Подготовка к ЕГЭ по химии

Из опыта работы

Рулинской М.Г.

Брянский городской лицей № 1 имени А.С. Пушкина

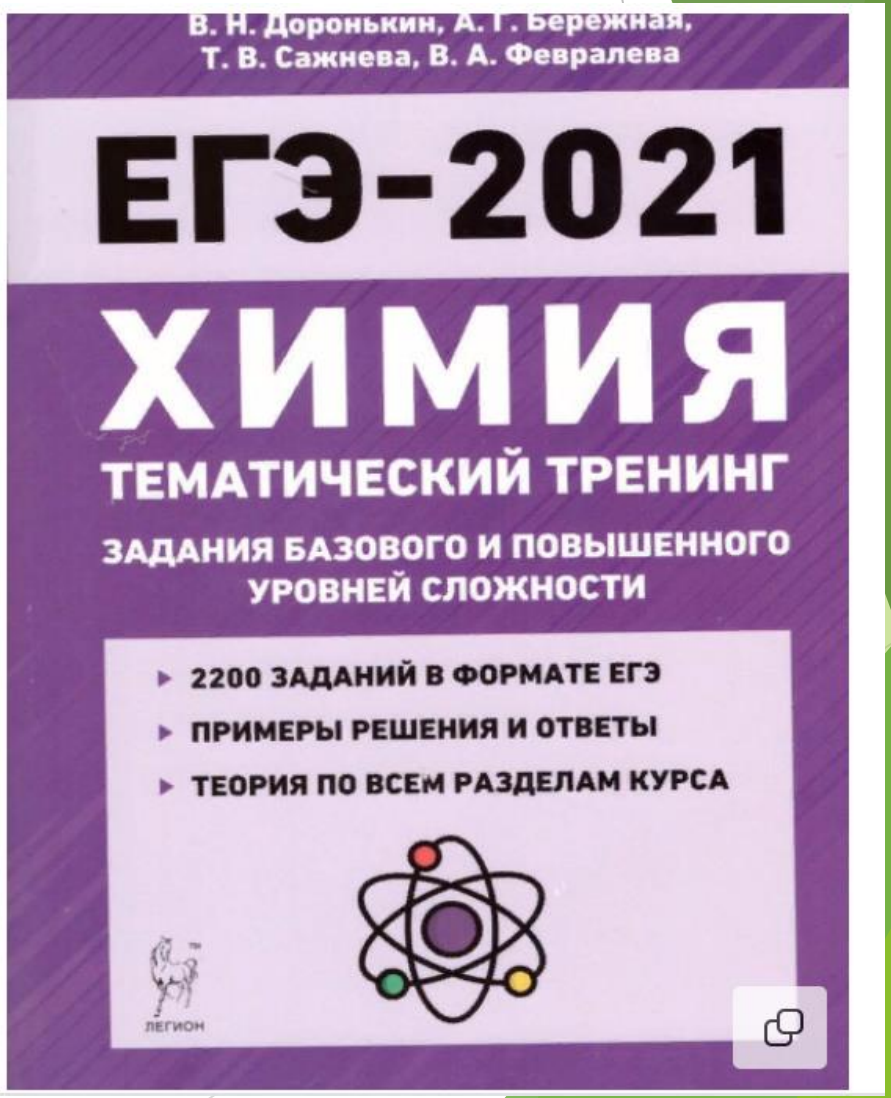
Еремин В.В., Кузьменко Н.Е., Дроздов А.А., Лунин В.В. Химия профильный уровень

