

ХИМИЯ И ЖИЗНЬ. РАСЧЁТНЫЕ ЗАДАЧИ

Какие позиции кодификатора элементов содержания проверяет

Код	Проверяемый элемент содержания
4	Химия и жизнь
4.1	Химия в повседневной жизни. Правила безопасной работы с едкими, горючими и токсичными веществами, средствами бытовой химии
4.2	Химия и здоровье. Химия в медицине. Химия и сельское хозяйство. Химия в промышленности. Химия и энергетика: природный и попутный нефтяной газы, их состав и использование. Состав нефти и её переработка (природные источники углеводородов)
4.3	Химия и экология. Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия. Охрана гидросферы, почвы, атмосферы, флоры и фауны от химического загрязнения. Проблема отходов и побочных продуктов. Альтернативные источники энергии
4.4	Общие представления о промышленных способах получения химических веществ (на примере производства аммиака, серной кислоты). Чёрная и цветная металлургия. Стекло и силикатная промышленность. Промышленная органическая химия. Сырьё для органической промышленности
5	Типы расчётных задач
5.1	Расчёты массы вещества или объёма газов по известному количеству вещества, массе или объёму одного из участвующих в реакции веществ
5.2	Расчёты теплового эффекта реакции
5.3	Расчёты объёмных отношений газов при химических реакциях
5.4	Расчёты массы (объёма, количества вещества) продуктов реакции, если одно из веществ дано в избытке (имеет примеси)
5.5	Расчёты массовой или объёмной доли выхода продукта реакции от теоретически возможного
5.6	Расчёты массы (объёма, количества вещества) продукта реакции, если одно из веществ дано в виде раствора с определённой массовой долей растворённого вещества
5.7	Расчёты с использованием понятий «массовая доля», «молярная концентрация», «растворимость»
5.8	Нахождение молекулярной формулы органического вещества по его плотности и массовым долям элементов, входящих в его состав, или по продуктам сгорания

Что нужно знать/уметь по теме

Выполнение заданий КИМ, проверяющих усвоение элементов содержания, представленных в составе содержательных линий 4.1 – 4.3, 5.1 – 5.8 предполагает *владение следующими умениями:*

1	Владение системой химических знаний, которая включает:
1.4	факторологические сведения о свойствах, составе, получении и безопасном использовании важнейших неорганических и органических веществ в быту и практической деятельности человека
1.5	общих научных принципах химического производства (на примере производства серной кислоты, аммиака, метанола, переработки нефти)
2	Сформированность умений выявлять
2.2	взаимосвязь химических знаний с понятиями и представлениями других предметов для более осознанного понимания и объяснения сущности материального единства мира

8	<i>Сформированность умения подтверждать</i>
8.1	на конкретных примерах характер зависимости реакционной способности органических соединений от кратности и типа ковалентной связи (σ - и π -связи), взаимного влияния атомов и групп атомов в молекулах, а также от особенностей реализации различных механизмов протекания реакций
8.2	характерные химические свойства веществ соответствующими экспериментами и записями уравнений химических реакций
10	<i>Сформированность умения проводить расчёты</i> по химическим формулам и уравнениям химических реакций с использованием физических величин
10.1	массы (объёма, количества вещества) продукта реакции, если одно из исходных веществ дано в виде раствора с определённой массовой долей растворённого вещества или дано в избытке (имеет примеси)
10.2	массовой или объёмной доли, выхода продукта реакции
10.3	теплового эффекта реакций
10.4	объёмных отношений газов
10.5	по нахождению химической формулы вещества
11	<i>Владение системой знаний</i> о методах научного познания явлений природы, используемых в естественных науках и <i>умение применять эти знания</i> при экспериментальном исследовании веществ и для объяснения химических явлений, имеющих место в природе, практической деятельности человека и в повседневной жизни
12	<i>Сформированность умения применять/использовать</i> знания о составе и свойствах веществ для экспериментальной проверки гипотез относительно закономерностей протекания химических реакций и прогнозирования возможностей их осуществления; системные химические знания для объяснения и прогнозирования явлений, имеющих естественнонаучную природу; для принятия грамотных решений проблем в ситуациях, связанных с химией
13	<i>Сформированность умения планировать и проводить</i> химический эксперимент (получение и изучение свойств неорганических и органических веществ, качественные реакции углеводородов различных классов и кислородсодержащих органических веществ, решение экспериментальных задач по распознаванию неорганических и органических веществ) с соблюдением правил безопасного обращения с веществами и лабораторным оборудованием; формулировать цели исследования; представлять в различной форме результаты эксперимента, анализировать и оценивать их достоверность
14	<i>Сформированность умения осуществлять</i> целенаправленный поиск химической информации в различных источниках (научная и учебно-научная литература, средства массовой информации, сеть Интернет и другие), критически анализировать химическую информацию, перерабатывать её и использовать в соответствии с поставленной учебной задачей

