

**ЭФФЕКТИВНАЯ
ПОДГОТОВКА
К ЕГЭ**

ЕГЭ

2026

А. В. Мызникова, С. Ю. Васильева

ХИМИЯ

**ТЕМАТИЧЕСКИЕ
ТРЕНИРОВОЧНЫЕ ЗАДАНИЯ**


**МОСКВА
2025**



**ЭФФЕКТИВНАЯ
ПОДГОТОВКА
К ЕГЭ**

ЕГЭ

2026

А. В. Мызникова, С. Ю. Васильева

ХИМИЯ

**ТЕМАТИЧЕСКИЕ
ТРЕНИРОВОЧНЫЕ ЗАДАНИЯ**


МОСКВА
2025



УДК 373.5:54
ББК 24я721
М94

Об авторах:

А. В. Мызникова — кандидат педагогических наук

С. Ю. Васильева — кандидат химических наук

Мызникова, Анна Васильевна.

М94 ЕГЭ 2026. Химия. Тематические тренировочные задания /
А. В. Мызникова, С. Ю. Васильева. — Москва : Эксмо, 2025. —
240 с. — (ЕГЭ. Тематические тренировочные задания).

ISBN 978-5-04-215186-6

Издание предназначено для подготовки учащихся к ЕГЭ по химии. Тренировочные задания позволят систематически, при прохождении каждой темы, готовиться к экзамену.

В пособии представлены:

- задания разных типов и уровней сложности по всем темам ЕГЭ;
- ответы ко всем заданиям.

Книга будет полезна учителям химии, так как даёт возможность эффективно организовать подготовку учащихся к ЕГЭ непосредственно на уроках, в процессе изучения всех тем.

УДК 373.5:54
ББК 24я721

Все права защищены. Книга или любая ее часть не может быть скопирована, воспроизведена в электронной или механической форме, в виде фотокопии, записи в память ЭВМ, репродукции или каким-либо иным способом, а также использована в любой информационной системе без получения разрешения от издателя. Копирование, воспроизведение и иное использование книги или ее части без согласия издателя является незаконным и влечет уголовную, административную и гражданскую ответственность.

Справочное издание
Анықтамалық басылым

ЕГЭ. ТЕМАТИЧЕСКИЕ ТРЕНИРОВОЧНЫЕ ЗАДАНИЯ

Мызникова Анна Васильевна
Васильева Светлана Юрьевна

ЕГЭ 2026. ХИМИЯ
Тематические тренировочные задания

(орыс тілінде)

Ответственный редактор *Т. Судакова*
Ведущий редактор *А. Проценко*
Художественный редактор *А. Кашлев*
Технический редактор *Л. Зотова*
Компьютерная верстка *И. Ковалева*

Дата изготовления / Подписано в печать 13.05.2025.
Формат 60x84^{1/8}. Гарнитура «Школьная». Печать офсетная.
Бумага газетная. Усл. печ. л. 28,0.
Тираж экз. Заказ



ЭКСМО

Издательство «Эксмо» — универсальное
издательство №1 в России, является
одним из лидеров книжного рынка Европы.

eksmo.ru

eksmo



Страна происхождения: Российская Федерация
Шығарушы ел: Ресей Федерациясы

ООО «Издательство «Эксмо»

123308, Россия, г. Москва, ул. Зорге, д. 1, стр. 1, эт. 20, каб. 2013. Тел.: 8 (495) 411-68-86.
Home page: www.eksmo.ru E-mail: info@eksmo.ru

Өндіруші: «Издательство «Эксмо» ЖШҚ

123308, Ресей, Мәскеу қаласы, Зорге көшесі, 1-үй, 1-құрылыс, 20 қабат, 2013-қаб.

Тел.: 8 (495) 411-68-86. Home page: www.eksmo.ru E-mail: info@eksmo.ru.

Тауар белгісі: «Эксмо»

Интернет-магазин : www.book24.ru

Интернет-магазин : www.book24.kz

Интернет-дуken : www.book24.kz

Импортер в Республику Казахстан ТОО «РДЦ-Алматы».

Қазақстан Республикасына импорттаушы «РДЦ-Алматы» ЖШС.

Дистрибутор и представитель по приему претензий на продукцию
в Республике Казахстан: ТОО «РДЦ-Алматы»

ТОО РДЦ Алматы, Алматы, ул. Домбровский, 3 «а», литер Б, офис 1.