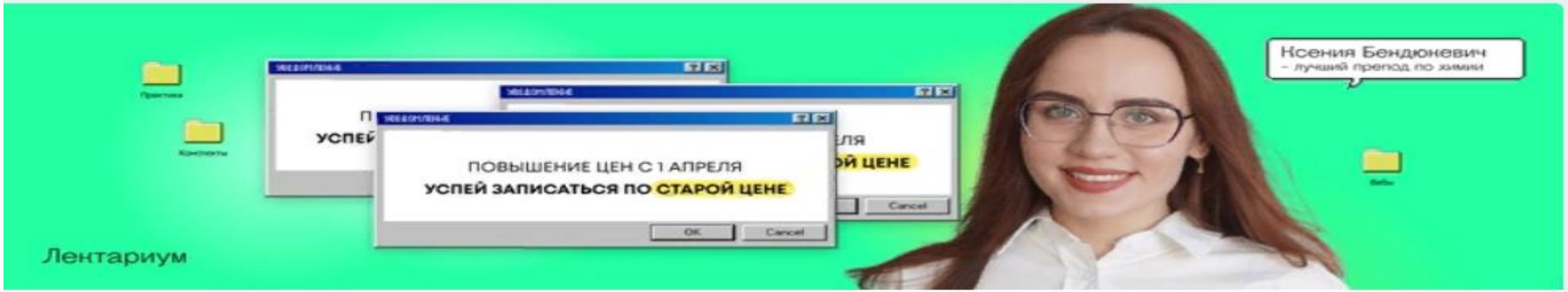
- 11 класс
- 1 четверть – неметаллы
- 2 четверть - металлы
- 3 четверть – общая химия
- 4 четверть – химия и общество????

Еремин В.В., Кузьменко Н.Е., Дроздов А.А., Лунин В.В. Химия профильный уровень

- 11 класс
- 1 четверть – неметаллы
- 2 четверть - металлы
- 3 четверть – общая химия
- 4 четверть – ~~химия и общество????~~
- Органическая химия повторение!!!

Спецкурс «Подготовка к ЕГЭ по химии»





ЛЕКТАРИУМ | Химия ЕГЭ 2021

Пиши слово МАГИЯ в сообщения, чтобы попасть на пробный урок бесплатно

Записаться

Подписаться

Информация

Добро пожаловать в онлайн-школу Лектариум! Какими полезностями мы делимся здесь с тобой:

- Ежедневные посты с теорией и практикой
- Бесплатные вебинары каждую неделю
- Рассылка полезных материалов 2 раза в неделю

Показать полностью...

https://vk.cc/axXB9Q

Написать сообщение
Время ответа — 1 минута

Рекомендовать

Включить уведомления

Рассказать друзьям

Ещё

Подписаны 6 друзей

Подписчики 16 712

Тематическое планирование (от Ксюши Бендюкевич)

ЕГЭ по химии базируется на трех китах: **общая, неорганическая и органическая химия**. Начать изучение химии предпочтительнее с общей, так как на ней базируется всё остальное. Собственно с этого мы и начнем наш масштабный интенсив. **В сентябре** мы **погрузимся в изучение общей химии**, научимся решать расчетные задачи, которые помогут в дальнейшем в решении 34 задачи.

СЕНТЯБРЬ

1. Строение атома.
2. Таблица Менделеева. ГЛАВНАЯ ШПАРГАЛКА на ЕГЭ.
3. Степени окисления. Валентность.
4. Химические связи и кристаллические решетки.
5. Отработка заданий №1-4
6. Скорость химических реакций. Химическое равновесие.
7. Гидролиз и среда растворов.
8. Электролиз расплавов и растворов.
9. Базовые понятия об ОВР. Задание №21.
10. Отработка заданий №20-24.
11. Решение расчетных задач №27-29.
12. **ТОТАЛЬНАЯ ПРАКТИКА** по всему курсу.

1 2 3 4 5

- **Домашнее**
- **3 пробник**
- **Авторс**
- **Все** необ
- **Поддер**

по химии. Если ты не знаешь, с чего начать **изучение неорганической химии**, то данный курс позволит тебе все расставить по полочкам, не бояться изучать химические свойства более сложных неорганических веществ и двигаться в правильном направлении! В дополнении к классной теории тебя ждут **химические эксперименты** с подробным объяснением.

ОКТЯБРЬ

1. Классификация и номенклатура неорганических веществ.
2. Электролитическая диссоциация. Классификация неорганических реакций.
3. Оксиды.
4. Основания.
5. Кислоты.
6. Соли.
7. Простые вещества. Металлы.
8. Простые вещества. Металлы.
9. Соединения железа и хрома.
10. Простые вещества. Неметаллы.
11. Простые вещества. Неметаллы.
12. Простые вещества. Неметаллы.

с качественными реакции в неорганической химии, углубимся в изучение амфотерных и комплексных соединений, а также **познакомимся со второй частью ЕГЭ по неорганике**.

