



БАШКИРСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ
ПЕДАГОГИЧЕСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ
им. М. Акмуллы

ВСТУПИТЕЛЬНОЕ ИСПЫТАНИЕ

«ХИМИЯ»

ВСТУПИТЕЛЬНОЕ ИСПЫТАНИЕ «ХИМИЯ»

ПРОДОЛЖИТЕЛЬНОСТЬ ВСТУПИТЕЛЬНОГО ИСПЫТАНИЯ



*для поступающих с ограниченными возможностями здоровья увеличивается на 1,5 часа (при наличии соответствующих документов).

Одна попытка!!!

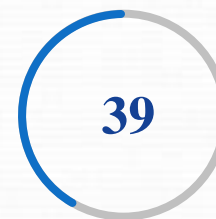
Форма сдачи - дистанционная

Вид экзамена – тестирование

Количество вопросов - 25

Структура тестовых заданий:

1. Основные понятия и законы химии.
2. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева. Строение атома. Химическая связь.
3. Классификация и номенклатура неорганических соединений. Типы химических реакций и закономерности их протекания.
4. Растворы. Электролитическая диссоциация. Гидролиз солей.
5. Начала органической химии



Минимальное
количество
баллов



Максимальное
количество
баллов

ДИСТАНЦИОННАЯ ФОРМА СДАЧИ

ВНИМАНИЕ!

1. Первый вход через логин и пароль, отправленные на электронную почту (смотрите папку спам).
2. Последующие посещения сайта под своим паролем, который вы меняете при первом входе в учётную запись.
3. Перед каждым экзаменом **нужно** сфотографироваться и прикрепить цветное фото, где видно лицо абитуриента и главный разворот паспорта (с фото и ФИО).
4. Время, отведенное на прохождение экзамена, ограничено. У вас есть одна попытка!

ИНСТРУКЦИЯ ДЛЯ СДАЧИ ВСТУПИТЕЛЬНЫХ ИСПЫТАНИЙ

Личный кабинет абитуриента

Русский ↕

ЧА
Анатолий

- Рабочий стол
- Чат
- Новости
- Управление
- Новости
- Абитуриент**
- Заявления
- Анкета
- Вступительные испытания
- Списки поступающих
- Конкурсные списки
- Поиск абитуриентов
- Отказы в приеме документов
- Нормативные документы**
- Контакты

Нормативные документы

Образовательная организация: Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высш...
Приемная кампания: 2023/2024 Бакалавриат/Специалитет

Нормативные документы еще не созданы

Правила приема

Ссылка на документ	Правила приема
Файлы	📎 183437-Правила приема(новая редакция).pdf Скачать

Расписание ВИ для бакалавриата/специалитета

Ссылка на документ	Расписание ВИ для бакалавриата/специалитета
Файлы	📎 193411-Расписание бакалавриат и специалитет 2023.pdf Скачать

Инструкция о получении логина и пароля для прохождения вступительных испытаний

Ссылка на документ	Инструкция о получении логина и пароля для прохождения вступительных испытаний
Файлы	📎 193656-Инструкция о получении логина и пароля для прохождения вступительных испыта... Скачать ✓

РАСПИСАНИЕ ВСТУПИТЕЛЬНЫХ ИСПЫТАНИЙ

Сайт приемной комиссии <https://abitur.bspu.ru/>

СПЕЦИАЛЬНОСТЬ

Перейти к подбору

Количество мест

- Количество мест для приема на обучение в рамках контрольных цифр по общим условиям
- Количество мест для приема на обучение в рамках контрольных цифр по различным условиям поступления с указанием особой квоты, отдельной квоты и целевой квоты поступления на 2024-2025 учебный год
- Количество мест для приема на обучение по договорам об оказании платных образовательных услуг

Расписание вступительных испытаний на 2024/2025 учебный год

- Расписание вступительных испытаний бакалавриат/специалитет 2024/2025
- Инструкция о прохождении вступительного испытания дистанционно и получении логина и пароля

