

ФЕДЕРАЛЬНОЕ ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ ВЫСШЕГО
ОБРАЗОВАНИЯ



**РОССИЙСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ
УНИВЕРСИТЕТ ПРАВОСУДИЯ**



**«Организация внеаудиторной
самостоятельной работы студентов в ходе
изучения химии и биологии»**

**Ахмедова Т.И. –
старший преподаватель кафедры
общеобразовательных дисциплин**

Ссылка на сайт: <https://moodle.raj.ru/my/>

Студенты сами регистрируются на сайте и записываются на курс
moodle.raj.ru

[В начало](#) [Отчеты](#)

Доступные курсы

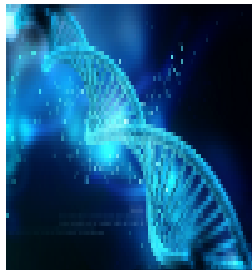
[Ахмедова Т.И. Химия. Практикум](#) 🔍



Автор-составитель:

Т.И. Ахмедова, старший преподаватель кафедры общеобразовательных дисциплин РГУП,
Почетный работник общего образования РФ.

[Т.И. Ахмедова - Биология. Практикум](#) 🔍



Практикум по дисциплине «Биология» соответствует рабочей программе учебной дисциплины «Биология» для СПО и составлен в соответствии с требованиями ФГОС среднего (полного) общего образования.

Т.И. Ахмедова - Биология. Практикум

[Курс](#) [Участники](#) [Оценки](#) [Отчеты](#) [Значки](#) [Дополнительно](#) ▾

▾ Общее

[Свернуть всё](#)



Объявления

> Введение

▾ Раздел 1. «Наиболее общие представления о жизни»

Содержит материал о признаках и об уровнях организации живой материи, о концепциях возникновения жизни, современной классификации органического мира, неклеточных формах жизни — вирусах, вирусных заболеваниях и их профилактике, а также о бактериях — одноклеточных доядерных организмах.

Систематизирует знания о животном происхождении человека.

См. подробнее: [Ахмедова Т.И. Биология: Учебное пособие. М.: РГУП, 2020. С. 13 - 122](#)



Тест 12. «Происхождение и эволюция человека»

▾ Раздел 13. «Биосфера и человек»

Обобщает знания о мире, жизни для всего живого, о роли и влиянии человека на окружающую среду.

См. подробнее: [Ахмедова Т.И. Биология: Учебное пособие. М.: РГУП, 2020. С. 123 - 144](#)



Тест 13. «Биосфера и человек»



Глава 1. Теоретический инструктаж

Схема строения атома химического элемента

Относительная атомная масса
(округленное до целого числа значение)
записывается в верхнем левом углу

Число электронных слоев
в электронной оболочке
атома равно номеру
периода, в котором
расположен элемент



Количество нейтронов вычисляется
по формуле: $N(n^0) = A_r - N(p^+)$

Обмен веществ и энергии.



Рис. 4. Определения основных понятий

Обмен веществ и энергии.