Дистрибутор және Қазақстан Республикасында өнімге шағымдар
қабылдау жөніндегі өкіл: «РДЦ-Алматы» ЖШС.

Алматы қ., Домбровский көш., 3 «а», литер Б, офис 1.

Тел.: 8 (727) 251-59-90/91/92. E-mail: RDC-Almaty@eksmo.kz

Сведения о подтверждении соответствия издания согласно законодательству РФ
о техническом регулировании можно получить на сайте Издательства «Эксмо»:
www.eksmo.ru/certification

Техникалық реттеу туралы РФ заңнамасына сай басылымның сәйкестігін растау
туралы мәліметтерді мына адрес бойынша алуға болады: <http://eksmo.ru/certification/>

Произведено в Российской Федерации
Ресей Федерациясында өндірілген

Сертификаттауға жатады



eksmo.ru

Официальный
интернет-магазин
издательства «Эксмо»



Хочешь стать
автором «Эксмо»?



ТЕРИТОРИЯ
КНИЖНЫЙ МАГАЗИН

Официальная франшиза
издательства «Эксмо»

ЧИТАЙ·ГОРОД



ЧИТАЙТЕ
И СЛУШАЙТЕ
в Литрес

ISBN 978-5-04-215186-6



9 785042 151866 >

ISBN 978-5-04-215186-6

© Мызникова А.В., Васильева С.Ю., 2025

© Оформление. ООО «Издательство «Эксмо», 2025

ВВЕДЕНИЕ

Пособие предназначено для подготовки к ЕГЭ по химии и адресовано учащимся 10–11-х классов, а также абитуриентам вузов. Оно включает в себя тренировочные задания базового и повышенного уровней сложности, составленные в соответствии со спецификацией КИМ для проведения ЕГЭ по химии и кодификатором проверяемых требований к результатам освоения основной образовательной программы среднего общего образования и элементов содержания для проведения ЕГЭ по химии.

Книга состоит из двух частей. В первой части представлены задания *базового уровня* сложности (1–5, 9–13, 16–21, 25–28) и *повышенного уровня* сложности (6–8, 14–15, 22–24, 26). Вторая часть состоит только из заданий *высокого уровня* сложности (29–34). Такие задания требуют развернутого письменного ответа. Выполнение тренировочных заданий всех уровней сложности позволит расширить знания по химии и выработать уверенный навык выполнения заданий формата ЕГЭ.

Каждое задание содержит по двадцать тренировочных упражнений или вопросов. К каждому из них приведены элементы содержания, то есть темы, которые необходимо знать для выполнения соответствующего вида заданий.

Помимо самих заданий, книга также содержит ответы, которые позволят проверить правильность выполнения всех видов тренировочных заданий.

Данное пособие может быть использовано учителями химии в учебном процессе как для отработки навыков, так и для всех видов контроля знаний и умений.

Из-за возможных изменений в структуре КИМ единого государственного экзамена по химии мы рекомендуем в процессе подготовки проверять нумерацию заданий и соответствующие элементы содержания на сайте Федерального института педагогических измерений (www.fipi.ru).

ТРЕНИРОВОЧНЫЕ ЗАДАНИЯ ПЕРВОЙ ЧАСТИ

Ответом к заданиям 1–25 является последовательность цифр. Ответ нужно вписать в поле ответа в тексте заданий. Цифры в ответах на задания 7, 8, 10, 14, 15, 19, 20, 22, 23, 24 и 25 могут повторяться.

Задание 1

Строение электронных оболочек атомов элементов первых четырех периодов: *s*-, *p*- и *d*-элементы. Электронная конфигурация атома. Основное и возбужденное состояния атомов

Задание 2

Закономерности изменения химических свойств элементов и их соединений по периодам и группам. Общая характеристика металлов IA—IIIA в связи с их положением в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева и особенностями строения их атомов. Характеристика переходных элементов — меди, цинка, хрома, железа — по их положению в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева и особенностям строения их атомов. Общая характеристика неметаллов IVA—VIIA групп в связи с их положением в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева и особенностями строения их атомов

Задание 3

Электроотрицательность. Степень окисления и валентность химических элементов

1. Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов:

1) Mg 2) S 3) Cl 4) Cu 5) N

Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

1.1 Определите, какие из указанных элементов имеют в основном состоянии один неспаренный электрон. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в порядке возрастания.