Подбор специальности

По уровню подготовки По наличию бюджетных мест
По форме обучения Калькулятор ЕГЭ

КАК ПОСТУПИТЬ ЛИЧНЫЙ КАБИНЕТ

УНИВЕРСИТЕТ КОЛЛЕДЖ

Колледж Бакалавриат и Специалитет Магистратура Аспирантура

Целевое обучение Любая квота Платное обучение Иностранному абитуриенту

РАСПИСАНИЕ ВСТУПИТЕЛЬНЫХ ИСПЫТАНИЙ

Вступительное испытание	Форма сдачи и место проведения:	Консультация*	Подавшие документы с 20 июня по 20 июля	Подавшие документы с 21 июля по 18 августа
			Доступ к экзамену открыт***	
Русский язык (см. программу)	Дистанционная exam.bspu.ru (см. инструкцию о получении логина и пароля)	смотреть	21 июля – 22 июля с 10:00 до 22:00 Резерв: 25 июля с 10:00 до 17:00	19 августа с 10:00 до 22:00 Резерв: 22 августа с 10:00 до 17:00
Математика (см. программу)	Дистанционная exam.bspu.ru (см. инструкцию о получении логина и пароля)	смотреть	22 июля с 10:00 до 22:00 Резерв: 25 июля с 10:00 до 17:00	19 августа с 10:00 до 22:00 Резерв: 22 августа с 10:00 до 17:00
Обществознание (см. программу)	Дистанционная exam.bspu.ru (см. инструкцию о получении логина и пароля)	смотреть	22 июля с 10:00 до 22:00 Резерв: 25 июля с 10:00 до 17:00	19 августа с 10:00 до 22:00 Резерв: 22 августа с 10:00 до 17:00
Химия (см. программу)	Дистанционная exam.bspu.ru (см. инструкцию о получении логина и пароля)	смотреть	23 июля с 10:00 до 22:00 Резерв: 25 июля с 10:00 до 17:00	21 августа с 10:00 до 22:00 Резерв: 22 августа с 10:00 до 17:00
География (см. программу)	Дистанционная exam.bspu.ru (см. инструкцию о получении логина и пароля)	смотреть	24 июля с 10:00 до 22:00 Резерв: 25 июля с 10:00 до 17:00	21 августа с 10:00 до 22:00 Резерв: 22 августа с 10:00 до 17:00



КАК ПОДГОТОВИТЬСЯ К СДАЧЕ ВСТУПИТЕЛЬНОГО ИСПЫТАНИЯ?

Сайт приемной комиссии <https://abitur.bspu.ru/>

СПЕЦИАЛЬНОСТЬ

Перейти к подбору



Программы вступительных испытаний после высшего образования, иностранным гражданам и лицам с ОВЗ

- Программа вступительных испытаний - Родной (башкирский) язык и литература
- Программа вступительных испытаний - Английский язык
- Программа вступительных испытаний - Биология
- Программа вступительных испытаний - География
- Программа вступительных испытаний - Информатика и ИКТ
- Программа вступительных испытаний - История
- Программа вступительных испытаний - Литература
- Программа вступительных испытаний - Математика
- Программа вступительных испытаний - Немецкий язык
- Программа вступительных испытаний - Русский язык
- Программа вступительных испытаний - Обществознание
- Программа вступительных испытаний - Физика
- Программа вступительных испытаний - Французский язык
- Программа вступительных испытаний - Химия
- Программа вступительных испытаний - Родной (татарский) язык и литература

УНИВЕРСИТЕТ
КОЛЛЕДЖ

ПОДБОР
СПЕЦИАЛЬНОСТИ
Подбор специальности
По уровню подготовки По наличию бюджетных мест
По форме обучения Калькулятор ЕГЭ

КАК ПОСТУПИТЬ

ЛИЧНЫЙ КАБИНЕТ

- Колледж
- Бакалавриат и Специалитет
- Магистратура
- Аспирантура
- Целевое обучение
- Специальная квота
- Платное обучение
- Иностранному абитуриенту

ПРОГРАММА ВСТУПИТЕЛЬНОГО ИСПЫТАНИЯ

МИНПРОСВЕЩЕНИЯ РОССИИ
Федеральное государственное образовательное учреждение
высшего образования
«Башкирский государственный педагогический университет
им. М.Акумулла»
(ФГБОУ ВО «БГПУ им. М.Акумулла»)

