования мРНК и включает семь основных групп вирусов

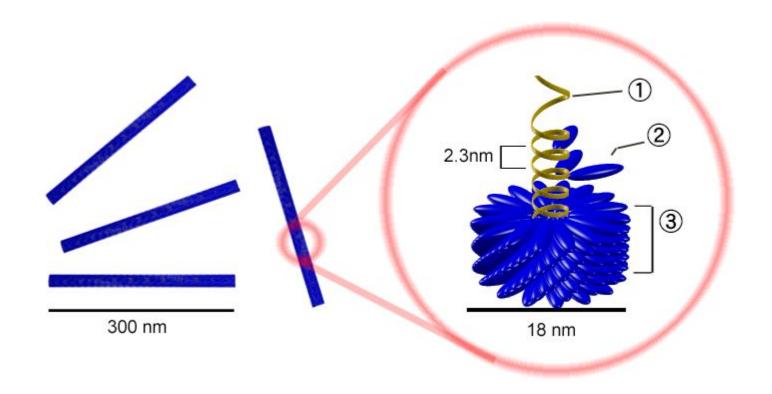
- (I) Вирусы, содержащие двуцепочечную ДНК и не имеющие РНК-стадии (например, герпесвирусы, поксвирусы, паповавирусы, мимивирус).;
- (II) Вирусы, содержащие одноцепочечную молекулу ДНК (например, парвовирусы). В этом случае ДНК всегда положительной полярности;
 - (III) Вирусы, содержащие двуцепочечную РНК (например, ротавирусы);
- (IV) Вирусы, содержащие одноцепочечную молекулу РНК положительной полярности (например, пикорнавирусы, флавивирусы);
- (V) Вирусы, содержащие одноцепочечную молекулу РНК негативной или двойной полярности (например, ортомиксовирусы, филовирусы);
- (VI) Вирусы, содержащие одноцепочечную положительную молекулу РНК и имеющие в своем жизненном цикле стадию синтеза ДНК на матрице РНК, ретровирусы (например, ВИЧ);
- (VII) Вирусы, содержащие двуцепочечную ДНК и имеющие в своём жизненном цикле стадию синтеза ДНК на матрице РНК, ретроидные вирусы (например, вирус гепатита В);





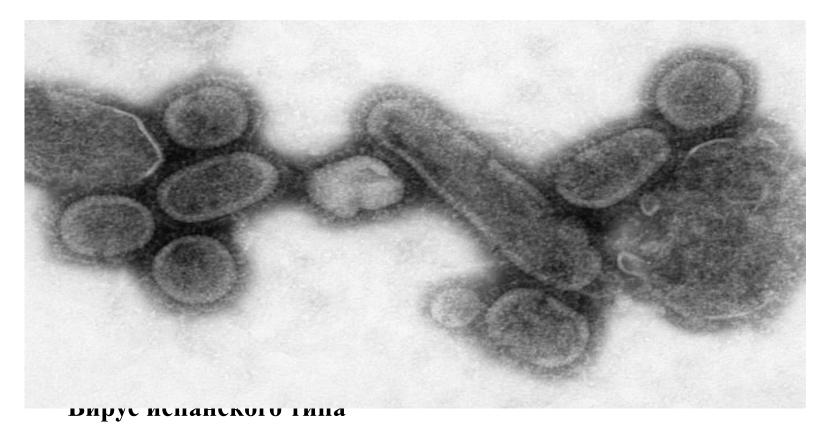
А: вирус, не имеющий липидной оболочки (пикорнавирус); В: оболочечный вирус (герпесвирус)

- капсид; (2) геном нуклеиновой кислоты;
 - (3) капсомер; (4) нуклеокапсид; (5) – вирион;
 - (6) липидная оболочка;
 - (7) мембранные белки оболочки



Палочковидный вирион вируса табачной мозаики

(1) РНК – геном вируса; (2) – капсомер; (3) – зрелый участок капсида



Эпидемия <u>испанского гриппа</u> <u>1918 года</u>, продолжавшаяся до <u>1919 года</u>, относится к 5 категории пандемий <u>вируса гриппа</u>. Она была вызвана чрезвычайно агрессивным и смертоносным <u>вирусом гриппа А</u>. По старым оценкам, испанский грипп унёс 40—50 <u>млн.</u> жизней, а по современным оценкам эта цифра приближается к 100 млн, то есть 5 % тогдашнего населения <u>Земли</u>



Марбургский вирус

Марбургский вирус привлёк широкое внимание прессы в апреле <u>2005 года</u> из-за вспышки в <u>Анголе</u>. Продолжавшаяся с октября <u>2004 года</u> и вплоть 2005 года, эта вспышка вошла в историю как наиболее ужасная эпидемия любой геморрагической лихорадки.

