

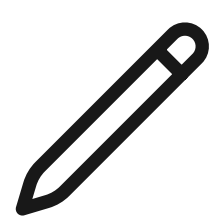


ХИМИЯ

ЭКСПРЕСС-КУРС ОГЭ 2025

📅 1 марта - 31 мая

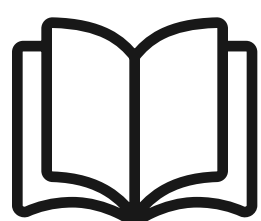
Что ты получишь на курсе?



практика



помощь
поддержка



теория



домашние
задания



обратная
связь



прогресс
мотивация

платформа
с геймификацией



твой преподаватель

Арина
Люева

100+

довольных
учеников

99%

положительных
отзывов

2+

года опыт
преподавания

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

Самый не скучный препод по химии,
которого ты когда-то встречал. В
интересной форме научу тебя понимать и
любить 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:

- март - расчетные задачи + начало изучения химических свойств
- апрель - химические свойства
- май - глобальное повторение

Расписание:

- понедельник - видеоурок
- среда - видеоурок
- пятница - 15:00 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.





расписание



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

★ стандарт

⚡ ультима

⚡ февраль

ПН 03 Теория для задачи №18 видеоурок	ВТ 04	СР 05 Теория для задачи №19 видеоурок	ЧТ 06	ПТ 07 Практика по заданиям №18,19 ⚡	СБ 08	ВС 09
ПН 10 Теория для задачи №22 видеоурок	ВТ 11	СР 12 Химические свойства оксидов видеоурок	ЧТ 13	ПТ 14 15:00 Практика по заданиям №8-10, 21,22	СБ 15	ВС 16
ПН 17 Химические свойства гидроксидов видеоурок	ВТ 18	СР 19 Химические свойства кислот видеоурок	ЧТ 20	ПТ 21 15:00 Практика по заданиям №8-10,21	СБ 22	ВС 23
ПН 24 Химические свойства солей видеоурок	ВТ 25	СР 26 Химические свойства ЩMe, ЩЗMe, Mg видеоурок	ЧТ 27	ПТ 28 15:00 Практика по заданиям №8-10,21 ⚡	СБ 29	ВС 30
ПН 31 Переходные Me (Mn,Fe) видеоурок	ВТ 01	СР 02	ЧТ 03	ПТ 04	СБ 05	ВС 06

график выдачи ДЗ

В зависимости от тарифа предусмотрены дополнительные задания с индивидуальной проверкой

😊 стандарт

⚡ ультима

ПН 03 Задание с автоматической и индивидуальной проверкой ⚡ 😊	ВТ 04	СР 05 Задание с автоматической и индивидуальной проверкой ⚡ 😊	ЧТ 06	ПТ 07 Задание по пройденной теме с индивидуальной проверкой ⚡	СБ 08	ВС 09 пробник ⚡ индивидуальная проверка 😊 автоматическая проверка
ПН 10 Задание с автоматической и индивидуальной проверкой ⚡ 😊	ВТ 11	СР 12 Задание по пройденной теме с автоматической проверкой ⚡ 😊	ЧТ 13	ПТ 14 Задание по второй части экзамена ⚡ индивидуальная проверка 😊 автоматическая проверка	СБ 15	ВС 16
ПН 17 Задание по пройденной теме с автоматической проверкой ⚡ 😊	ВТ 18	СР 19 Задание по пройденной теме с автоматической проверкой ⚡ 😊	ЧТ 20	ПТ 21 Задание по пройденной теме с индивидуальной проверкой ⚡	СБ 22	ВС 23
ПН 24 Задание по пройденной теме с автоматической проверкой ⚡ 😊	ВТ 25	СР 26 Задание по пройденной теме с автоматической проверкой ⚡ 😊	ЧТ 27	ПТ 28 Задание по второй части экзамена ⚡ индивидуальная проверка 😊 автоматическая проверка	СБ 29	ВС 30
ПН 31 Задание по пройденной теме с автоматической проверкой ⚡ 😊	ВТ 01	СР 02	ЧТ 03	ПТ 04	СБ 05	ВС 06

⚡ тарифные планы ОГЭ 2025

ЧТО ТЫ ПОЛУЧИШЬ?

😊 СТАНДАРТ

⚡ УЛЬТИМА 

В МЕСЯЦ!