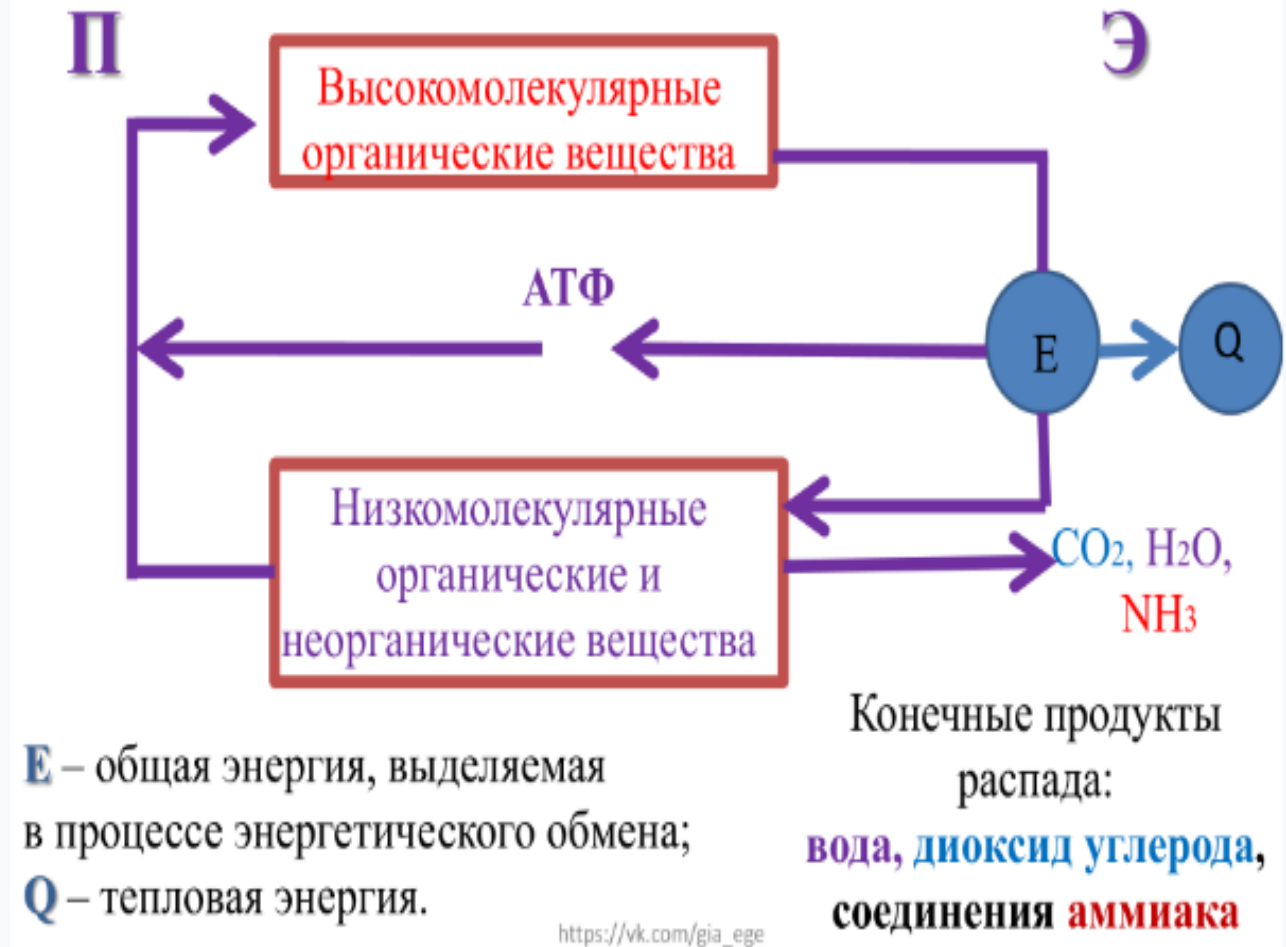


Рис. 5. Взаимосвязь пластического и энергетического обмена, их сущность, источник

Информация по группе для преподавателя

Зю:25/25

Имя **Все** А Б В Г Д Е Ё Ж З И К Л М Н О П Р С Т У Ф

Фамилия **Все** А Б В Г Д Е Ё Ж З И К Л М Н О П Р С Т У

		Т.И. Ахмедова - Биологи... +
Фамилия ▲ / Имя / Отчество или второе имя		∑ Итоговая оценка за курс ◀
ДА Абрамова Даша		110,11
ДА Алёшина Дарья		85,30
НА Атанов Никита		72,58
ДА Афанасьев Арсений		80,67
ДБ Беляева Дарья		72,95
МБ Булатецкая Мария		56,23
МВ Варенова Мария		75,17

бю:25/25Имя **Все** А Б В Г Д Е Ё Ж З И К Л М Н О П Р С Т У Ф Х Ц Ч Ш Щ Э Ю ЯФамилия **Все** А Б В Г Д Е Ё Ж З И К Л М Н О П Р С Т У Ф Х Ц Ч Ш Щ Э Ю Я

		Ахмедова Т.И. Химия. П... -		
Фамилия ^ / Имя / Отчество или второе имя		<input checked="" type="checkbox"/> Тест 1. Периодическая си... ↕	<input checked="" type="checkbox"/> Тест 2. Строение атомов ... ↕	<input checked="" type="checkbox"/> Тест 3. Свойства атомов х... ↕
КК Копанева Ксения	📅	✓ 14,50🔍	✓ 16,00🔍	✓ 10,25🔍
МК Куканова Мария	📅	✓ 17,00🔍	✓ 15,00🔍	✓ 13,00🔍
РМ Мамадерова Рукмина	📅	✓ 9,25🔍	✓ 15,00🔍	✓ 13,75🔍
ЕМ Монахова Елена	📅	✓ 19,00🔍	✓ 19,00🔍	✓ 12,75🔍
ЕП Побочина Елизавета	📅	-🔍	✓ 9,00🔍	✓ 12,25🔍
ВП Полев Владислав	📅	✓ 20,00🔍	✓ 16,00🔍	-🔍
ВП Поликарпова Виктория	📅	✓ 19,25🔍	✓ 22,00🔍	✓ 14,00🔍
МС Саадиев Мага	📅	✓ 7,00🔍	✓ 11,00🔍	✓ 7,50🔍