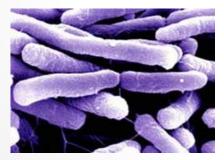
Основные вирусные инфекции человека и их возбудители



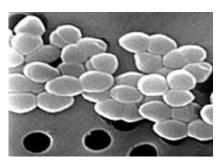
Общая микробиология

Морфология микроорганизмов – раздел микробиологии, изучающий форму, размер и строении организмов. Для изучения внешнего вида, формы, размеров и структуры организмов используют различные микроскопы (биологический, электронный и др.) и специальные методы микроскопии (фазово-контрастный, темнопольный и др.).

Все известные виды бактерий по внешнему виду можно свести к трем формам: шаровидные, извитые, палочкообразные. Размеры организмов измеряются в микрометрах и наномертах. Средний размер бактерий составляет 2÷3 х 0,3÷0,8 мкм. Способность бактерий изменять свою форму и величину называется полиморфизмом.



Палочковидные



Шаровидные

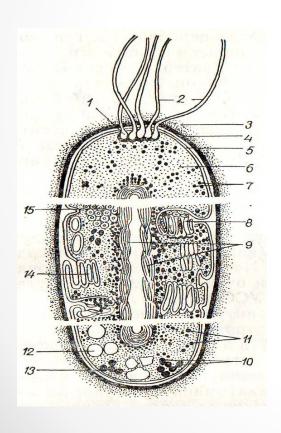


Извитые

Общая микробиология

Цитология бактерий — раздел микробиологии, изучающий внутреннюю структуру бактериальной клетки.

Бактериальная клетка состоит из *клеточной стенки*, *цитоплазматической мембраны*, *цитоплазмы с включениями* и *нуклеоида*. Имеются дополнительные структуры: *капсула*, *микрокапсула*, *жегутики*, *пили*.



- 1-базальные тельца; 2 жгутики;
- 3 капсула; 4 клеточная оболочка;
- 5 цитоплазматическая мембрана;
- 6 цитоплазма; 7 рибосомы;
- 8 мезосома; 9 нуклеоид;
- 10 полифосфаты; 11 полисахаридные гранулы; 12 включения серы;
- 13 липидные капли;
- 14 пластинчатые тилакоиды;
- 15 хроматофоры



Химический состав бактериальной клетки

Все живые организмы состоят из одних и тех же химических элементов, клетка которых в своем составе содержит **O**, **C**, **H** и **N**. На долю этих элементов – "органогенов" приходится до 98 % массы клетки.



Общая микробиология

Размножение микроорганизмов

Размножение — это увеличение числа клеток микроорганизмов в популяции. Микроорганизмы размножаются различными способами: поперечным делением, происходящим в процессе роста клетки, пачкованием или фрагментацией.

Размножение бактерий происходит бесполым путем. Прокариоты размножаются *бинарным делением*, *реже пачкованием*.

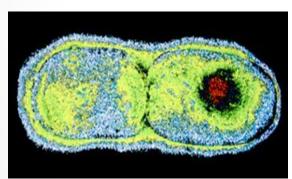


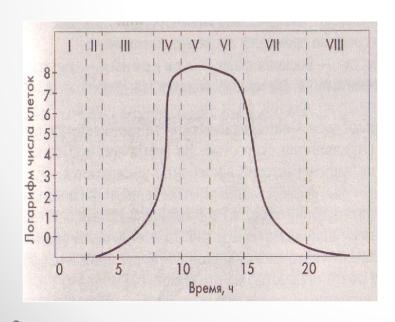


Фото слева - вначале внутреннее содержимое клетки делится пополам, затем образуется поперечная мембранная перегородка, синтезируется клеточная стенка, завершающая деление. Фото справа — делящиеся клетки.

Почкование у бактерий представляет собой разновидность бинарного деления и у ряда форм почти не отличается от деления.

Бактериальная клетка проходит от деления к делению **клеточный цикл**, равнозначный периоду от возникновения бактериальной клетки до прекращения ее существования. В результате роста и размножения из одной клетки микроорганизма образуется целая колония его потомков.

При развитии бактерий на каком-либо питательном субстрате их рост проходит несколько фаз (стадий), в течение которых по-разному изменяется скорость их размножения.

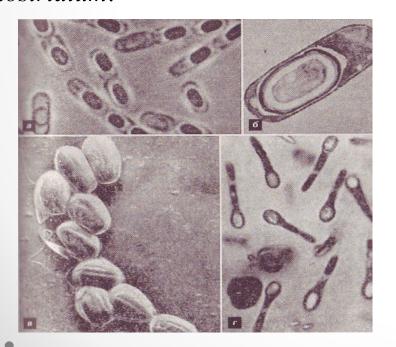


I –исходная (стационарна) фаза;
II – фаза задержки размножения;
III – логарифмическая фаза;
IV – фаза отрицательного ускорения;
V – стационарная фаза максимума;
VI – фаза ускорения гибели клеток;
VII – фаза логарифмической гибели;
VIII – фаза уменьшения скорости

Спорообразование бактерий — сложный процесс дифференциации клеток, который происходит во всей популяции, а внутри вегетативных клеток образуются новые клетки — *споры*. Из одной клетки возникает только одна спора.