НОЯБРЬ

1. Амфотерность и комплексы.
2. Окислительно-восстановительные реакции №1.
3. Окислительно-восстановительные реакции №2.
4. Реакции ионного обмена. Электролитическая диссоциация. Задание №31.
5. Взаимосвязь неорганических веществ.
6. Качественные реакции в неорганической химии.
7. Техника безопасности по химии. Химическая лаборатория. №26.
8. Научные принципы химического производства. №26.
9. Полимеры. Применение веществ. №26.
10. Взаимосвязь неорганических веществ. №32.
11. Первичное осмысление задания №34. Понятие о смесях.
12. Первичное осмысление

Декабрь будет посвящен вводному курсу **в органическую химию**. Мы разберемся как правильно строить **названия органических веществ**, узнаем, чем отличаются **изомеры и гомологи**, а также изучим **химию углеводородов**. На первый взгляд все легко и понятно, но по статистике многие выпускники ошибаются в заданиях, связанных с этими темами.

ДЕКАБРЬ

1. Теория строения органических веществ им. А. М. Бутлерова. Основные классы органических веществ.
2. Изомеры и гомологи. Строение веществ
3. Классификация и механизмы реакций в органической химии
4. Теория алканы
   + Практика по занятиям №1-3
5. Теория алкены
   + Практика по алканам
6. Теория алкины
   + Практика по алкенам
7. Теория алкадиены
   + Практика по алкинам
   + **ПЕРВИЧНОЕ ЗНАКОМСТВО С ЗАДАНИЕМ №35**
8. Теория циклоалканы
   + Практика по алкадиенам

С НОВЫМ ГОДОМ, ТОВАРИЩИ!

Январь будет посвящен изучению производных углеводородов: **кислород и азотсодержащих органических веществ**. Я расскажу **о подводных камнях**, которые встречаются **на ЕГЭ** с азотсодержащими соединениями.

АРЬ

1. Спирты.
2. Фенолы.
3. Простые эфиры.
4. Альдегиды и кетоны.
5. Альдегиды и кетоны.

Февраль посвящен **углубленному повторению сложной теории** по общей и неорганической химии + **ПРАКТИКА по сложным заданиям** из второй части.

ФЕВРАЛЬ

1. Скорость и равновесие.
2. Гидролиз и электролиз.
3. Классификация неорганических и органических реакций.
4. Ликбез по металлам.
5. Ликбез по неметаллам.
6. Свойства соединений хрома и марганца.
7. Краткий повтор задания №26
8. Разбор заданий первой части по неорганике.
9. Отработка заданий №30 и 31.
10. Задание №34. Смеси, растворы, растворимость пластинки.
11. Задание №34. Пластинки, кристаллогидраты.
12. **ИТОГОВОЕ**

В марте мы повторим органическую химию и приступим **к ПРАКТИКЕ из первой и второй части**.

МАРТ

1. Строение веществ. Задания №11 и 12.
2. Алканы + алкены + алкины + алкадиены.
3. Сравнение циклоалканов и аренов.
4. **ПРАКТИКА** по углеводородам.
5. Сравнение спиртов и фенолов.
6. Сравнение альдегидов и кетонов.
7. Свойства карбоновых кислот и сложных эфиров.
8. **ПРАКТИКА** по авторским заданиям на определение структурной формулы органических веществ.
9. Сравнение аминов и аминокислот.
10. Свойства углеводов.
11. Отработка задания №15 разного уровня сложности.
12. Взаимосвязь органических веществ.

ЛЕКТАРИУМ — Химия ЕГЭ 2021

2,39 тыс. подписчиков

ПОДПИСАТЬСЯ

ГЛАВНАЯ | ВИДЕО | ПЛЕЙЛИСТЫ | СООБЩЕСТВО | КАНАЛЫ | О КАНАЛЕ

КСЮША БЕНДЮКЕВИЧ

425 просмотров • 5 месяцев назад

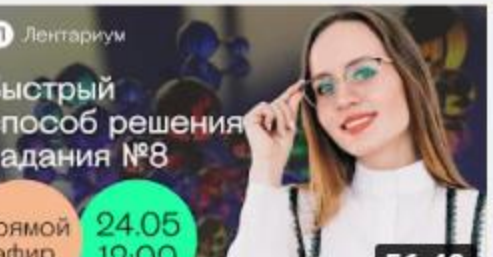
Пиши ХИМИЯ мне в личные сообщения, чтобы попасть на первое занятие - https://vk.com/lect_chemistry