Даша Абрамова Зю. Информация по каждому из студентов

ТЕСТ					
<input checked="" type="checkbox"/>	Тест 1. «Наиболее общие представления о жизни»	16,67 %	✓ 14,78	0–20	73,88 %
ТЕСТ					
<input checked="" type="checkbox"/>	Тест 2. «Химическая организация и строение клеток»	16,67 %	✓ 19,00	0–20	95,00 %
ТЕСТ					
<input checked="" type="checkbox"/>	Тест 3. «Биохимические процессы – процессы жизнедеятельности»	8,33 %	✓ 10,00	0–10	100,00 %
ТЕСТ					
<input checked="" type="checkbox"/>	Тест 4. «Фотосинтез – пример пластического обмена. Хемосинтез»	8,33 %	✓ 10,00	0–10	100,00 %
ТЕСТ					
<input checked="" type="checkbox"/>	Тест 5. «Биосинтез белка»	16,67 %	✓ 18,33	0–20	91,67 %
ТЕСТ					
<input checked="" type="checkbox"/>	Тест 6. «Энергетический обмен в клетке»	16,67 %	✓ 20,00	0–20	100,00 %

Учет внеаудиторной самостоятельной работы студентов. Ведомость преподавателя.

Факультет непрерывного образования
 специальность 40.02.04 «Юриспруденция» Ю-24/36 группа

Наименование предмета:
 Преподаватель:

№ п/п	Фамилия студента	Дата записки		3		4		5	
		Ч	Д	Ч	Д	Ч	Д	Ч	Д
1	Абрамова Дарья Викторовна	23	4	30	4	100		80	
2	Аликина Дарья Олеговна	28	4	35	5	80		80	
3	Аликин Николай Сергеевич			28	5	80		80	
4	Афонякин Арсений Павлович	28	4	41	5	95		80	
5	Белкина Дарья Павловна	28	4	21	5	85		80	
6	Болотникова Мария Олеговна	60		70		100		80	
7	Барстенова Мария Александровна			30	4	70		80	
8	Володина Анастасия Вадимовна	85	3(5)	20	4	100		95	
9	Давыдов Даниил Ростиславович	62		87		85		80	
10	Ежова Алена Игоревна			93		80		80	
11	Жабина Светлана Геннадьевна	24	4	82	4	87		80	
12	Зорина Софья Михайловна			27	5	100		97	
13	Иванова Полина Вадимовна			81	5	80		80	
14	Каштанов Егор Павлович			22		80		85	
15	Колтамова Софья Валентиновна			10	4	80		98	
16	Маринова Анастасия Евгеньевна	79		97	5	80		90	
17	Новокрылова Екатерина Дмитриевна			17	4	80		87	
18	Павлюкова Кира Павловна	70	4			80		80	
19	Панов Илья Александрович	28	4	28	5	80		97	
20	Перухова Анастасия Евгеньевна			29	5	80		80	
21	Платонов Сергей Анатольевич								
22	Сидова Вероника Алексеевна	32	4	33	4	80		70	
23	Сторожикова Полина Ильяшовна			95	4	85		80	
24	Федченко Алена Константиновна	36		67	4	90		80	
25	Шенцова Александра Викторовна	28		88		80		80	
26	Шенцова Анастасия Александровна			97	5	90		80	

Староста: Афонякин Арсений Павлович, arslafan@yandex.ru

Работа над ошибками. Тетради студентов

В каком веществе есть одновременно ионные и ковалентные химические связи?

- хлороводород
- фосфорная кислота
- сульфат натрия
- хлорид натрия

Правильный ответ:

сульфат натрия
Химические элементы расположены в порядке возрастания их атомного радиуса в ряду:

- Si, P, S, Cl
- Li, Be, B, C
- F, Cl, Br, I
- Ba, Sr, Ca, Mg

Правильный ответ:

F, Cl, Br, I

Электронная формула внешних элементов, у которых формула водородного соединения ЭН

- ns²np⁴
- ns²np²
- ns²np¹
- ns²np³

Правильный ответ:

ns²np³

Индекс при атоме кислорода в высшем оксиде фосфора равен:

- 5
- 3
- 1
- 2

Ваш ответ неправильный.