По характеру расположения и размеру споры выделяют бациллярный, клостридиальный и плектридиальный виды спорообразования.

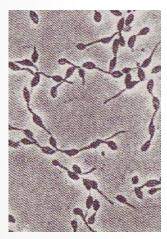
Бациллярный вид спорообразования найден у бактерий рода *Bacillius*, а **клостридиальный** и **плектридиальный** — у бактерий рода *Clostridium*.



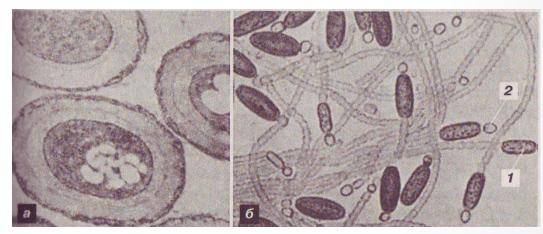
Споры в клетках Bacillius cereus (a), B. Subtilis, ультратонкий срез (б), B. licheniformis, зрелые споры (в), Clostridium pasteurianum (г)

Спора бактерий — это уникальная структура по степени устойчивости к неблагоприятным условиям среды, поскольку обеспечивает выживаемость клетки в состоянии анабиоза в течение сотен лет в отсутствии питательных веществ или при критических температурах, влажности, рН.

Кроме спор, у бактерий могут быть другие, хотя и менее стойкие **покоящиеся формы**. Это – *экзоспоры*, *цисты*, *акинеты*, *миксоспоры*.



Экзоспоры у почкующихся фотосинтезирующих бактерий *Rhodomicrobium* vannielii



Цисты азотобактера (a); акинеты (1) и гетероцисты (2) нитчатой цианобактерии *Cylindrospermum* (б)

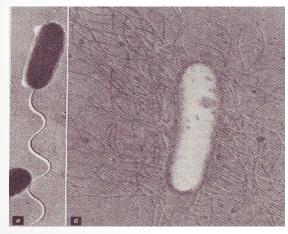
Движение бактерий

Существуют бактерии, плавающие в жидкой и скользящие по плотной среде. Движение бактерий впервые наблюдал А. Левенгук.

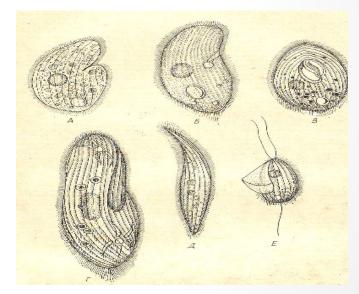
Локомоторным органом плавающих бактерий, к которым относятся в основном палочковидные формы, является *эсгутик*.

Органами движения у простейших являются реснички, покрывающие

тело животных полностью или частично.



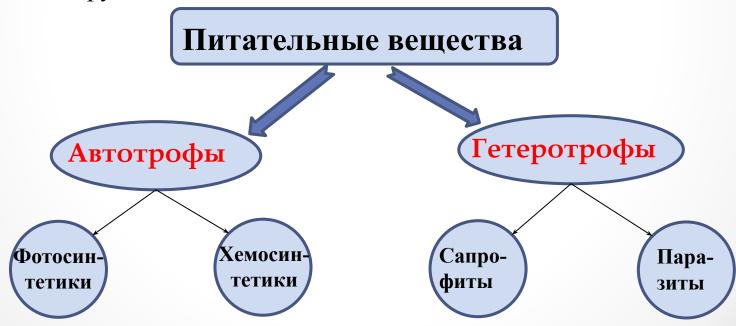
Бактерии рода *Pseudomonas* – монотрих (а) и рода *Bacillus* – перитрих (б)



Равноресничные инфузории

Физиология микроорганизмов — раздел микробиологии, изучающий процессы питания, дыхания и обмена веществ и энергии, происходящих в живом организме.

Питание микроорганизмов. Различают углеродное и азотное питание микроорганизмов. По типу углеродного питания организмы делятся на 2 группы.



Питательными веществами называют химические соединения, которые, попав в живой организм, служат либо источником энергии для процессов жизнедеятельности, либо материалом для построения составных частей клетки.

Потребности различных микроорганизмов в питательных веществах разнообразны, используемые ими субстраты в качестве источников питания отличаются составом и строением.

