



ХИМИЯ

ГОДОВОЙ КУРС ОГЭ 2026

📅 октябрь - май

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

домашние задания

первая часть

вторая часть

пробники

↓
разбор ошибок

 прямой эфир

 устные и письменные зачеты

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:

- 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*

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

⚡ октябрь

ПН 29	ВТ 30	СР 01	ЧТ 02	ПТ 03	СБ 04	ВС 05
ПН 06 ТЭД видеоурок	ВТ 07	СР 08 РНО. Уравнивание реакций видеоурок	ЧТ 09	ПТ 10 17:00 Практика (КИМ №6,11, 13,14) ⚡	СБ 11	ВС 12
ПН 13 ОВР ч.1 видеоурок	ВТ 14	СР 15 ОВР ч.2 видеоурок	ЧТ 16	ПТ 17 17:00 Практика (КИМ №12, 15, 17, 20) ⚡	СБ 18	ВС 19
ПН 20 Атомная и молекулярная масса. Массовая доля видеоурок	ВТ 21	СР 22 Количество вещества. Молярная масса/объем видеоурок	ЧТ 23	ПТ 24 17:00 Практика (КИМ №18, 19) ⚡	СБ 25	ВС 26
ПН 27 Чистое вещество и смесь. Массовая доля в растворе видеоурок	ВТ 28	СР 29 Задачи с уравнением реакций видеоурок	ЧТ 30	ПТ 31 17:00 Практика (КИМ №22) ⚡	СБ 01	ВС 02

график выдачи ДЗ

В зависимости от тарифа предусмотрены дополнительные задания с индивидуальной проверкой

😊 стандарт

⚡ ультима

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

⚡ 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

6

до 2

0

1

0

0

нет

нет

нет

да

да

да

да

да

да

12

8

0

до 4

0

1

1

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.



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 Люева

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

Арина Люева

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

18 ноября 19:01 мск

Арина Люева

Видеоурок по теме "Химический опыт, задание №23"

20 ноября 19:00 мск

Арина Люева

Домашнее задание в формате первой части от 20 ноября 2024 года

20 ноября 19:01 мск

Арина Люева

Химичим в прямом эфире

22 ноября 15:00 мск

Арина Люева

Сейчас у вас 09:40

Время в календаре указано в вашем часовом поясе

	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 Люева

Химия | Годовой курс

СЛЕНГ

Радиус атома

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

Материалы урока:

периодическая система менделеева РТ ... pdf 230 кб

периодическая система менделеева кон... pdf 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 ... pdf 230 кб

периодическая система менделеева кон... pdf 267 кб

уровень: 7 510/700XP 1410

Профессия: Нет

Сменить

- 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

КАЧЕСТВЕННЫЕ РЕАКЦИИ. ПРИЗНАКИ

$AlCl_3$ осадок белого цвета $Al^{3+} + 3OH^- = Al(OH)_3$	$CaCl_2$ осадок белого цвета $Ca^{2+} + 2OH^- = Ca(OH)_2$	$FeCl_3$ осадок серо-зеленого цвета $Fe^{3+} + 3OH^- = Fe(OH)_3$
$FeSO_4$ осадок бурого цвета $Fe^{2+} + 2OH^- = Fe(OH)_2$	$MgSO_4$ осадок белого цвета $Mg^{2+} + 2OH^- = Mg(OH)_2$	SiO_2 осадок серо-зеленого цвета $SiO_2 + 2OH^- = SiO_3^{2-} + H_2O$
CO_2 газ без цвета $CO_2 + CO_3^{2-} = CO_3^{2-} + H_2O$	SO_2 газ без цвета $SO_2 + SO_3^{2-} = SO_3^{2-} + H_2O$	H_2S газ без цвета $H_2S + S^{2-} = S^{2-} + H_2S$
$AlCl_3$ газ бурого цвета $AlCl_3 + 3H_2O = Al(OH)_3 + 3HCl$	NH_3 газ без цвета $NH_3 + H^+ = NH_4^+$	CO_2 газ желто-зеленого цвета $CO_2 + H_2O = H_2CO_3$

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

Электrolитическая 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, CuSO ₄ , K ₂ PO ₄ , LiNO ₃ , CaBr ₂	кислоты HCl, HBr, HI, H ₂ SO ₄ , HNO ₃ , HClO ₄ , H ₂ CrO ₄ , H ₂ CrO ₃	щелочи LiOH, NaOH, KOH, RbOH, CsOH, Sr(OH) ₂ , Ba(OH) ₂
--	--	--

слабые электролиты

нерастворимые соли BaSO ₄ , Li ₂ PO ₄ , AgCl, AgBr, AgI	кислоты HF, H ₂ S, H ₂ SO ₃ , HNO ₂ , HClO, H ₂ CO ₃ , H ₂ SiO ₃ , H ₃ PO ₃	нерастворимые гидроксиды Cu(OH) ₂ , Fe(OH) ₂ , Mg(OH) ₂ , Al(OH) ₃
---	--	---

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