Ответ:

2.1 Из приведенного списка выберите три элемента, которые образуют летучие водородные соединения, и расположите их в порядке ослабления кислотных свойств водородного соединения. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ:

3.1 Из приведенного списка выберите два элемента, которые в соединениях могут иметь степень окисления -2 . Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в порядке возрастания.

Ответ:

2. Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов:

1) Al 2) P 3) Ca 4) N 5) Na

Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

1.2 Определите, какие из указанных элементов образуют положительные ионы с электронной конфигурацией неона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в порядке возрастания.

Ответ:

2.2 Выберите три элемента, которые в Периодической системе находятся в одном периоде, и расположите эти элементы в порядке увеличения электроотрицательности. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ:

3.2 Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях могут иметь степень окисления -3 . Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в порядке возрастания.

Ответ:

3. Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов:

1) Na 2) As 3) C 4) S 5) Si

Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

1.3 Какие из указанных элементов в основном состоянии имеют на внешнем уровне больше p -электронов, чем s -электронов? Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в порядке возрастания.

Ответ:

2.3 Из приведенного списка выберите три элемента, которые находятся в одном периоде, и расположите их в порядке увеличения кислотного и уменьшения основного характера высшего гидроксида. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

О т в е т :

3.3 Из приведенного списка выберите два элемента, которые в соединениях могут иметь степень окисления -4 . Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в порядке возрастания.

О т в е т :

4. Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов:

1) H 2) Sr 3) O 4) Be 5) Mg

Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

1.4 Определите, какие из указанных элементов в основном состоянии не имеют p -электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в порядке возрастания.

О т в е т :

2.4 Выберите три элемента, которые в Периодической системе находятся в одной группе, и расположите эти элементы в порядке увеличения радиуса атома. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

О т в е т :

3.4 Выберите два элемента, которые в соединениях могут иметь степень окисления -1 . Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

О т в е т :

5. Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов:

1) Cr 2) C 3) Sc 4) O 5) P

Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

1.5 Определите, атомы каких элементов имеют в основном состоянии одинаковое количество неспаренных электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

О т в е т:

2.5 Из указанных в ряду химических элементов выберите три *p*-элемента. Расположите выбранные элементы в порядке увеличения их валентности в летучих водородных соединениях. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

О т в е т:

3.5 Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые имеют одинаковую разность между значениями их высшей и низшей степеней окисления. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

О т в е т:

6. Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов:

1) Na 2) Al 3) Si 4) N 5) V

Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

1.6 Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат одинаковое число валентных электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

О т в е т:

2.6 Из указанных в ряду химических элементов выберите три *p*-элемента. Расположите выбранные элементы в порядке увеличения их атомного радиуса. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

О т в е т:

3.6 Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые имеют одинаковую разность между значениями высшей и низшей степеней окисления. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

О т в е т:

7. Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов:

1) Al 2) Cl 3) Ca 4) H 5) Na

Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

1.7 Определите, атомы каких из указанных элементов имеют в основном состоянии один неспаренный *p*-электрон на внешнем уровне. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

О т в е т:

2.7 Выберите три элемента, которые в Периодической системе находятся в одном периоде, и расположите эти элементы в порядке уменьшения радиуса атома. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

О т в е т:

3.7 Выберите два элемента, которые имеют степень окисления +3 в соединениях. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

О т в е т:

8. Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов:

1) Al 2) Cl 3) Ca 4) F 5) Na

Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

1.8 Определите, какие из указанных элементов образуют положительный или отрицательный ион с электронной конфигурацией аргона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в порядке возрастания.

О т в е т:

2.8 Выберите три элемента, которые в Периодической системе находятся в одном периоде, и расположите эти элементы в порядке уменьшения электроотрицательности. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

О т в е т:

3.8 Выберите два элемента, которые в соединениях могут иметь степень окисления +1. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в порядке возрастания.

Ответ:

9. Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов:

1) Rb 2) Al 3) Mg 4) P 5) Zn

Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

1.9 Какие из указанных элементов имеют в основном состоянии один неспаренный электрон? Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в порядке возрастания.

Ответ:

2.9 Из приведенного списка выберите три элемента, которые находятся в одном периоде, и расположите их в порядке уменьшения энергии ионизации. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ:

3.9 Из приведенного списка выберите два элемента, которые в соединениях могут иметь степень окисления +3. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в порядке возрастания.