Источником энергии для микроорганизмов служат *солнечный свет* и *восстановленные химические соединения*.

Автотрофные микроорганизмы синтезируют органические вещества, используя в качестве источника углерода ${\rm CO_2}$, ${\rm H_2CO_3}$ или ее соли. При этом потребляют либо солнечную энергию (фотосинтетики), либо энергию химической реакции (хемосинтетики);

Если бактерии имеют хлорофилл содержащие или подобные им пигменты, то источником энергии им может служить солнечный свет, а донором водорода являются вода и сероводород. Такие бактерии называются фотосинтезирующие бактерии.

$$CO_{2} + H_{2}O \xrightarrow{hV} (CH_{2}O) + O_{2}$$

$$CO_{2} + 2H_{2}S \rightarrow (CH_{2}O) + H_{2}O + 2S$$

К ним относятся водоросли, пурпурные серобактерии.

Другая группа автотрофных микроорганизмов получает энергию за счет химического превращения некоторых минеральных веществ. Такие автотрофы носят название *хемосинтезирующие бактерии*.

Представителями этой группы являются серобактерии, тионовые бактерии, железобактерии.

$$C_6H_{12}O_6 + 3H_2SO_4 = 6CO_2 + 6H_2O + 3H_2S$$

Гетеротрофные микроорганизмы нуждаются в готовых органических соединениях для синтеза своего организма.

Большинство **гетеротрофных организмов** используют для своего питания органические вещества неживых природных субстратов. Они получили название *сапрофиты* или *метатрофы*. К ним относятся *микробы брожения*, *плесневые грибы*, *дрожежи*.

Некоторые **гетеротрофы** нуждаются в живом растительном или животном белке и получили название *паратрофы* или *паразиты*. Они паразитируют в организме растений и животных и вызывают их заболевания. К ним относятся *патогенные*, или *болезнетворные*, микроорганизмы.

Источником питания для этой группы микроорганизмов служат практически все классы органических веществ: *углеводы*, *кетокислоты*, *оксикислоты*, *аминокислоты*, *жирные кислоты*, а также другие соединения углерода, встречающиеся в природе.

Обмен веществ микроорганизмов состоит из 2 противоположных процессов:

- усвоения питательных веществ организмом;
- разрушения соединений, входящих в состав их тела, и удаления продуктов распада.

Первый процесс связан с синтетическими реакциями, протекает с поглощением энергии и получил название **ассимиляции** или **конструктивного обмена**.

Второй связан с реакциями распада, сопровождается выделением энергии и получил название дессимиляции или энергетического обмена.

Таким образом, в основе жизнедеятельности организма лежит конструктивный и энергетический обмен.

Все химические проявления жизнедеятельности микроорганизмов называются **метаболизмом**, который включает две группы жизненно важных процессов: **катаболизм** (энергетический обмен) и **анаболизм** (биосинтез).

Катаболизм — это комплекс процессов расщепления пищевых веществ, которые происходят в основном за счет реакций окисления, в результате чего выделяется энергия.

Основными формами **катаболизма** у микроорганизмов являются процессы *брожения* и *дыхания*.

Высвобождающаяся при катаболизме свободная энергия аккумулируется в форме энергии фосфатных связей **АТФ** и **АДФ**.

Анаболизм объединяет процессы синтеза макромолекул клетки из более простых соединений, присутствующих в окружающей среде.

Реакции **анаболизма** связаны с потреблением свободной энергии, которая вырабатывается в процессах дыхания, брожения и сохраняется в форме **ATФ**.

Катаболизм и **анаболизм** протекают одновременно, многие реакции и промежуточные продукты для них общие.

Энергия, выделившаяся при фотохимических и химических реакциях, запасается организмом и передается от одного организма к другому.

Дыхание микроорганизмов — это биологический процесс, сопровождаемый окислением или восстановлением преимущественно органических соединений с последующим выделением водорода и энергии в виде аденозинтрифосфорной кислоты (АТФ).

Перенос водорода с молекулы окисляемого субстрата осуществляется на молекулу кислорода (аэробный тип дыхания) или на молекулу неорганического вещества (анаэробный тип дыхания).

По отношению к молекулярному кислороду бактерии можно разделить на три основные группы:

- облигатные аэробы могут расти только при наличии кислорода;
- *облигатные анаэробы* растут на среде без кислорода, который для них токсичен;
- факультативные анаэробы могут расти как при кислороде, так и без него.

