

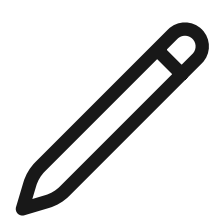


ХИМИЯ

ГОДОВОЙ КУРС ОГЭ 2026

📅 8 сентября - 31 мая

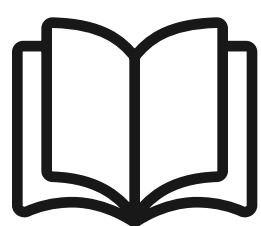
Что ты получишь на курсе?



практика



помощь
поддержка



теория



домашние
задания



обратная
связь



прогресс
мотивация

платформа
с геймификацией



твой преподаватель

Арина
Люева

200+

довольных
учеников

4.7

средний балл
в 2025 году

3+

года опыт
преподавания

Студентка РГАУ-МСХА
Каждый второй ученик сдает на 5
84 балла на ЕГЭ по химии

Самый не кайфовый препод по химии,
которого ты когда-либо встречал!
Со мной ты наконец-то поймешь и
полюбишь химию

Нахимичим пятерку вместе!



как проходит обучение?

За 24 часа на платформе размещаются учебные материалы



прямой эфир



устные и письменные зачеты

домашние задания

первая часть

вторая часть

пробники



разбор ошибок

Занятия проходят в формате онлайн-трансляций. На экране вы будете видеть преподавателя, учебные материалы, а также чат, через который можно будет задавать вопросы и сразу получать ответы.

Вместе с вами мы пройдем все темы по программе экзамена, изучим теорию и закрепим полученные знания на домашних заданиях, напишем пробники и сдадим зачеты, а после — детально разберем все ошибки.

Записи занятий, учебные материалы и домашние задания размещаются на нашей внутренней платформе и сохраняются до окончания экзаменов.



программа

наш путь к успеху!



программа на каждый месяц

Программа:

- сентябрь - общая химия
- октябрь - общая химия, расчетные задачи
- ноябрь - химия и жизнь
- декабрь - химические свойства
- январь - химические свойства
- март - общая химия, задачи
- апрель - химия и жизнь, химические свойства
- май - глобальное повторение

Расписание:

- понедельник - видеоурок
- среда - видеоурок
- пятница - 17:00 практическое занятие

Для учащихся на тарифах **Ультима предусмотрены дополнительные онлайн-занятия с преподавателем: разборы заданий второй части и интерактивные занятия.*

Примечание:
Некоторые форматы занятий не предусмотрены на тарифе Стандарт.





как выглядит обучение на курсе?



ОГЭХимияЛёгкий

Годовой курс ОГЭ 2025 по химии

TelegramVK

Продолжающие

Мой тариф

Моя подписка

Ультима

улучшить

продлить

Настройки курса

Отключить уведомления

Уроки

Прошедшие урокиНа этой неделеПредстоящие

Раздел: Ноябрь

Видеоурок по теме "Химический опыт, задание №23"

18 ноября 19:00 мск

Arina Lyueva

перейти

Домашнее задание в формате первой части от 18 ноября 2024 года [Ультима]

18 ноября 19:01 мск

Arina Lyueva

перейти

Видеоурок по теме "Химический опыт, задание №23"

20 ноября 19:00 мск

Arina Lyueva

перейти

Домашнее задание в формате первой части от 20 ноября 2024 года

20 ноября 19:01 мск

Arina Lyueva

перейти

Химичим в прямом эфире

22 ноября 15:00 мск

Arina Lyueva

перейти

Химия

дз с автопроверкой

Домашнее задание в формате первой части от 20 ноября 2024 го...

Дедлайн 28 ноября осталось 7 дней

Решать

Химия

дз с автопроверкой

Домашнее задание в формате первой части от 18 ноября 2024 го...

Дедлайн 26 ноября осталось 5 дней

Решать

назад

Видеоурок по теме "Периодическая система Д. И. Менделеева"

lomonosov school

Химия | Годовой курс

Арина Люева

СЛЕНГ

Радиус атома

расстояние между атомным ядром и самой дальней из орбит электронов в электронной оболочке атома

ОГЭ по химии

QR код

telegram канал

Только видеоВидео и чатВесь экран

Материалы урока:

периодическая система менделеева РТ ...pdf230 кб

периодическая система менделеева кон...pdf267 кб

Задание 2

3 балла

К 34,2 г раствора гидроксида бария с массовой долей щелочи 5% прилили избыток раствора карбоната калия. Вычислите массу выпавшего осадка.

В ответе запишите уравнение реакции, о которой идет речь в условии задачи, и приведите все необходимые вычисления (указывайте единицы измерения искомых физических величин).