Ответ:

10. Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов:

1) B 2) I 3) Sr 4) N 5) In

Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

1.10 Определите, атомы каких двух из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне три электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

Ответ:

2.10 Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева находятся в одном периоде. Расположите выбранные элементы в порядке возрастания их неметаллических свойств. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ:

3.10 Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые проявляют высшую степень окисления, равную +3. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

Ответ:

11. Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов:

1) Cl 2) Br 3) F 4) S 5) Cu

Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

1.11 Определите, какие из указанных элементов образуют устойчивый отрицательный ион, содержащий 18 электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

Ответ:

2.11 Выберите три элемента, которые в Периодической системе находятся в одной группе, и расположите эти элементы в порядке увеличения радиуса атома. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ:

3.11 Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях могут иметь степень окисления +5. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

Ответ:

12. Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов:

1) O 2) V 3) Be 4) N 5) H

Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

1.12 Определите элементы, у атомов которых в основном состоянии все валентные электроны находятся только на *s*-подуровнях. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в порядке возрастания.

Ответ:

2.12 Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева находятся в одном периоде. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения их атомного радиуса. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ:

3.12 Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые имеют одинаковую разность между значениями их высшей и низшей степеней окисления. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в порядке возрастания.

Ответ:

13. Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов:

1) Be 2) As 3) N 4) Ne 5) Sb

Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

1.13 Какие из указанных элементов не имеют в основном состоянии неспаренных электронов? Запишите номера выбранных элементов в порядке возрастания.

Ответ:

2.13 Из указанного ряда выберите три элемента, принадлежащие одной группе Периодической системы. Расположите их в порядке увеличения электроотрицательности. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ:

3.13 Из указанного ряда выберите два элемента, которые в соединениях могут проявлять степень окисления +2. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в порядке возрастания.

Ответ:

14. Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов:

1) O 2) S 3) Al 4) Cu 5) Se

Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

1.14 Какие из указанных элементов имеют в основном состоянии нечетное число неспаренных электронов? Запишите номера выбранных элементов в порядке возрастания.

О т в е т :

2.14 Из указанного ряда выберите три элемента, принадлежащие одной группе Периодической системы. Расположите их в порядке уменьшения радиуса атомов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

О т в е т :

3.14 Из указанного ряда выберите два элемента, которые в соединениях могут проявлять степень окисления +4. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в порядке возрастания.

О т в е т :

15. Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов:

1) H 2) Ge 3) Si 4) Cl 5) V

Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

1.15 Определите, какие из указанных элементов имеют на внешнем уровне одинаковое число *s*-электронов и *p*-электронов (в основном состоянии)? Запишите номера выбранных элементов.

О т в е т :

2.15 Из указанных в ряду химических элементов выберите три *p*-элемента. Расположите выбранные элементы в порядке увеличения их электроотрицательности. Запишите номера выбранных элементов в нужной последовательности.

О т в е т :

3.15 Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях могут проявлять степень окисления +5. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в порядке возрастания.

Ответ:

16. Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов:

1) Na 2) Al 3) Be 4) P 5) Zn

Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

1.16 Какие из указанных элементов не имеют в основном состоянии неспаренных электронов? Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в порядке возрастания.

Ответ:

2.16 Из приведенного списка выберите три элемента, которые находятся в одном периоде, и расположите их в порядке уменьшения радиуса атомов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ:

3.16 Из приведенного списка выберите два элемента, которые в соединениях могут иметь степень окисления +3. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в порядке возрастания.

Ответ:

17. Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов:

1) H 2) C 3) O 4) Li 5) Zn

Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

1.17 Определите, какие из указанных элементов в основном состоянии не имеют *p*-электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в порядке возрастания.

Ответ:

2.17 Выберите три элемента, которые в Периодической системе находятся в одном периоде, и расположите эти элементы в порядке увеличения радиуса атома. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ:

3.17 Выберите два элемента, которые в неорганических соединениях могут иметь степень окисления -1 . Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

Ответ:

18. Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов:

1) Al 2) Ga 3) As 4) Sb 5) Br

Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

1.18 Определите, атомы каких из указанных элементов имеют в основном состоянии три p -электрона на внешнем уровне. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

Ответ:

2.18 Выберите три элемента, которые в Периодической системе находятся в одном периоде, и расположите эти элементы в порядке увеличения радиуса атома. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ:

3.18 Выберите два элемента, которые имеют высшую степень окисления $+3$. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

Ответ:

19. Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов:

1) Br 2) S 3) Se 4) I 5) Ge

Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.