В процессе аэробного дыхания выделяют две стадии:

- первая стадия включает серию реакций, в результате которых органический субстрат окисляется до $\mathbf{CO_2}$, освобождающиеся атомы водорода перемещаются к акцепторам: $\mathbf{C_6H_{12}O_6} + 3\mathbf{O_2} = 6\mathbf{CO_2} + 12\mathbf{H}$;
- вторая стадия представлена процессом окисления атомов водорода кислородом до H_2O с образованием $AT\Phi$: $12H + 3O_2 = 6H_2O$;

Обе фазы совместно ведут к окислению субстрата до $\mathbf{CO_2}$ и $\mathbf{H_2O}$ и образованию активной энергии ($\mathbf{AT\Phi}$)

$$C_6H_{12}O_6 + 6O_2 = 6CO_2 + 6H_2O(-\Delta H)$$

Процессы, протекающие с участием анаэробных микроорганизмов, можно описать следующими реакциями:

$$2HNO_3 + 12H = N_2 + 6H_2O + 2H^+$$

 $H_2SO_4 + 8H = H_2S + 4H_2O$

Таким образом, различие между аэробным и анаэробным дыханием заключается в природе конечного акцептора атомов водорода.

Основные типы анаэробного дыхания: нитратное, сульфатное, "железное", карбонатное.

Анаэробный тип дыхания называют брожением.

Брожение — это окислительно-восстановительный процесс, приводящий к образованию *АТФ*, в котором окислителем и восстановителем служат органические соединения, образующиеся в ходе самого процесса брожения.

Процесс брожения упрощенно можно представить в виде двух стадий.

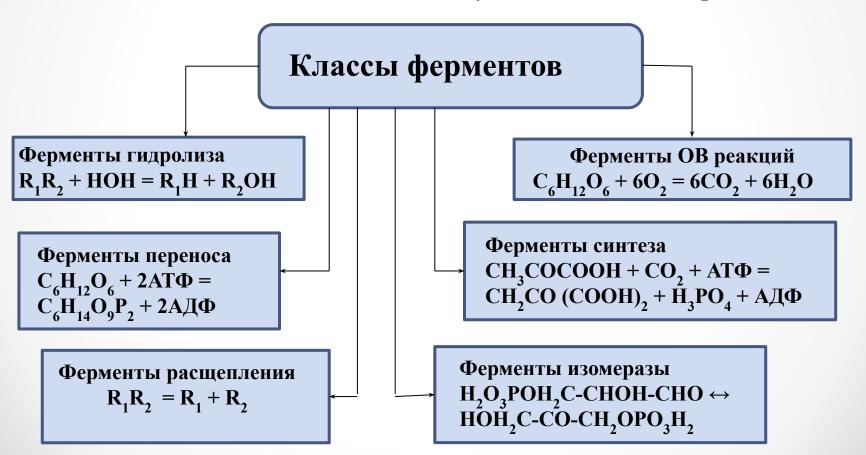
Первая стадия — это расщепление глюкозы с образованием пировиноградной кислоты (пируват). Эта стадия составляет окислительную часть процесса брожения и может быть показана следующей схемой превращения:

$$C_6H_{12}O_6 \rightarrow 2CH_3COCOOH + [4H]$$

Вторая стадия — это стадия восстановления пировиноградной кислоты атомами водорода до конечного продукта брожения. Например, молочнокислые бактерии восстанавливают пируват до молочной кислоты (лактат):

$$2CH_3COCOOH + [4H] \rightarrow 2CH_3CHOHCOOH$$

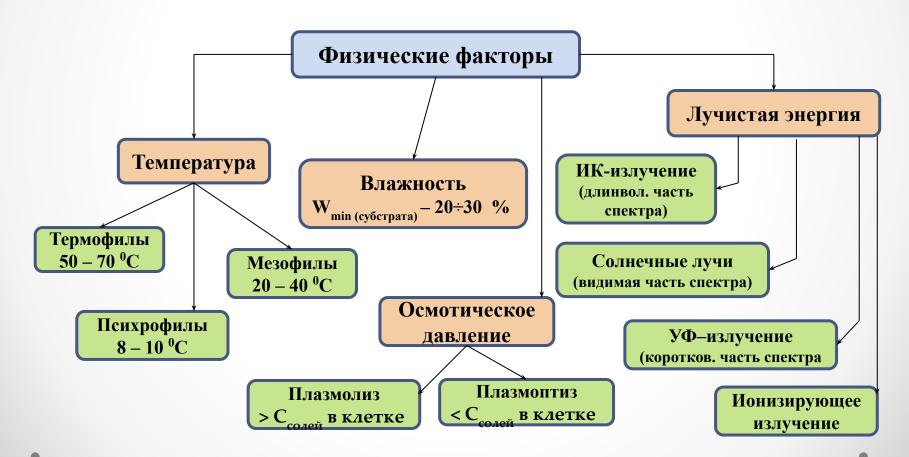
Ферменты – биологические катализаторы подразделяются на шесть классов на основании химизма осуществляемых ими реакций