Ответ

Проверить

Материалы урока:

периодическая система менделеева РТ ...pdf230 кб

периодическая система менделеева кон...pdf267 кб

←→

Сейчас у вас 09:40

Время в календаре указано в вашем часовом поясе

УрокиДомашние заданияПробный вариант

	ПН 18 ноября	ВТ 19 ноября	СР 20 ноября	ЧТ 21 ноября	ПТ 22 ноября	СБ 23 ноября	ВС 24 ноября
14:00							
15:00					Химия		
16:00							
17:00							
18:00							
19:00	Химия		Химия				
20:00	Химия		Химия				
21:00	Химия		Химия				
22:00							

уровень: 7

510/700 XP

1410

Профессия: Нет

Сменить

0 в день

1 мои курсы

2 партнерская программа

3 подписки и счета

4 больше знаний!

5 проверка сочинений

6 профориентация

Управление подписками и продление подготовки

Посмотри на другие предметы и направления в каталоге курсов

Узнай свои сильные стороны

lomonosov school

КАЧЕСТВЕННЫЕ РЕАКЦИИ. ПРИЗНАКИ

FeCl₃ осадок белого цвета
Al³⁺ + 3OH⁻ = Al(OH)₃

CuSO₄ осадок голубого цвета
Cu²⁺ + 2OH⁻ = Cu(OH)₂

FeSO₄ осадок светло-зеленого цвета
Fe²⁺ + 2OH⁻ = Fe(OH)₂

Fe(OH)₃ осадок бурого цвета
Fe³⁺ + 3OH⁻ = Fe(OH)₃

Mg(OH)₂ осадок белого цвета
Mg²⁺ + 2OH⁻ = Mg(OH)₂

Cr(OH)₃ осадок серо-зеленого цвета
Cr³⁺ + 3OH⁻ = Cr(OH)₃

CO₂ газ без цвета, без запаха
2H⁺ + CO₃²⁻ = CO₂ + H₂O

SO₂ газ без цвета, запах жгучих спичек
2H⁺ + SO₃²⁻ = SO₂ + H₂O

H₂S газ без цвета, запах тухлых яиц
2H⁺ + S²⁻ = H₂S

Na₂CO₃ газ бурого цвета, резкий неприятный запах
OBr⁻

NH₃ газ без цвета, резкий запах аммиака
NH₄⁺ + OH⁻ = NH₃ + H₂O

Cl₂ газ желто-зеленого цвета, резкий, удушливый запах
OBr⁻

ЛАКМУС

щелочная среда синий цвет

нейтральная среда фиолетовый цвет

кислая среда красный цвет

МЕТИЛОРАНЖ

щелочная среда желтый цвет

нейтральная среда оранжевый цвет

кислая среда красный цвет

lomonosov school

ТЗД

08.11.2024

Электролитическая диссоциация

теория электролитической диссоциации

1 существуют вещества электролиты и неэлектролиты

2 электролиты диссоциируют на ионы

3 ионы, полученные при диссоциации, бывают разного вида

4 ионы и атомы между собой различны

неэлектролиты вещества, расплавы и растворы которых не проводят электрический ток

электролиты вещества, расплавы и растворы которых распадаются на ионы и проводят электрический ток

сильные электролиты

растворимые соли NaCl, CuSO₄, K₂PO₄, LiNO₃, CaBr₂

кислоты HCl, HBr, HI, H₂SO₄, HNO₃, HClO₄, H₂CrO₄

щелочи LiOH, NaOH, KOH, RbOH, Ca(OH)₂, Sr(OH)₂, Ba(OH)₂

слабые электролиты

нерастворимые соли BaSO₄, Li₃PO₄, AgCl, AgBr, AgI

кислоты HF, H₂S, H₂SO₃, HNO₂, HClO₂, H₂SiO₃, H₃PO₃

нерастворимые гидроксиды Cu(OH)₂, Fe(OH)₃, Mg(OH)₂, Al(OH)₃

Записи занятий, учебные материалы и домашние задания размещаются на нашей внутренней платформе и сохраняются до окончания экзаменов.

тарифные планы

что ты получишь?

★ СТАНДАРТ
(БЕЗ КУРАТОРА)

⚡ УЛЬТИМА
(С КУРАТОРОМ) 

- онлайн-занятий в месяц!
- д/з по первой части
(с автоматической проверкой)
- д/з по второй части
(с самостоятельной проверкой)
- д/з по второй части
(с экспертной проверкой)
- пробные экзамены
(с самостоятельной проверкой)
- пробные экзамены
(с экспертной проверкой)
- зачет по пройденным темам
- личный куратор
- углублённая отработка заданий второй части
- задания повышенного уровня сложности
- теория и практика по кодификатору экзамена
- учебные материалы
(конспекты, скрипты, рабочие тетради и т.д.)
- дневник, статистика и работа над ошибками
- возможность оформить налоговый вычет НДФЛ
- портал с геймификацией
- бонусы и подарки

8	12
6	8
до 2	0
0	до 4
1	0
0	1
0	1
нет	да
нет	да
нет	да
да	да
да	да
да	да
да	да
да	да
да	да

Примечания:

количество домашних заданий в месяц с индивидуальной экспертной проверкой на тарифе "Ультима" зависит от выбранных предметов и их специфики и может незначительно варьироваться.



