

**МИНИСТЕРСТВО ОБРАЗОВАНИЯ И НАУКИ АСТРАХАНСКОЙ ОБЛАСТИ
ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
АСТРАХАНСКОЙ ОБЛАСТИ ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ
«АСТРАХАНСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ
АРХИТЕКТУРНО-СТРОИТЕЛЬНЫЙ УНИВЕРСИТЕТ»
(ГБОУ АО ВО «АГАСУ»)**

УТВЕРЖДАЮ

И.о. ректора ГБОУ АО ВО «АГАСУ»

С.П. Стрелков



ПРОГРАММА ВСТУПИТЕЛЬНОГО ИСПЫТАНИЯ

«Химия»

(наименование вступительного испытания)

для поступающих по специальности

20.05.01 «Пожарная безопасность»

(шифр и наименование специальности)

«Пожарная безопасность в строительстве»

(направленность/профиль)

в 2026 году

АСТРАХАНЬ – 2025

ПОЯСНИТЕЛЬНАЯ ЗАПИСКА

Программа рассмотрена и утверждена на заседании Ученого совета университета « 25 » 12 г (Протокол № 4)

Программа вступительного испытания «Химия» разработана с учетом полученного предшествующего профессионального образования.

1. Назначение вступительного испытания:

1.1. Определение базового уровня подготовки абитуриента, достаточного для качественного освоения программы: «Пожарная безопасность»

2. Особенности проведения вступительного испытания:

2.1. Поступающие сдают вступительные испытания на русском языке.

2.2. Форма проведения вступительного испытания – тестирование.

2.3. Продолжительность вступительного испытания – 120 мин.

2.4. Тест состоит из 30 вопросов открытого и закрытого типов. К заданиям закрытого типа относятся задания пяти видов: альтернативных ответов, множественного выбора с одним правильным вариантом ответа, множественного выбора с несколькими правильными вариантами ответа, задания на восстановление соответствия и на восстановление последовательности. Тестовые задания закрытого типа предполагают различные варианты ответов на задание, например, выбор одного или нескольких правильных вариантов ответов из ряда предлагаемых вариантов, выбор правильных элементов списка, установление правильной последовательности и др. К заданиям открытого типа относятся задания дополнения, в которых тестируемые должны самостоятельно давать ответы на вопросы. Ответ должен быть кратким, не должен превышать 2-3 слов, чаще – одно слово, число, символ.

2.5. Система оценивания - дифференцированная, стобалльная.

3. Содержание программы

3.1 Перечень тем/ вопросов для подготовки к экзамену, составленных на основе предшествующего образования.

1. Предмет химии. Основные понятия химии. Вещество. Молекула. Атом. Электрон. Ион. Химический элемент. Химическая формула. Относительная атомная и молекулярная масса. Моль. Молярная масса.

Химические превращения. Закон сохранения массы и энергии. Закон постоянства состава. Стехиометрия.

2. Строение атома. Атомное ядро. Изотопы. Стабильные и нестабильные ядра. Радиоактивные превращения, деление ядер и ядерный синтез. Двойственная природа электрона. Строение электронных оболочек атомов. Квантовые числа. Атомные орбитали.

3. Периодический закон Д.И. Менделеева и его обоснование с точки зрения электронного строения атомов. Периодическая система элементов.

4. Химическая связь. Типы химических связей: ковалентная, ионная, металлическая, водородная. Механизмы образования ковалентной связи. Энергия связи. Полярность связи, индуктивный эффект. Кратные связи. Модель гибридизации орбиталей. Делокализация электронов в сопряженных системах, мезомерный эффект. Валентность и степень окисления. Структурные формулы.

5. Индивидуальные вещества, смеси, растворы. Простые вещества, аллотропия. Сложные вещества. Основные классы неорганических веществ: оксиды, основания, кислоты, соли. Комплексные соединения.

6. Химические реакции и их классификация. Типы разрыва химических связей. Гомо- и гетеролитические реакции.

7. Окислительно-восстановительные реакции в растворах. Определение стехиометрических коэффициентов в уравнениях окислительно-восстановительных реакций. Стандартные потенциалы окислительно-восстановительных реакций. Ряд стандартных электродных потенциалов.

8. Электролиты. Растворы электролитов. Электролитическая диссоциация кислот, оснований и солей. Кислотно-основные взаимодействия в растворах. Протонные кислоты, кислоты Льюиса. Амфотерность. Степень диссоциации. Ионное произведение воды.

9. Водородный показатель. Гидролиз солей. Ионные уравнения реакций.

