

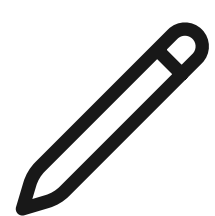


ХИМИЯ

ИНТЕНСИВНЫЙ КУРС ОГЭ 2025

📅 1 апреля - 31 мая

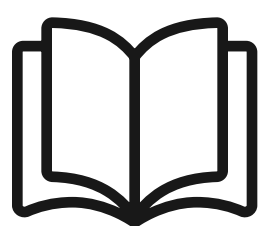
Что ты получишь на курсе?



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:

- 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.





как выглядит обучение на курсе?



ОГЭХимияЛёгкий

Годовой курс ОГЭ 2025 по химии

TelegramVK

Продолжающий

Мой тариф: Ультима

Моя подписка: Сентябрь 2024 - Май 2025

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

СЛЕНГ

Арина Люева

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 ...

pdf

230 кб

скачать

периодическая система менделеева кон...

pdf

267 кб

скачать

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 ...

pdf

230 кб

скачать

периодическая система менделеева кон...

pdf

267 кб

скачать

←→

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

кредиты: 0 в день

1 мои курсы

2 партнерская программа

Пригласи друга и заработай 2000 Руб. на карту!

3 подписки и счета

Управление подписками и продление подготовки

4 больше знаний!

Посмотри на другие предметы и направления в каталоге курсов

5 проверка сочинений

6 профориентация

Узнай свои сильные стороны

lomonosov school

КАЧЕСТВЕННЫЕ РЕАКЦИИ. ПРИЗНАКИ

$Al(OH)_3$ осадок белого цвета $Al^{3+} + 3OH^- = Al(OH)_3$	$CuSO_4$ осадок голубого цвета суперфосфат $Cu^{2+} + 2OH^- = Cu(OH)_2$	$FeSO_4$ осадок светло-зеленого цвета $Fe^{2+} + 2OH^- = Fe(OH)_2$
$Fe(OH)_3$ осадок бурого цвета $Fe^{3+} + 3OH^- = Fe(OH)_3$	$Mg(OH)_2$ осадок белого цвета $Mg^{2+} + 2OH^- = Mg(OH)_2$	$Cr(OH)_3$ осадок серо-зеленого цвета $Cr^{3+} + 3OH^- = Cr(OH)_3$
CO_2 газ без цвета, без запаха $2H^+ + CO_3^{2-} = CO_2 + H_2O$	SO_2 газ без цвета, запах жгучих спичек $2H^+ + SO_3^{2-} = SO_2 + H_2O$	H_2S газ без цвета, запах тухлых яиц $2H^+ + S^{2-} = H_2S$
NH_3 газ бурого цвета, резкий неприятный запах, ОВР	NH_3 газ без цвета, резкий запах аммиака $NH_4^+ + OH^- = NH_3 + H_2O$	Cl_2 газ желто-зеленого цвета, едкий, удушливый запах, ОВР

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

Электродиссоциация

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
 $NaCl, CuSO_4, K_3PO_4, LiNO_3, CaBr_2$

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
 $HF, H_2S, H_2SiO_3, HNO_2, HClO_2, H_2CO_3, H_2SiO_4, H_3PO_4$

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.



расписание



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

★ стандарт

⚡ ультима

⚡ апрель

ПН 31	ВТ 01	СР 02 Амфотерные Me (Zn,Al) видеоурок	ЧТ 03	ПТ 04 17:00 Практика по заданиям №8-10,21 ⚡	СБ 05	ВС 06
ПН 07 Химические свойства H2 и Hal видеоурок	ВТ 08	СР 09 Химические свойства O2 и S видеоурок	ЧТ 10	ПТ 11 17:00 Практика по заданиям №8-10,21	СБ 12	ВС 13
ПН 14 Химические свойства C и Si видеоурок	ВТ 15	СР 16 Химические свойства N2 и P видеоурок	ЧТ 17	ПТ 18 17:00 Практика по заданиям №8-10,21	СБ 19	ВС 20
ПН 21 Химические свойства NH3 и солей аммония видеоурок	ВТ 22	СР 23 Качественные признаки реакций видеоурок	ЧТ 24	ПТ 25 17:00 Химичим в прямом эфире ⚡	СБ 26	ВС 27
ПН 28 Химические свойства кислых солей видеоурок	ВТ 29	СР 30 Химические свойства комплексных солей видеоурок	ЧТ 01	ПТ 02	СБ 03	ВС 04

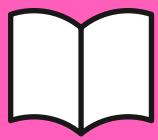


график выдачи дз

В зависимости от тарифа предусмотрены дополнительные задания с индивидуальной проверкой

😊 стандарт

⚡ ультима

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

⚡ 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 проверяющих 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!