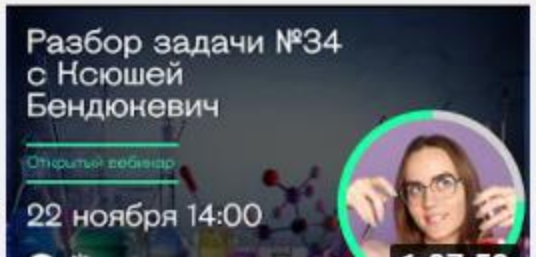
Лови полезные ссылочки и подписывайся:

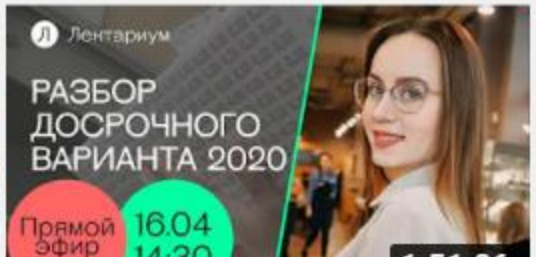
📸 Инстаграм: https://www.instagram.com/kgb_chemistry

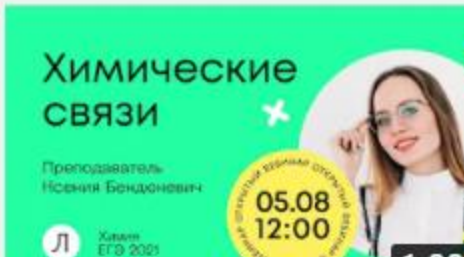
ПОДРОБНЕЕ...

