

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение  
высшего образования  
**«Красноярский государственный аграрный университет»**

**ПРОГРАММА**

*внутреннего вступительного испытания для поступающих на 1-й курс по  
образовательным программам бакалавриата и специалитета  
(2026/2027 учебный год)*

**ХИМИЯ**

Красноярск, 2026

### Пояснительная записка

Вступительное испытание по химии для поступающих на обучение по образовательным программам высшего образования – программам бакалавриата, программам специалитета в ФГБОУ ВО Красноярский ГАУ представляют собой экзамен, проводимый в форме бланкового или компьютерного тестирования.

Программа разработана в соответствии с федеральным государственным образовательным стандартом среднего общего образования (Приказ Минобрнауки России от 17.05.2012 № 413, ред. от 12.02.2025).

### Примерный перечень вопросов

№ п/п	Элементы содержания, проверяемые на тестировании
<b>I. Общая химия.</b>	
<b>1.</b>	<b>Современные представления о строении атома.</b>
<b>1.1.</b>	Атом. Изотопы. <i>Атомные орбитали</i> . Электронная классификация элементов ( <i>s</i> -, <i>p</i> - элементы). <i>Особенности строения электронных оболочек атомов переходных элементов</i> .
<b>1.2.</b>	Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева, их мировоззренческое и научное значение.
<b>2.</b>	<b>Химическая связь.</b>
<b>2.1.</b>	Ковалентная связь, ее разновидности и механизмы образования. Степень окисления и валентность химических элементов. Ионная связь. Катионы и анионы. Металлическая связь. <i>Водородная связь и ее разновидности</i> .
<b>3.</b>	<b>Вещество.</b>
<b>3.1.</b>	Качественный и количественный состав вещества. Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Кристаллические решетки.
<b>3.2.</b>	Причины многообразия веществ: изомерия, гомология, аллотропия.
<b>3.3.</b>	Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей и их использование.
<b>3.4.</b>	Истинные растворы. Способы выражения концентрации растворов: массовая доля растворенного вещества. Диссоциация электролитов в водных растворах. Сильные и слабые электролиты.
<b>4.</b>	<b>Химические реакции.</b>
<b>4.1.</b>	Классификация химических реакций в неорганической и органической химии по различным признакам. Особенности реакций в органической химии.
<b>4.2.</b>	Реакции ионного обмена в водных растворах. Гидролиз неорганических и органических соединений. Среда водных растворов: кислая, нейтральная, щелочная. <i>Водородный показатель (pH) раствора</i> .

4.3.	Тепловой эффект химической реакции.
4.4.	Окислительно-восстановительные реакции. <i>Электролиз растворов и расплавов.</i>
4.5.	Скорость реакции, ее зависимость от различных факторов. Катализаторы и катализ.
4.6.	Представление о ферментах, как биологических катализаторах белковой природы.
4.7.	Обратимость реакций. Химическое равновесие и способы его смещения.
<b>II. Неорганическая химия.</b>	
5.	<b>Неорганическая химия.</b>
5.1.	Классификация неорганических соединений. Химические свойства основных классов неорганических соединений.
5.2.	Металлы. Электрохимический ряд напряжений металлов. Общие способы получения металлов. <i>Понятие о коррозии металлов. Способы защиты от коррозии.</i>
5.3.	Неметаллы. Окислительно-восстановительные свойства типичных неметаллов (на примере водорода, кислорода, галогенов и серы). Общая характеристика подгруппы галогенов (от фтора до иода).
<b>III. Органическая химия.</b>	
6.	<b>Органическая химия.</b>
6.1.	Классификация и номенклатура органических соединений. Химические свойства основных классов органических соединений.
6.2.	Теория строения органических соединений. Углеродный скелет. Радикалы. Функциональные группы. Гомологический ряд, гомологи. Структурная изомерия.
6.3.	Углеводороды: алканы, алкены и диены, алкины, арены. Природные источники углеводородов: нефть и природный газ.
6.4.	Кислородсодержащие соединения: одно- и многоатомные спирты, фенол, альдегиды, одноосновные карбоновые кислоты, сложные эфиры, жиры, углеводы.
6.5.	Азотсодержащие соединения: амины, аминокислоты, белки.
6.6.	Полимеры: пластмассы, каучуки, волокна.
7.	<b>Химия и жизнь.</b>
7.1.	Химия и здоровье. <i>Лекарства, ферменты, витамины, гормоны.</i>
7.2.	<i>Химия в повседневной жизни. Моющие и чистящие средства. Правила безопасной работы со средствами бытовой химии.</i>
7.3.	Промышленное получение химических веществ на примере производства серной кислоты.
7.4.	Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия.

### Рекомендуемая литература

1. Хомченко И.Г. Решение задач по химии. – М.: РИА «Новая волна»: Издатель Умеренков, 2012. – 256 с.

2. Репетитор по химии / под ред. А.С. Егорова. – Изд. 30-е. – Ростов н/Д: Феникс, 2010. – 762, [1] с.: ил. – (Абитуриент).

3. Хомченко Г.П. Химия для поступающих в вузы: Учеб.пособие. – М.: Высш.шк., 1985. – 367 с., ил.

4. Глинка Н.Л. Общая химия. Издательство «Химия», 1979

5. «Единая коллекция Цифровых Образовательных Ресурсов» (набор цифровых ресурсов к учебникам О.С. Габриеляна) (<http://school-collection.edu.ru/>).

6. Косова О.Ю., Егорова Л.Л. ЭГЕ химия справочные материалы, - Челябинск «Взгляд» 2005;

7. Белобродов В.Л., Зубарян С.Э., Лузин А.П., Тюкавкина Н.А. Органическая химия. - М.: Дрофа, 2003.

**Минимальный балл – 36**

**Максимальный балл - 100**