расписание



В зависимости от тарифа предусмотрены дополнительные занятия с менторами в мини-группах

★ стандарт

⚡ ультима

⚡ сентябрь

ПН 01	ВТ 02	СР 03	ЧТ 04	ПТ 05	СБ 06	ВС 07
ПН 08 Знакомство с таблицей Менделеева. Номенклатура видеоурок	ВТ 09	СР 10 Атом и молекула. Электронные конфигурации видеоурок	ЧТ 11	ПТ 12 Практика (КИМ №1, 2) ⌚ 17:00	СБ 13	ВС 14
ПН 15 Периодическая система Менделеева видеоурок	ВТ 16	СР 17 Типы химических связей видеоурок	ЧТ 18	ПТ 19 Практика (КИМ №3, 5) ⚡ ⌚ 17:00	СБ 20	ВС 21
ПН 22 Степень окисления и валентность видеоурок	ВТ 23	СР 24 Классификация веществ в неорганике видеоурок	ЧТ 25	ПТ 26 Как составить формулу и название вещества ⌚ 17:00	СБ 27	ВС 28
ПН 29 Теория для задания №6 видеоурок	ВТ 30	СР 01	ЧТ 02	ПТ 03	СБ 04	ВС 05

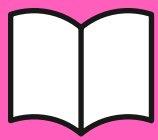


график выдачи дз

В зависимости от тарифа предусмотрены дополнительные задания с индивидуальной проверкой

😊 стандарт

⚡ ультима

ПН 01 Входной пробник ⚡ индивидуальная проверка 😊 автоматическая проверка	ВТ 02	СР 03	ЧТ 04	ПТ 05	СБ 06	ВС 07
ПН 08 Задание по пройденной теме с автоматической проверкой	ВТ 09	СР 10 Задание по пройденной теме с автоматической проверкой	ЧТ 11	ПТ 12 Задание по пройденной теме с индивидуальной проверкой ⚡	СБ 13	ВС 14
ПН 15 Задание по пройденной теме с автоматической проверкой	ВТ 16	СР 17 Задание по пройденной теме с автоматической проверкой ⚡	ЧТ 18	ПТ 19 Задание по пройденной теме ⚡ индивидуальная проверка 😊 автоматическая проверка	СБ 20	ВС 21
ПН 22 Задание по пройденной теме с автоматической проверкой	ВТ 23	СР 24 Задание по пройденной теме с автоматической проверкой ⚡	ЧТ 25	ПТ 26 Задание по пройденной теме с индивидуальной проверкой ⚡	СБ 27	ВС 28
ПН 29 Задание по пройденной теме с автоматической проверкой	ВТ 30	СР 01	ЧТ 02	ПТ 03	СБ 04	ВС 05



часто задаваемые вопросы

Кто проводит занятия?

Занятия проводят опытные преподаватели, сотрудники, выпускники и студенты МГУ, МГИМО, НИУ ВШЭ, а также других престижных университетов.

Абсолютно все преподаватели курсов имеют высокие личные достижения на ОГЭ и ЕГЭ, а также большой опыт преподавания. Благодаря продуманной системе подготовки каждый второй ученик наших курсов сдает экзамены на отлично.

Как вы проверяете прогресс ученика?

Наша школа очень заинтересована в успехе каждого учащегося. Все очень просто: довольные выпускники и их родители — лучшая реклама, а мы настроены завоевать рынок онлайн-образования, и здесь без «сарафанного радио» не обойтись.

Именно поэтому на нашей онлайн-платформе детально отслеживается активность учащихся и их прогресс: за каждое посещенное/просмотренное занятие, выполнение домашней работы и пробника, сданный зачет мы начисляем баллы и выставляем оценки, которые наглядным образом, показывают в какую сторону движется учащийся.

Чем вы отличаетесь от других онлайн-школ?

Недавно мы проводили маркетинговое исследование среди наших учащихся и выяснили, что они выбрали нашу школу по следующим причинам:

- уважительное отношение к учащимся;
- действительно качественное преподавание;
- конспекты по учебникам федерального перечня;
- много практики и пробников;
- университетская атмосфера;
- честность в коммуникации;
- удобная онлайн-платформа;
- интересная подача материала в понятной форме;
- приятная цена.

Наша цель - ваш результат!