опулярные ▶ ВОСПРОИЗВЕСТИ ВСЕ

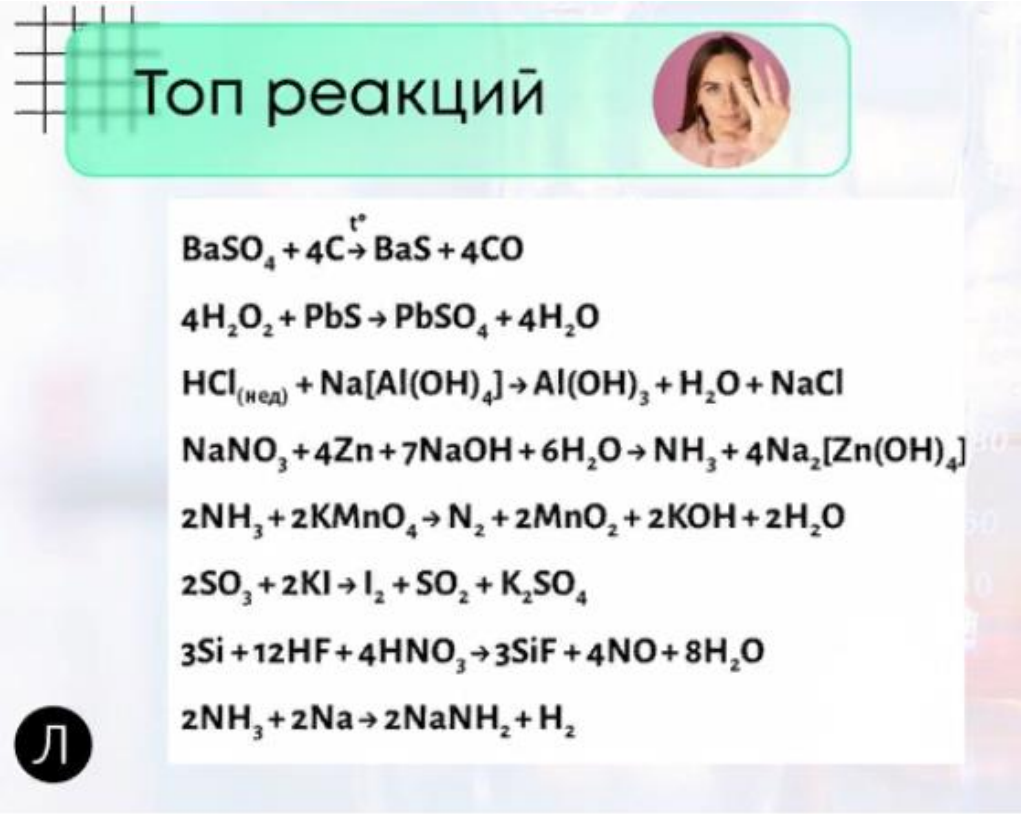








Но! Будьте бдительны!!!!!!!! (найди ошибку)



Химия с Анастасией Майер

ФОСФОР И ЕГО СОЕДИНЕНИЯ

ТИПЫ РЕАКЦИЙ

окислитель + восстановитель (+ среда) - ОВР ПРИМЕРЫ: 1) $Fe + Cl_2 = FeCl_3$ 2) $Na_2SO_3 + H_2O_2 = Na_2SO_4 + H_2O$	**основное + кислотное = соль - основно-кислотные взаимодействия** ПРИМЕРЫ: 1) $Na_2O + CO_2 = Na_2CO_3$ 2) $NaOH + HCl = NaCl + H_2O$
более сильный ВЫТЕСНЯЕТ более слабого - вытеснение ПРИМЕРЫ: 1) $Fe + 2HCl = FeCl_2 + H_2$ 2) $Fe + CuSO_4 = FeSO_4 + Cu$	**электролит + электролит (р-р) = газ/осадок/сл.электролит - РИО** ПРИМЕРЫ: 1) $NaOH + HCl = NaCl + H_2O$ 2) $KCl + AgNO_3 = KNO_3 + AgI$

ФИЗИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

БЕЛЫЙ ФОСФОР P_4: молекулярная КР, бесцветное ядовитое в-во, самовоспламеняется на воздухе, не раств. в H_2O, но раств. в CS_2

КРАСНЫЙ ФОСФОР P_n: атомная КР, неядовитое в-во, при сильном нагревании может переходить в чёрный фосфор

ЧЁРНЫЙ ФОСФОР P_n: атомная КР, термически устойчив, имеет слоистое строение, полупроводник

ПОЛУЧЕНИЕ - В ЛАБОРАТОРИИ

1) Восстановление фосфатов углём в электропечах (t):
$Ca_3(PO_4)_2 + 5C + 3SiO_2$ (t) = $2P + 5CO + 3CaSiO_3$

ОБЩИЕ СВЕДЕНИЯ

Нахождение в ПС: VA-группа, 3 период
Строение атома: $1s^22s^22p^63s^23p^3$
Степени окисления: от низшей (-3) до высшей (+5)
Соединения: $Ca_3(PO_4)_2$ - фосфорит, $3Ca_3(PO_4)_2{*}CaF_2$ - фторапатит, $3Ca_3(PO_4)_2{*}CaCl_2$ - хлорапатит.

ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

P + Me (акт/сред. акт.) (t) = фосфид Me
P + Ca (t) = _____, $Ca_3P_2 + H_2O$ = _____
P + Zn (t) = _____, $Zn_3P_2 + HCl$ = _____

2) P + неMe (t) = бинарное соединение
$P + O_2$(нед) = _____, $P + O_2$(изб) = _____
$P + Cl_2$(нед) = _____, $P + Cl_2$(изб) = _____
$P + Br_2$(нед) = _____, $P + Br_2$(изб) = _____
P + S (нед) = _____, P + S (изб) = _____
$P + I_2$ = _____, $P + F_2$ = _____

3) P + щёлочь + H_2O = гипофосфит + PH_3
$P + KOH + H_2O$ = _____, $P + Ba(OH)_2 + H_2O$ = _____

4) P + окислитель = ОВР
$P + HNO_3$(к) = _____, $P + H_2SO_4$(к) = _____
$P + HNO_3$(р) = _____, $P + NaNO_3$ = _____
$P + KClO_3$ = _____

ПОЛУЧЕНИЕ
Сжигание в нед/изб кислорода:
$P + O_{2(нед)} = P_2O_3$, $P + O_{2(изб)} = P_2O_5$

ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА
Типичные кислотные оксиды: реагируют с водой, с основными оксидами, основаниями, амф оксидами и гидроксидами.