Правильный ответ:

5

В каком из перечисленных соединений формулы только ионных связей?

- Fe₂O₃, MnO, CO
- CO, MnO, CaO, CO₂
- Mn₂O₃, CuO, H₂O
- FeO, Na₂O, CO₂

Ваш ответ неправильный.

Правильный ответ: Fe₂O₃, MnO, CO

Установите соответствия между взаимодействующими веществами и типами химических реакций

- Cu(OH)₂ → Реакция разложения
- CaO + HCl → Реакция обмена
- MgO + H₂SO₄ → Реакция замещения
- N₂ + O₂ ⇌ 2NO Окислительно-восстановительная реакция

Ваш ответ частично правильный.

Вы выбрали правильных вариантов: 3.

Правильный ответ:

- Cu(OH)₂ → Реакция разложения,
- CaO + HCl → Реакция обмена,
- MgO + H₂SO₄ → Реакция обмена,
- N₂ + O₂ ⇌ 2NO → Окислительно-восстановительная реакция

Дихромовая кислота (H₂Cr₂O₇), гидроксид олова (II), метафосфорная кислота (HPO₃) соответствуют следующим оксидам:

- CrO₃, SnO₂, P₂O₅
- Cr₂O₃, SnO₂, P₂O₃
- CrO₃, SnO, P₂O₃
- Cr₂O₃, SnO, P₂O₅

Ваш ответ неправильный.

Правильный ответ:

CrO₃, SnO, P₂O₃

Ионную кристаллическую решетку имеет:

- N₂
- H₂S
- CaF₂
- NaCl

Ваш ответ неправильный.

Правильный ответ:

CaF₂

Матрица Белл 1610

Тест №1

№6. - передача наследственной информации
- возрастные изменения тканей и органов
- повышение организации организмов

В процессе эволюции

№10. Обмен веществ и энергии

№11. открытую, саморегулирующую систему

№12. 2, 5, 8, 4, 6, 7, 1

№16 не имеют оформленного ядра

Тест №5

№7. ядра к рибосоме

№9 матричные

№12 матриц. синтез → сращивание аминокислот в опред. последовательности в рибосоме

Транслюция → все процессы по сборке

Вы выбрали правильных вариантов: 3.

Правильный ответ:

Креационизм — Религия,

Коацерватная теория — А.И. Озарин.

Концепция панстерилии — немецкий ученый Г. Рихтер, 1865 г.

Теория абиогенеза — Аристотель, IV в. до н.э.

Концепция стационарного состояния — немецкий ученый В. Прейер, 1880 г.

Значительная часть веществ поступает в клетку и удаляется из нее в виде:

- соединений с липидами
- твердых частиц
- соединений с углеводами
- водных растворов

Ваш ответ неправильный.

Пояснение: вода — универсальный растворитель.

Правильный ответ:
водных растворов

~ в ко
бим

~ симе
клин

и
← в т

~ в ор
бим

струк

но м
бим

2/3
име

• Обще

$6CO_2 + 6H_2O$

Процес

солнечн

↓

фотол

гра

↓

Фиксац

Таня Иванова

72; 33; 34;

в конце урока

атом. перем. имеет
свойства веществ,
виды хим. связи
присоединяется
первые 3 шага
на след уроке ВСА

С наибольшей скоростью при комнатной температуре будет протекать реакция взаимодействия цинка:
а 30%-ым раствором H_2SO_4
б 10%-ым раствором HCl
в 20%-ым раствором HCl ж
г 15%-ым раствором H_2SO_4

Ваш ответ неправильный.
Правильный ответ:
с 30%-ым раствором H_2SO_4

Кристаллическая решетка вещества, обладающего следующими свойствами: высокая твердость, хрупкость, высокая температуры кипения и плавления, нерастворимость в воде:

- молекулярная
- атомная
- металлическая
- ионная ж

Ваш ответ неправильный.
Правильный ответ:
ионная

С большей скоростью взаимодействуют между собой:
алюминиевые гранулы и разбавленный раствор кислоты
алюминиевая стружка и разбавленный раствор кислоты
алюминиевые гранулы и более концентрированный раствор кислоты ж
алюминиевая пудра и более концентрированный раствор кислоты

Ваш ответ неправильный.
Правильный ответ:
алюминиевая пудра и более концентрированный раствор кислоты