- онлайн-занятий
(в формате видеоурока/вебинара)
- онлайн-занятий
(в формате практического эфира)
- д/з по первой части
(с автоматической проверкой)
- д/з по второй части*
(с индивидуальной экспертной проверкой)
- д/з по второй части**
(с самостоятельной проверкой)
- пробные экзамены*
(с индивидуальной экспертной проверкой)
- пробные экзамены**
(с самостоятельной проверкой)
- личный куратор
- зачет по пройденным темам
- 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

8

2

8

0

2

–

1

–

–

да

да

да

да

да

да

8

4

8

до 4

0

1

да

да

да

да

да

да

да

да

да

Примечание:

*Предполагается индивидуальная экспертная проверка письменной работы личным куратором. Проверка осуществляется в строгом соответствии с актуальными критериями экзамена. Каждый проверяющий проходит обучение и внутреннюю аттестацию в Lomonosov School.

Итоговое количество д/з с индивидуальной проверкой определяется спецификой предмета и может варьироваться от месяца к месяцу в соответствии с учебным планом преподавателя.

**Самостоятельная проверка по ключам НЕ применяется на тарифном плане "Ультима", т.к. все письменных работы данных учащихся (д/з по второй части и пробные экзамены) подлежат индивидуальной экспертной проверке.



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!



как выглядит обучение на курсе?

Годовой курс ОГЭ 2025 по химии

Арина Лыueva

Ультима

Сентябрь 2024 - Май 2025

Telegram VK

Уроки: Прошедшие уроки, На этой неделе, Предстоящие

Видеоурок по теме "Химический опыт, задание №23" (18 ноября 19:00 мск)

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

Видеоурок по теме "Химический опыт, задание №23" (20 ноября 19:00 мск)

Домашнее задание в формате первой части от 20 ноября 2024 года

Химичим в прямом эфире (22 ноября 15:00 мск)

Сейчас у вас 09:40

	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							

Домашнее задание в формате первой части от 20 ноября 2024 го... (Дедлайн: 28 ноября, осталось 7 дней)

Решать →

Домашнее задание в формате первой части от 18 ноября 2024 го... (Дедлайн: 26 ноября, осталось 5 дней)

Решать →

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

Арина Лыueva

СЛЕНГ

Радиус атома

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

Материалы урока:

периодическая система менделеева РТ ... (230 кб)

периодическая система менделеева кон... (267 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 ... (230 кб)

периодическая система менделеева кон... (267 кб)

уровень: 7 510/700XP 1410

Профессия: Нет

Сменить

- мои курсы
- партнерская программа

Пригласи друга и заработай 2000 Руб. на карту!
- подписки и счета

Управление подписками и продление подготовки
- больше знаний!

Посмотри на другие предметы и направления в каталоге курсов
- проверка сочинений
- профориентация

Узнай свои сильные стороны

КАЧЕСТВЕННЫЕ РЕАКЦИИ. ПРИЗНАКИ

$AlCl_3$ осадок белого цвета соединений $Al^{3+} + 3OH^- = Al(OH)_3$	$CaCl_2$ осадок белого цвета соединений $Ca^{2+} + 2OH^- = Ca(OH)_2$	$FeCl_3$ осадок серо-зеленого цвета $Fe^{3+} + 3OH^- = Fe(OH)_3$
$FeSO_4$ осадок бурого цвета $Fe^{2+} + 3OH^- = Fe(OH)_2$	$MgSO_4$ осадок белого цвета $Mg^{2+} + 2OH^- = Mg(OH)_2$	$SnCl_2$ осадок серо-зеленого цвета $Sn^{2+} + 2OH^- = Sn(OH)_2$
CO_2 газ без цвета белый осадок $CO_2 + CO_3^{2-} = CO_3^{2-} + H_2O$	SO_2 газ без цвета белый осадок $SO_2 + SO_3^{2-} = SO_3^{2-} + H_2O$	H_2S газ без цвета запах тухлых яиц $Zn^{2+} + S^{2-} = ZnS$
$AlCl_3$ газ бурого цвета лимонно-желтый осадок ОСР	NH_3 газ без цвета резкий запах аммиака $NH_3 + OH^- = NH_2^- + H_2O$	Cl_2 газ желто-зеленого цвета запах хлора ОСР

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

Электролитическая диссоциация

теория электролитической диссоциации

- существуют вещества электролиты и неэлектролиты
- электролиты диссоциируют на ионы
- ионы, полученные при диссоциации, бывают разного вида
- 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 $NaCl, CuSO_4, K_2PO_4, LiNO_3, CaBr_2$	кислоты $HCl, HBr, HI, H_2SO_4, HNO_3, HClO_4, H_2Cr_2O_7, H_2CrO_4$	щелочи $LiOH, NaOH, KOH, RbOH, Ca(OH)_2, Sr(OH)_2, Ba(OH)_2$
-------------------------------------------------------------	-------------------------------------------------------------------------	-----------------------------------------------------------------

слабые электролиты

нерастворимые соли $BaSO_4, Li_3PO_4, AgCl, AgBr, AgI$	кислоты $HF, H_2S, H_2SO_3, HNO_2, HClO, H_2CO_3, H_2SiO_3, H_3PO_4$	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.