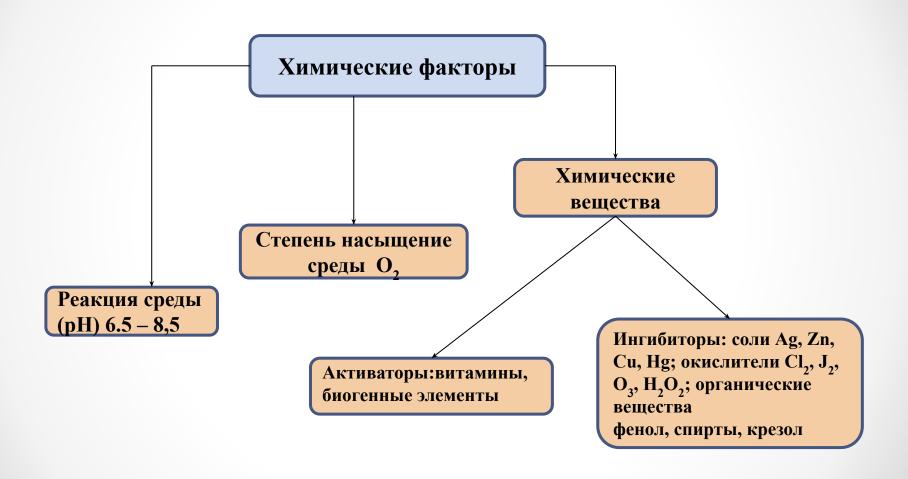
Влияние внешних факторов на микроорганизмы

Различают три группы факторов внешней среды, влияющие на жизнедеятельность микроорганизмов:

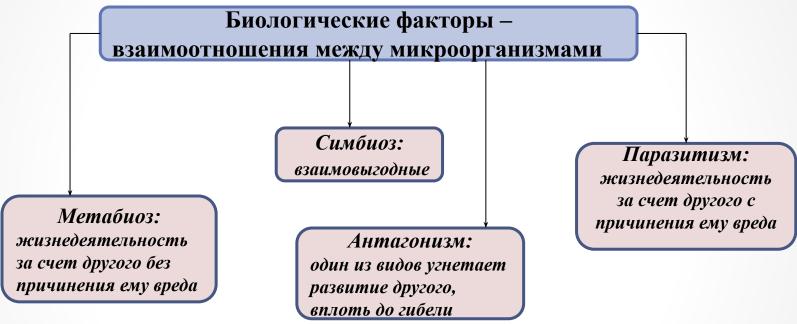
• физические; • химические; • биологические.



Влияние внешних факторов на микроорганизмы



Влияние внешних факторов на микроорганизмы



Антагонистические свойства некоторых микроорганизмов объясняются их способностью выделять в окружающую среду вещества, обладающие антимикробным (бактерицидным, фунгицидным) действием – антибиотики, которые применяются в медицине (пеницилин, стрептомицин), в животноводстве (кормовые добавки), в пищевой промышленности для консервирования пищевых продуктов (низин)

Превращение микроорганизмами соединений углерода

Анаэробное окисление наблюдается в процессах брожения с участием облигатных и факультативных анаэробов. Любой тип брожения начинается с трансформации углеводов в **пировиноградную кислоту** по механизму *гликолиза* (путь Эмбдена-Мейергофа-Парнаса):

$$C_6H_{12}O_6 + 2AT\Phi = C_6H_{10}O_6(PO_3H_2)_2 + 2AД\Phi$$
 (фосфофруктокиназа) фруктозо-1,6-дифосфат

$$C_6H_{10}O_6(PO_3H_2)_2 = HCO-CHOH-CH_2O(PO_3H_2) + CH_2OH-CO-CH_2O(PO_3H_2)$$
 фосфоглицериновый альдегид фосфодиоксиацетон

$$2HCO-CHOH-CH_2O(PO_3H_2) + 2H_2O = 2 (PO_3H_2)-OH_2C-CHOH-COOH + 4H^+$$
 фосфоглицериновая кислота

$$2(PO_3H_2)$$
-OH₂C-CHOH-COOH + $2A$ ДФ = $2CH_3$ COCOOH + $2A$ ТФ пировиноградная кислота (пируват)

Превращение микроорганизмами соединений углерода Типы брожения (анаэробное окисление)

Маслянокислое брожение осуществляется анаэробными бактериями рода Clostridium

$$2CH3COCOOH = 2CH3CHO + 2CO2$$

$$2CH3CHO = CH3CHOHCH2CHO$$

$$CH3CHOHCH2CHO = CH3CH2CH2COOH$$

$$4C6H12O6 = 3CH3CH2CH2COOH + 2CH3COOH + CO2 + H2$$

Спиртовое брожение, возбудителем которого являются дрожжи рода *Saccharomyces* и другие низшие грибы и бактерии

$$2CH3COCOOH = 2CH3COH + 2CO2$$
$$2CH3COH + H2 = 2CH3CH2OH$$
$$C6H12O6 = 2CH3CH2OH + 2CO2$$

Превращение микроорганизмами соединений углерода Типы брожения (анаэробное окисление)