P_2O_3: типичный восстановитель, реагирует с окислителями
P_2O_5: отнимает воду у безводных кислот, вытесняет летучие оксиды из солей

$P_2O_3 + O_2$ = _____
$P_2O_3 + HNO_3$(к) = _____
$P_2O_3 + H_2SO_4$(к) = _____
$P_2O_3 + HNO_3$(р) = _____
$P_2O_3 + H_2SO_4$(р) = _____
$P_2O_5 + H_2O$ = _____
$P_2O_5 + CaO$ = _____
$P_2O_5 + Ca(OH)_2$ = _____
$P_2O_5 + KOH$ = _____
$P_2O_5 + HClO_4$ = _____
$P_2O_5 + HNO_3$ = _____
$P_2O_5 + C$ (t) = _____
$P_2O_5 + K_2SO_3$ (t) = _____
$P_2O_5 + CaCO_3$ (t) = _____

ОРТОФОСФОРНАЯ КИСЛОТ[illegible]ЛИ - ОРТОФОСФАТЫ И Ф[illegible]

H_3PO_4: бесцветное кристаллическое вещество, растворимое в воде;
PH_3: ядовитый газ с запахом чеснока, самовоспламеняется на воздухе.

$P_2O_5 \xrightarrow{+H_2O} HPO_3 \rightarrow H_4P_2O_7 \xrightarrow{+H_2O} H_3PO_4$
$P_2O_5 \xrightarrow{+H_2O\ (гор)} H_3PO_4$

ПОЛУЧЕНИЕ
В промышленности:
$Ca_3(PO_4)_2 + 3H_2SO_4$(к) = $3CaSO_4 + 2H_3PO_4$; $4P + 5O_2 + 6H_2O = 4H_3PO_4$
В лаборатории: $3P + 5HNO_3$(р) + $2H_2O = 3H_3PO_4 + 5NO$

ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА
Типичная слабая кислота: реагирует с основными оксидами, основаниями, амф оксидами и гидроксидами, разлагается при нагревании.
PH_3: типичный восстановитель, обладает слабыми основными свойствами

$H_3PO_4 + NaOH$ = _____
$H_3PO_4 + CaO$ = _____
$H_3PO_4 + Na_2CO_3$ = _____
$H_3PO_4 + AgNO_3$ = _____
H_3PO_4 (t) = _____
$H_4P_2O_7$ (t) = _____
$Ca_3(PO_4)_2 + H_2SO_4$(к) = _____
$Ca_3(PO_4)_2 + H_3PO_4$ = _____
$NH_3 + H_3PO_4$ = _____
$Ca(OH)_2 + H_3PO_4$ = _____
$PH_3 + O_2$ = _____
$PH_3 + AgNO_3 + H_2O$ = _____
$PH_3 + KMnO_4 + H_2SO_4$ = _____
$PH_3 + HCl$ = _____

Печать
Сохранить как
Поделиться
Прочесть вслух

Химия ЕГЭ 100БАЛЛОВ

Сообщество для помощи в подготовке к ЕГЭ 2021 по химии!

Вы подписаны

Информация

Самоподготовка к ЕГЭ 2021 по ХИМИИ

Добро пожаловать на публичную страницу онлайн-подготовки к ЕГЭ 2021 года от проекта ЕГЭ 100БАЛЛОВ!

Показать полностью...