Скорость химической реакции горения серы в кислороде уменьшается при:
уменьшении концентрации кислорода
нет ответа ж
повышении температуры
уменьшении давления

Ваш ответ неправильный.
Правильный ответ:
уменьшении концентрации кислорода

С наибольшей скоростью при комнатной температуре протекает реакция:
меди с хлором
натрия с водой
цинка с серной кислотой ж
азота с водородом

Ваш ответ неправильный.
Правильный ответ:
натрия с водой

С наибольшей скоростью при комнатной температуре протекает реакция:
натрия с водой
меди с хлором
цинка с серной кислотой ж
азота с водородом

Ваш ответ неправильный.
Правильный ответ:
натрия с водой

RHO

Тест 2. «Химическая организация и строение клеток»

Навигация по тесту

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
21	22	23	24	25	26	27	28	29	30

Показать карту тестов
Закончить обзор

Вопрос 1
Число баллов: 2
Вопрос 1
Число баллов: 2

Укажите базисные единицы и единицы структуры клетки

- 1. молекулы и ионы
- 2. молекулы и ионы
- 3. молекулы и ионы
- 4. молекулы и ионы

Вопрос 13
Число баллов: 2

В кристаллическом состоянии в кристаллической решетке молекулы молекулы несут заряд

- 1. молекулы
- 2. молекулы
- 3. молекулы
- 4. молекулы

Угличенность и водородная связь
расширяют зону фотосинтеза

Вопрос 14
Число баллов: 2

Укажите составные части цитоплазмы и их функции

Часть цитоплазмы	Функция
Цитоплазматический скелет	1. Опорная функция
Цитоплазматический скелет	2. Опорная функция
Цитоплазматический скелет	3. Опорная функция
Цитоплазматический скелет	4. Опорная функция
Цитоплазматический скелет	5. Опорная функция
Цитоплазматический скелет	6. Опорная функция
Цитоплазматический скелет	7. Опорная функция
Цитоплазматический скелет	8. Опорная функция
Цитоплазматический скелет	9. Опорная функция
Цитоплазматический скелет	10. Опорная функция

Ген-копия наследственная информация, которая передается от родителей к потомкам, в которой закодирована информация для синтеза специфического белка или РНК

Вопрос 10
Число баллов: 2

Укажите составные части цитоплазмы и их функции

Часть цитоплазмы	Функция
Цитоплазматический скелет	1. Опорная функция
Цитоплазматический скелет	2. Опорная функция
Цитоплазматический скелет	3. Опорная функция
Цитоплазматический скелет	4. Опорная функция
Цитоплазматический скелет	5. Опорная функция
Цитоплазматический скелет	6. Опорная функция
Цитоплазматический скелет	7. Опорная функция
Цитоплазматический скелет	8. Опорная функция
Цитоплазматический скелет	9. Опорная функция
Цитоплазматический скелет	10. Опорная функция

Хемобактерио-организм, синтезирующий вещества за счет энергии света
Автотрофно-организм, синтезирующий органические вещества из неорганических веществ
Гетеротрофно-организм, питающийся готовыми органическими веществами

Вопрос 1
Число баллов: 2

Укажите составные части цитоплазмы и их функции

Вопрос 4
Число баллов: 2

Укажите составные части цитоплазмы и их функции

Вопрос 7
Число баллов: 2

Укажите составные части цитоплазмы и их функции

Вопрос 10
Число баллов: 2

Укажите составные части цитоплазмы и их функции

Вопрос 13
Число баллов: 2

Укажите составные части цитоплазмы и их функции

Вопрос 14
Число баллов: 2

Укажите составные части цитоплазмы и их функции

Вопрос 15
Число баллов: 2

Укажите составные части цитоплазмы и их функции

Навигация по тесту

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
21	22	23	24	25	26	27	28	29	30

Показать одну страницу
Закончить обзор

мембранная - видовой - мембранная биология
биосфера - совокупность всех живых организмов на планете



Благодарю за внимание



По итогам локального рейтинга вузов Центрального Федерального Округа, проводимого рейтинговым агентством RAEX, Университет в 2023 году занял **4-е место** по рейтингу российских вузов «Национальное признание», из **576 представленных учебных заведений**. Университет вошел в число лучших вузов России

Российский государственный университет правосудия входит в **ТОП-10** Национального рейтинга цифровой активности среди вузов и занимает **6-е место** среди всех учреждений высшего образования и **3-е место** среди профильных юридических вузов России