Утверждено на заседании
Ученого совета БГПУ им.М.Акумулла
№ 2 от 23 октября 2023 г.
ректор
С.Т. Сагитов

ПРОГРАММА ВСТУПИТЕЛЬНОГО ИСПЫТАНИЯ ПО ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОМУ ПРЕДМЕТУ

ХИМИЯ

Программа вступительных испытаний разработана на основе Федерального государственного образовательного стандарта среднего общего образования

1. Особенности проведения вступительного испытания

На выполнение комплексного экзамена по химии дается 60 минут. Работа включает в себя 25 заданий – тесты разной типологии. Оценивается по 100-балльной шкале. Балл выставляется за полностью верно выполненное задание.

Поступающие с ограниченными возможностями здоровья имеют право на увеличение времени (но не более чем на 1,5 часа).

Вступительное испытание проводится с использованием дистанционных технологий (инструкция прохождения вступительного испытания и получения логина и пароля):

Для прохождения вступительных испытаний поступающий должен иметь персональный адрес электронной почты, на который ему будет направлена информация для доступа к заданиям.

Вступительные испытания проходят в соответствии с утвержденным расписанием и процедурой идентификации личности.

Вступительные испытания могут проводиться в следующих форматах:

- с применением функционала электронной информационной системы (единая информационная система управления учебным процессом «Tandem University» (далее – «личный кабинет абитуриента»);
- в формате видеоконференцсвязи под визуальным контролем посредством системы видеосвязи (посредством платформы видеоконференции).

Перечень требований к программно-техническому оснащению рабочего места поступающего для прохождения вступительных испытаний:

А) Компьютер, отвечающий следующим минимальным требованиям:

- тактовая частота процессора - не менее 1 ГГц;
- не менее 512 Мб оперативной памяти;
- не менее 32 Мб видеопамати;
- не менее 5 Гб свободного места на жестком диске;
- веб-камера с разрешением не менее 2 Мпикс;
- микрофон;
- колонки/наушники;

Б) Возможно применение планшета со схожими характеристиками при условии его стационарного размещения на время проведения испытания.

Требование к телекоммуникационной сети: возможность доступа в сеть Интернет на скорости не ниже 1 Мбит/сек. Абитуриенты самостоятельно обеспечивают и оплачивают доступ к телекоммуникационным каналам передачи данных в сетях общего пользования (Интернет).

Программное обеспечение:

- установленные драйверы для всех перечисленных выше

2. Перечень разделов для подготовки поступающих к сдаче вступительного испытания

Раздел 1. Общая химия.

Основные понятия и определения.

Строение атома.

Принципиальные отличия понятий "атом" и "химический элемент".

Определение атомных и молекулярных масс. |

Виды химических связей.

Растворы.

Раздел 2. Неорганическая химия.

Простые вещества.

Положение металлов в Периодической таблице Д.И. Менделеева.

Положение неметаллов в Периодической таблице Д.И. Менделеева.

Амфотерные химические элементы, их положение в Периодической таблице Д.И. Менделеева.

Получение оксидов.

Получение оснований (в том числе щелочей).

Получение кислот.

Соли: классификация, свойства, получение.

Раздел 3. Органическая химия.

Основные понятия и определения.

Способность атомов углерода образовывать связи углерод-углерод в линейных и разветвленных цепей.

Химические элементы, входящие в структуру органических соединений.

Углеводороды.

Спирты как производные углеводородов, содержащие гидроксильную группу $-OH$. Строение спиртов. Названия отдельных представителей. Химические реакции за счет гидроксильной группы и углеводородного остова.

Альдегиды как производные углеводородов, содержащие альдегидную группу $-CHO$. Строение; названия отдельных представителей. Химические реакции за счет альдегидной группы и углеводородного остова.

Кислоты органические как производные углеводородов, содержащие карбоксильную группу $-COOH$. Строение кислот. Названия отдельных представителей. Химические реакции за счет карбоксильной группы и углеводородного остова.

Простые эфиры как продукты реакции двух молекул спиртов. Строение, название отдельных представителей. Свойства простых эфиров.

Сложные эфиры как продукты реакции молекул спирта и карбоновой кислоты. Строение, название отдельных представителей. Свойства сложных эфиров.