Молочнокислое брожение осуществляется факультативными анаэробами, в частности гомоферментативное молочнокислое идет с участием молочнокислых стрептококков рода *Streptococcus* и палочками из рода *Lactobacillus*:

$$2CH_3COCOOH + H_2 \rightarrow 2CH_3CHOHCOOH$$

Брожение целлюлозы осуществляется бактериями рода Clostridium

$$\begin{aligned} 2(C_{6}H_{10}O_{5}) &+ H_{2}O &= C_{12}H_{22}O_{11} \\ C_{12}H_{22}O_{11} &+ H_{2}O &= 2C_{6}H_{12}O_{6} \\ C_{6}H_{12}O_{6} &\to CH_{3}CH_{2}CH_{2}COOH + CH_{3}COOH + CO_{2} + H_{2} \end{aligned}$$

Сбраживание белков начинается с их гидролитического расщепления в присутствии протеолетических ферментов на отдельные аминокислоты (процесс протеолиза), которые под действием бактерий рода Clostridium далее сбраживаются по реакции Стикленда:

$$\mathrm{CH_3CHNH_2COOH} + \mathrm{CH_2NH_2COOH} + \mathrm{H_2O} = 3\mathrm{CH_3COOH} + \mathrm{CO_2} + 3\mathrm{NH_3}$$
 аланин глицин

Превращение микроорганизмами соединений углерода

Аэробное окисление. В присутствии кислорода биохимическому расщеплению подвергаются углеводы, жиры, органические кислоты, углеводороды и другие соединения.

Окисление жиров начинается с их гидролитического расщепления на глицерин и жирные кислоты по действием фермента липазы:

$$C_3H_5(C_{18}H_{35}O_2) + 3H_2O = C_3H_5(OH)_3 + C_{17}H_{35}COOH$$
 тристеарин глицерин стеариновая кислота

Далее окислению подвергаются глицерин и стеариновая кислота:

$$2C_3H_5(OH)_3 + 7O_2 = 6CO_2 + 8H_2O$$

 $C_{17}H_{35}COOH + 26O_2 = 18CO_2 + 18H_2O$

Окисление углеводородов

$$R-CH_3 \rightarrow R-CH_2OH \rightarrow R-CHO \rightarrow R-COOH \rightarrow CO_2 + H_2O$$

$$2C_6H_6 + 15O_2 = 12CO_2 + 6H_2O$$

$$C_6H_5OH + 7O_2 = 12CO_2 + 6H_2O$$

Превращение азотсодержащих органических веществ

Азотсодержащие органические соединения входят в состав белковой структуры микроорганизмов в виде аминокислот.

В почве происходит гидролитическое расщепление белка отмерших остатков животных и растительных организмов с участием бактерий рода Pseudomonas, Bacillus, Clostridium на пептидные цепочки и отдельные аминокислоты: $белок \rightarrow nonunenmud \rightarrow amuнoкислота$

Аминокислоты далее подвергаются биохимическому превращению.

Аммонификация — минерализация органического азота $RCHNH_2COOH + H_2O = RCHOHCOOH + NH_3$ $RCHNH_2COOH + 1/2O_2 = RCOCOOH + NH_3$ $RCHNH_2COOH + H_2 = RCH_2COOH + NH_3$

Нитрификация — окисление аммиака до нитратов $2NH_3 + 3O_2 = 2HNO_2 + 2H_2O;$ $2HNO_2 + O_2 = 2HNO_3$

Денитрификация — восстановления нитратов до N_2 $5C_6H_{12}O_6 + 24KNO_3 \rightarrow 24KHCO_3 + 6CO_2 + 12N_2 + 18 H_2O$

Фиксация атмосферного азота — восстановление свободного азота $N_2 + 2H^+ + 2e \rightarrow N_2H_2 + 2H^+ + 2e \rightarrow N_2H_4 + 2H^+ + 2e \rightarrow 2NH_3$

Превращение микроорганизмами минеральных веществ

В природе кроме круговорота O_2 , C и N_2 происходит круговорот и других элементов, в частности, S, P, Fe. Циклические превращения таких элементов в биосфере протекают с участием определенных микроорганизмов.

Превращение соединений серы

Окисление соединений серы

В процессе биохимического окисления соединений серы участвует 3 вида бактерий: анаэробные фотосинтезирующие, тионовые и собственно серобактерии.