10. Агрегатные состояния вещества и переходы между ними. Газы. Газовые законы. Жидкости. Ассоциация и диссоциация молекул в жидкостях. Твердые тела.

11. Тепловые эффекты химических реакций. Термохимические уравнения. Теплота образования химических соединений.

12. Скорость химической реакции. Представление о механизмах химических реакций. Зависимость скорости гомогенных реакций от концентрации (закон действующих масс). Явление катализа. Катализаторы. Примеры каталитических процессов.

13. Обратимые реакции. Химическое равновесие. Степень превращения. Смещение химического равновесия под действием температуры и давления (концентрации). Принцип Ле Шателье.

14. Растворы. Механизм образования растворов. Растворимость веществ и ее зависимость от температуры и природы растворителя.

15. Способы выражения концентрации растворов: массовая доля, мольная доля, молярная концентрация, объемная доля. Отличие физических свойств раствора от свойств растворителя.

16. Водород. Изотопы водорода. Соединения водорода с металлами и неметаллами. Вода. Пероксид водорода.

17. Галогены. Галогеноводороды. Галогениды.

18. Кислород. Оксиды и пероксиды. Озон.

19. Сера. Сероводород, сульфиды. Оксиды серы (IV) и (VI). Сернистая и серная кислоты и их соли.

20. Азот. Аммиак, соли аммония, амиды металлов, нитриды. Оксиды азота. Азотистая и азотная кислоты и их соли.

21. Фосфор. Фосфин, фосфиды. Оксид фосфора (V). Фосфорные кислоты. Ортофосфаты.

22. Углерод. Изотопы углерода. Простейшие углеводороды: метан, этилен, ацетилен. Карбиды кальция, алюминия и железа. Оксиды углерода (II) и (IV). Угольная кислота и ее соли.

23. Кремний. Силан. Силициды. Оксид кремния (IV). Кремниевые кислоты, силикаты. Бор. Кислоты бора. Тетраборат натрия.

24. Щелочные металлы. Оксиды, пероксиды, гидроксиды и соли щелочных металлов. Щелочноземельные металлы, магний: их оксиды, гидроксиды и соли.

25. Алюминий. Оксид, гидроксид и соли алюминия. Представления об алюмосиликатах. Медь, серебро. Оксиды меди (I) и (II), оксид серебра (I). Гидроксид меди (II). Соли серебра и меди.

26. Цинк, ртуть. Оксиды цинка и ртути. Гидроксид цинка и его соли. Хром. Оксиды хрома (II), (III) и (VI). Гидроксиды и соли хрома (II) и (III).

27. Хроматы и дихроматы (VI). Марганец. Оксиды марганца (II) и (IV). Гидроксид и соли марганца (II). Манганат и перманганат калия.

28. Железо, кобальт, никель. Оксиды железа (II), (II)-(III) и (III). Гидроксиды и соли железа (II) и (III). Ферраты (III) и (VI).

29. Изомерия. Виды изомерии, структурная и пространственная изомерия.

30. Алканы. Алкены Алкины. Ароматические углеводороды (арены). карбонильные соединения: альдегиды и кетоны. Карбоновые кислоты.

3.2 Литература, рекомендуемая для подготовки к вступительному экзамену:

3.2.1 Основная литература:

1. Кузьменко Н.Е., Еремин В.В., Попков В.А. Начала химии. Современный курс для поступающих в вузы. - М.: Экзамен, 1998-2006.

2. Кузьменко Н.Е., Еремин В.В., Попков В.А. Химия для школьников старших классов и поступающих в вузы. - М.: Дрофа, 1995-2000; Мир и образование, 2004.

3. Кузьменко Н.Е., Еремин В.В. 2500 задач по химии для школьников и абитуриентов. - М.: Мир и образование, 2004.

4. Химия. Формулы успеха на вступительных экзаменах /Под ред. Н.Е.Кузьменко и В.И.Теренина. — М.: Изд-во Моск.университета, 2006.

5. Химия: Справочные материалы / Под ред. Ю.Д.Третьякова. - М.: Астрель, 2002.

3.2.2. Дополнительная литература:

6. Еремина Е.А., Рыжова О.Н. Краткий справочник по химии для школьников. - М.: Мир и образование, 2002-2006.

7. Химия. Большой справочник для школьников и поступающих в ВУЗы. - М.: Дрофа, 1999-2001.

8. Кузьменко Н.Е., Еремин В.В., Чуранов С.С. Сборник конкурсных задач по химии. - М.: Экзамен, 2001, 2002, 2005.

3.2.3. Перечень интернет-ресурсов:

9. <https://chem-ege.sdangia.ru/>

10. <https://foxford.ru/wiki/himiya>