Амины как органические производные аммиака. Строение первичных, вторичных и третичных аминов, название отдельных представителей. Свойства аминов.

Аминокислоты как производные карбоновых кислот, содержащих дополнительный заместитель в виде аминогруппы.

ПРИМЕРНЫЕ ЗАДАНИЯ

С концентрированной азотной кислотой, не пассивируясь, будет взаимодействовать:

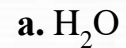
1. золото
2. медь
3. железо
4. алюминий

Реакцией, которая идет без изменения степеней окисления элементов, является:

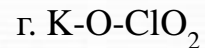
1. $4P + 5O_2 = 2P_2O_5$
2. $CaO + H_2O = Ca(OH)_2$
3. $2NaNO_3 = 2NaNO_2 + O_2$
4. $Fe + H_2SO_4 = FeSO_4 + H_2\uparrow$

ПРИМЕРНЫЕ ЗАДАНИЯ

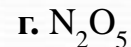
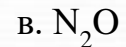
1. Формула молекулы вещества, в которой реализуется только ковалентный полярный тип связи, имеет вид ...



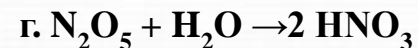
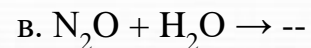
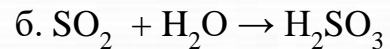
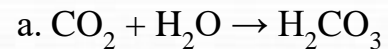
Ответ:



2. Формула оксида, при растворении которого в воде образуется кислота общей формулы HЭO_3 , имеет вид...



Ответ:



ПРИМЕРНЫЕ ЗАДАНИЯ

3. Вещество состава C_5H_{12} с одним третичным атомом углерода называется...

- а) 2,2-диметилпропан б) 3,3-диметилпентан
в) пентан г) 2-метилбутан

Ответ:

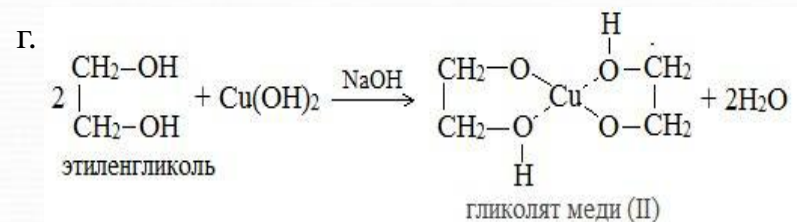
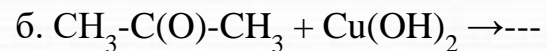
- а. $CH_3-(CH_3)C(CH_3)-CH_3$ б. $CH_3-CH_2-(CH_3)C(CH_3)-CH_2-CH_3$
в. $CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-CH_3$ г. $CH_3-(CH_3)C-CH_2-CH_3$

4. Вещество, при взаимодействии которого со свежесажженным гидроксидом меди (II) в щелочной среде образуется раствор интенсивно синего цвета, называется...

- а) этанолом б) ацетоном
в) этаналем г) этандиолом

Ответ:

- а. $C_2H_5-OH + Cu(OH)_2 \rightarrow \dots$
в. $CH_3-CHO + 2Cu(OH)_2 \rightarrow CH_3-COOH + 2H_2O + Cu_2O$



ПРИМЕРНЫЕ ЗАДАНИЯ

5. Для аренов более характерны реакции

а. отщепления

б. присоединения

в. замещения

г. окисления

6. Укажите простейшего представителя ряда α -аминокислот:

а. глицин

б. лейцин

в. фенилаланин

г. б-аминогексановая кислота

Ответ:

а. $\text{NH}_2\text{-CH}_2\text{-COOH}$

б. $\text{HO}_2\text{CCH(NH}_2\text{)CH}_2\text{CH(CH}_3\text{)}_2$

в. $\text{C}_9\text{H}_{11}\text{NO}_2$

г. $\text{H}_2\text{N(CH}_2\text{)}_5\text{COOH}$

КОНТАКТЫ

ФИО: Якупова Лилия Рафиковна



Lsh_2014@mail.ru



8-917-440-31-15



<https://bspu.ru/>



Раздел «Абитуриенту»

<https://abitur.bspu.ru/>



8 (347) 287-99-99