Фотосинтезирующие бактерии способны окислять $\mathbf{H_2S}$, \mathbf{S} , $\mathbf{Na_2SO_3}$ и другие не окисленные соединения серы. У этих бактерий донором водорода служит сероводород, а акцептором — оксид углерода (IV): **hv**

$$2H_2S + CO_2 = CH_2O + S + H_2O$$

Образующаяся свободная сера далее окисляется до серной кислоты:

$$2S + CO_2 + 7H_2O = CH_2O + 4H_2 + 2H_2SO_4$$

Превращение микроорганизмами минеральных веществ Окисление соединений серы

Тионовые бактерии в качестве окисляемого субстрата используют H_2S , S, Na_2S , Na_2SO_3 , $Na_2S_2O_3$, $Na_2S_4O_6$ (тетратионаты). Эти бактерии используют энергию химических реакций:

$$H_2S + 2O_2 = H_2SO_4$$
 $2S + 3O_2 + 2H_2O = 2H_2SO_4$
 $5Na_2S_2O_3 + 4O_2 + H_2O = 5Na_2SO_4 + H_2SO_4 + 4S$
 $Na_2S_4O_6 + O_2 + 6H^+ = Na_2SO_4 + 3H_2SO_4$

Существует вид *тионовых бактерий*, участвующих в процессе денитрификации. С участием этих бактерий происходит окисление серы и ее соединений с использованием кислорода нитратов:

$$5S + 6KNO_3 + 2CaCO_3 = 3K_2SO_4 + 2CaSO_4 + 2CO_2 + 3N_2$$

Превращение микроорганизмами минеральных веществ Окисление соединений серы

Собственно серобактерии в качестве окисляемого субстрата используют сероводород

$$2H_2S + O_2 = 2S + 2H_2O$$

При недостатке сероводорода серобактерии окисляют элементарную серу до серной кислоты

$$2S + 3O_2 + H_2O = 2H_2SO_4$$

Для своего развития серобактерии нуждаются в сероводороде, в тоже время им необходим кислород для окислительных процессов и потому они в природных условиях развиваются в основном в проточных водоемах.

Серобактерии являются постоянными обитателями биопленки и активного или в искусственных очистных сооружений биологической очистки сточных вод.

Превращение микроорганизмами минеральных веществ Восстановление соединений серы

В природных средах (в водах лиманов, некоторых морей, в плохо аэрированных затопленных почвах) происходит микробиологическое восстановление сульфатов.

Процесс этот называется *сульфатредукцией*, а его возбудители – *сульфатредуцирующими бактериями*.

В зависимости от типа органического соединения побочными продуктами восстановления сульфатов являются уксусная кислота или оксид углерода (IV):

$$4CH3COCOOH + H2SO4 = 4CH3COOH + 4CO2 + H2S$$

$$C_6H_{12}O_6 + 3H_2SO_4 = 6CO_2 + 6H_2O + 3H_2S$$

Превращение микроорганизмами минеральных веществ Превращение соединений металлов

По воздействию на соединения металлов можно выделить следующие группы микроорганизмов: бактерии, окисляющие закисное железо; бактерии, разлагающие органические комплексы железа и марганца; бактерии, окисляющие сульфиды металлов и способствующие выщелачиванию металлов из руд.

Окисление соединений закисного железа. Железо в природных средах (в почвенном растворе, в воде водоемов) присутствует в виде растворимых солей угольной кислоты $Fe(HCO_3)_2$ и $FeCO_3$, а также комплексных соединений гуминовой кислоты — гуматов. Данные соединения подвергаются воздействию микроорганизмами, получившими название железобактерии.

В результате такого микробиологического процесса образующийся гидроксид железа (III) откладывается на поверхности клеток микроорганизмов:

$$2FeCO_3 + 3H_2O + 1/2O_2 = 2Fe(OH)_3 + 2CO_2$$

Превращение микроорганизмами минеральных веществ Превращение соединений металлов

Реакцию окисления закисного железа в окисное при участии железобактерий можно записать в следующем виде:

$$4FeSO_4 + 2H_2SO_4 + O_2 = 2Fe_2(SO_4)_3 + 2H_2O$$

$$Fe_2(SO_4)_3 + 6H_2O = 2Fe(OH)_3 + 3H_2SO_4$$

Данные бактерии могут окислять пирит (FeS₂) до сульфата железа:

$$2FeS_2 + 7O_2 + 2H_2O = 4H^+ + 4SO_4^{2-} + 2Fe^{2+}$$

 $4Fe^{2+} + O_2 + 10H_2O = 4Fe(OH)_3 + 8H^+$

Окисление соединений марганца

Микроорганизмы, участвующие в превращениях соединений марганца, относятся к органотрофам. В процессе окисления марганец (II) переходит в марганец (IV) по схеме:

$$Mn^{2+} + 1/2O_2 + 2OH^- = MnO_2 + H_2O$$