http://vk.com/ege100ballov

Написать сообщение

Рекомендовать

Включить уведомления

Рассказать друзьям

Ещё

Подписаться | Пробные варианты | Навигация | Бот-ен

Подписаны 13 друзей

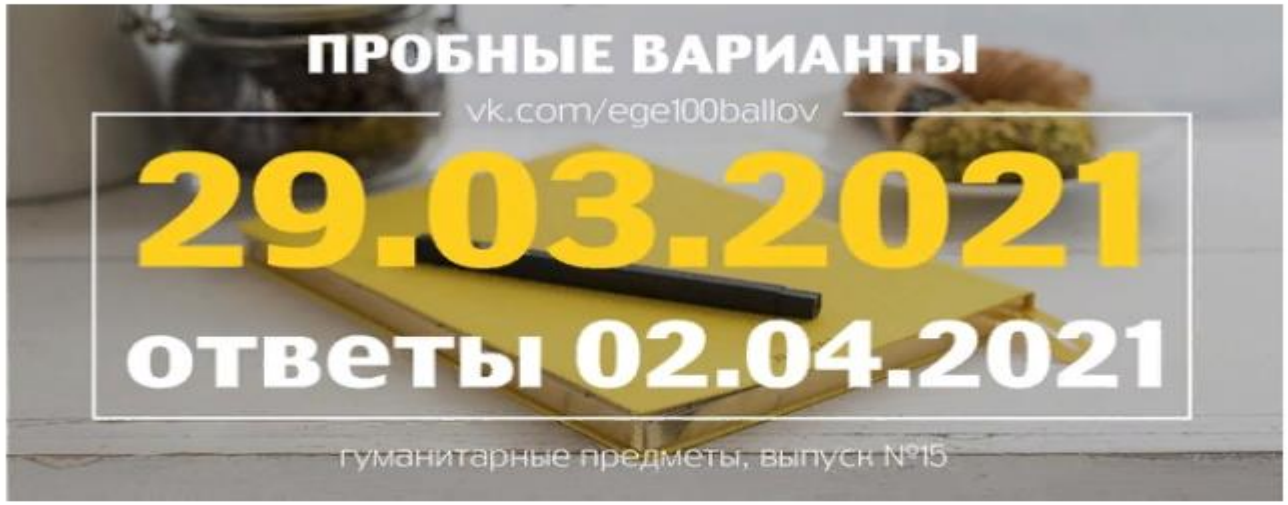
Подписчики 87 467

Итоговое сочинение + ЕГЭ 2021
вчера в 14:35

💥 ПРОБНЫЕ ВАРИАНТЫ ЕГЭ 2021 – НОВЫЙ ВЫПУСК

Все выпуски пробных вариантов вы сможете найти по хештегу #probny_ege@ege100ballov или в обсуждении: https://vk.com/topic-10175642_41259310

🔎 Выпуск №15, гуманитарные предметы от 29.03.2021. ОТВЕТЫ будут 2 АПРЕЛЯ
Показать полностью...



210329 Русский язык - Пробный вариант №30.pdf
894 КБ

210329 Профильная математика - Пробный вариант №30.pdf
1.1 МБ

210329 Обществознание - Пробный вариант №15.pdf
937 КБ

210329 История - Пробный вариант №15.pdf
1.1 МБ

Единый государственный экзамен по химии

Инструкция по выполнению работы

Экзаменационная работа состоит из двух частей, включающих в себя 35 заданий. Часть 1 содержит 29 заданий с кратким ответом, часть 2 содержит 6 заданий с развёрнутым ответом.

На выполнение экзаменационной работы по химии отводится 3,5 часа (210 минут).

Ответом к заданиям части 1 является последовательность цифр или число. Ответ запишите по приведённым ниже образцам в поле ответа в тексте работы, а затем перенесите в бланк ответов № 1. Последовательность цифр в заданиях 1–26 запишите без пробелов, запятых и других дополнительных символов.

КИМ		Бланк
Ответ: 3 5		3 35
Ответ: X 4, Y 2		8 42
Ответ: 3,4		27 3,4

Ответы к заданиям 30–35 включают в себя подробное описание всего хода выполнения задания. В бланке ответов № 2 укажите номер задания и запишите его полное решение.

Все бланки ЕГЭ заполняются яркими чёрными чернилами. Допускается использование гелевой, капиллярной или перьевой ручек.

При выполнении заданий можно пользоваться черновиком. Записи в черновике не учитываются при оценивании работы.

При выполнении работы используйте Периодическую систему химических элементов Д.И. Менделеева; таблицу растворимости солей, кислот и оснований в воде, электрохимический ряд напряжений металлов. Эти сопроводительные материалы прилагаются к тексту работы.

Для вычислений используйте непрограммируемый калькулятор.

Баллы, полученные Вами за выполненные задания, суммируются. Постарайтесь выполнить как можно больше заданий и набрать наибольшее количество баллов.

Желаем успеха!