Где взять информацию по теме

➤ Учебники

1. Учебник: Габриелян О.С., Остроумов И.Г., Сладков С.А. Химия 11 (Профильный уровень). АО "Издательство "Просвещение".
ГЛАВА ПЯТАЯ. Химия в жизни общества
 § 33. Химия и производство
 § 34. Химия и сельское хозяйство
 § 35. Химия и повседневная жизнь человека

Учебник: Габриелян О.С., Остроумов И.Г., Сладков С.А. 11 (Базовый уровень). АО "Издательство "Просвещение".

Глава IV. Химия и современное общество

§ 22. Химическая технология. Производство аммиака и метанола

2. Учебник: Еремин В.В., Кузьменко Н.Е., Дроздов А.А. и др. /Под ред. Лунина В.В. Химия 10 (базовый уровень). ООО "ДРОФА".

ГЛАВА 1. Повторение и углубление знаний

§ 5. Расчеты по уравнениям химических реакций

ГЛАВА 7. Углеводороды

§ 80. Полимеризация. Каучук. Резина

§ 87. Природные источники углеводородов. Первичная переработка углеводородного сырья

§ 88. Глубокая переработка нефти. Крекинг, раформинг

Учебник: Еремин В.В., Кузьменко Н.Е., Дроздов А.А. и др. /Под ред. Лунина В.В. Химия 11 (базовый уровень). ООО "ДРОФА".

ГЛАВА 2. Химия в жизни и обществе

§ 16. Химия пищи

§ 17. Лекарственные средства

§ 18. Бытовая химия

§ 19. Химия в строительстве

§ 20. Химия в сельском хозяйстве

§ 21. Топливо

§ 22. Полимеры

§ 23. Полимерные материалы

§ 24. Неорганические материалы

Учебник: Еремин В.В., Кузьменко Н.Е., Дроздов А.А. и др. /Под ред. Лунина В.В. Химия 11 (углубленный уровень). ООО "ДРОФА".

Глава 7. Химическая технология

§ 69. Научные принципы организации химического производства

§ 70. Производство серной кислоты

§ 71. Производство аммиака

§ 72. Производство чугуна

§ 73. Производство стали

§ 74. Промышленный органический синтез

§ 75. «Зелёная» химия

Глава 8. Химия в повседневной жизни

§ 76. Химия пищи

§ 77. Лекарственные средства

§ 78. Косметические и парфюмерные средства

§ 79. Бытовая химия

§ 80. Пигменты и краски

Глава 9. Химия на службе общества

§ 81. Химия в строительстве

§ 82. Химия в сельском хозяйстве

§ 83. Полимеры

§ 84. Полимерные материалы

§ 85. Неорганические материалы

3. Учебник: Рудзитис Г.Е., Фельдман Ф.Г. Химия 10 (Углубленный уровень). АО "Издательство «Просвещение».

Глава VIII. Химия и жизнь

§ 43. Химия в промышленности. Принципы химического производства

§ 44. Химико-технологические принципы промышленного получения металлов. Производство чугуна

§ 45. Производство стали

§ 46. Химия в быту

§ 47. Химическая промышленность и окружающая среда

➤ **Уроки «Российской электронной школы»**

10 класс. Урок 5. Природные источники и переработка углеводородов (Нефть, Газ. Уголь)
<https://resh.edu.ru/subject/lesson/6148/start/170461/>

10 класс. Урок 15. Синтетические полимеры. Конденсационные полимеры. Пенопласти.
<https://resh.edu.ru/subject/lesson/6095/start/150823/>

10 класс. Урок 16. Натуральный каучук. Синтетические каучуки.
<https://resh.edu.ru/subject/lesson/6152/start/150850/>

10 класс. Урок 17. Синтетические волокна.
<https://resh.edu.ru/subject/lesson/4777/start/170536/>

11 класс. Урок. 17. Принципы химического производства. Промышленное получение металлов. Производство чугуна и стали.
<https://resh.edu.ru/subject/lesson/3514/start/151429/>

Какие задания открытого банка выполнить для тренировки

ЗАДАНИЯ С КРАТКИМ ОТВЕТОМ

Задание 24: Качественные реакции на неорганические вещества и ионы. Качественные реакции органических соединений

<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=54A8BA>

<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=9A98B2>

<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=9A73B9>

<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=231814>

<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=C4211B>

<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=CFBB1A>

<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=09B54D>

<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=1D4141>

<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=D8B42C>

D7EA40

Задание 25: Правила работы в лаборатории. Лабораторная посуда и оборудование. Правила безопасности при работе с едкими, горючими и токсичными веществами, средствами бытовой химии. Научные методы исследования химических веществ и превращений. Методы разделения смесей и очистки веществ. Понятие о металлургии: общие способы получения металлов. Общие научные принципы химического производства. Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия. Природные источники углеводородов, их переработка. Высокомолекулярные соединения. Реакции полимеризации и поликонденсации. Полимеры. Пластмассы, волокна, каучуки

<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=FE254F>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=204340>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=853C41>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=B17EFB>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=235BF8>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=A123FF>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=D5C079>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=82AABA>
**https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=1CCB1C
8FC7DF**

Задание 26: Расчёты с использованием понятий «растворимость», «массовая доля вещества в растворе»

<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=76B34F>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=2AFC49>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=D42EF4>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=5649FC>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=4E2E02>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=44D702>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=65E006>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=436D96>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=66B297>

EC8DBB

Задание 27: Расчеты по термохимическому уравнению реакции

<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=01B4F6>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=E16506>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=3AE07F>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=B297B1>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=831BBC>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=10C01E>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=2D5114>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=1116AB>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=F422C7>
8B9943

Задание 28: Расчёты массы вещества или объёма газов по известному количеству вещества, массе или объёму одного из участвующих в реакции веществ. Расчёты массовой или объёмной доли выхода продукта реакции от теоретически возможного. Расчёты массовой доли (массы) химического соединения в смеси

<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=AC2B46>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=D648F5>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=CB5270>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=6D4CB2>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=875919>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=DC49D7>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=A0F1D3>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=B2C750>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=D33C51>

688EC5

ЗАДАНИЯ С РАЗВЕРНУТЫМ ОТВЕТОМ

Задание 33: Расчёты массы вещества или объёма газов по известному количеству вещества, массе или объёму одного из участвующих в реакции веществ. Нахождение молекулярной формулы органического вещества по его плотности и массовым долям элементов, входящих в его состав, или по продуктам сгорания; установление структурной формулы органического вещества на основе его химических свойств или способов получения

<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=29982D>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=BA45FC>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=6BB0FB>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=75E60C>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=6E0502>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=40EF7F>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=A4B57C>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=A4B57C1D0BD8>

Задание 34: Расчёты: массы (объёма, количества вещества) продуктов реакции, если одно из веществ дано в избытке (имеет примеси); массы (объёма, количества вещества) продукта реакции, если одно из веществ дано в виде раствора с определённой массовой долей растворённого вещества; с использованием понятий «массовая доля», «молярная концентрация», «растворимость»

<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=1C2048>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=ABD2F4>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=453521>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=B07A4C>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=D1664A>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=C06345>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=381645>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=F807F3>
<https://ege.fipi.ru/bank/index.php?proj=EA45D8517ABEB35140D0D83E76F14A41&qid=0110A0298D4D>