Часть 1

Ответами к заданиям 1–26 являются последовательность цифр. Запишите ответ в поле ответа в тексте работы, а затем перенесите в БЛАНК ОТВЕТОВ № 1 справа от номера соответствующего задания, начиная с первой клеточки. Последовательность цифр записывайте без пробелов, запятых и других дополнительных символов. Каждый символ пишите в отдельной клеточке в соответствии с приведёнными в бланке образцами. Цифры в ответах на задания 5, 8, 9, 11, 16, 17, 21–26 могут повторяться.

Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов. Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в **данном ряду**.

1) Li 2) Na 3) K 4) F 5) O

1 Определите, какие из указанных в ряду элементов являются *p*-элементами. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

Ответ:

2 Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева находятся в одной подгруппе. Расположите выбранные элементы в порядке возрастания радиуса их атомов.

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ:

3 Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые **не проявляют** высшей степени окисления, равной номеру группы.

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

Ответ:

vk.com/ege100ballov

Система оценивания экзаменационной работы по химии

Часть 1

За правильный ответ на каждое из заданий 1–6, 11–15, 19-21, 26–29 ставится 1 балл.

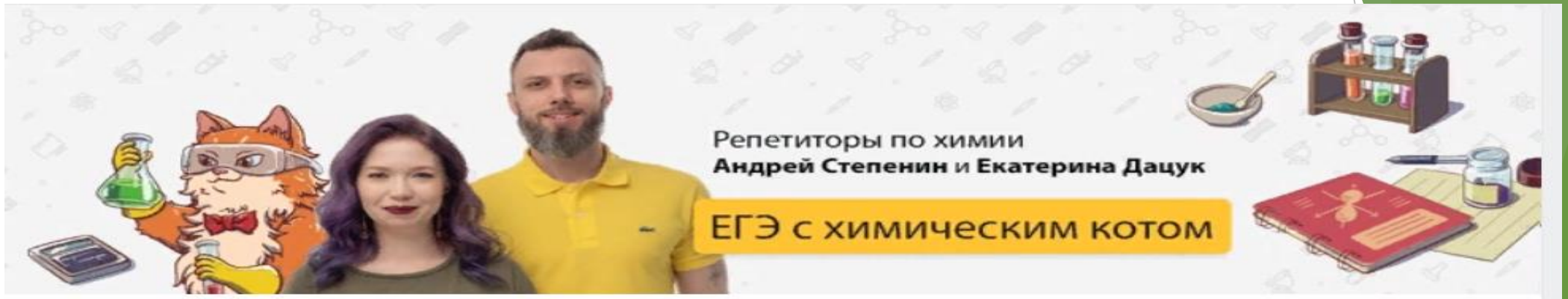
Задание считается выполненным верно, если экзаменуемый дал правильный ответ в виде последовательности цифр или числа с заданной степенью точности.

№ задания	Ответ
1	45
2	123
3	45
4	34
5	134
6	23
11	345
12	24
13	13
14	12
15	14
19	14
20	15
21	224
26	443
27	5,7
28	78
29	4,48

Задания 7–10, 16–18, 22–25 считаются выполненными верно, если правильно указана последовательность цифр.

За полный правильный ответ в заданиях 7–10, 16–18, 22–25 ставится 2 балла; если допущена одна ошибка – 1 балл; за неверный ответ (более одной ошибки) или его отсутствие – 0 баллов.

№ задания	Ответ
7	23
8	2421
9	2151
10	12
16	1345
17	1265
18	23
22	3411
23	1312
24	1212
25	2255



Chem4you: ЕГЭ и ДВИ по химии

Пробники, тесты, разбор заданий

Подробнее

Вы подписаны

Информация

Все для подготовки к ЕГЭ на высокий балл!

🎯 авторские тренировочные варианты

🎯 вебинары и спецкурсы

🎯 теория, шпаргалки и тесты

🎯 разбор типичных ошибок

Автор: Екатерина Дацук

stepenin.ru/tasks

Написать сообщение

Рекомендовать

Включить уведомления

Рассказать друзьям

Ещё

Подписаны 20 друзей

Подписчики 43 059

Расчетные задачи по химии

Chem4you: ЕГЭ и ДВИ по химии 1 сен 2016 в 23:57

Массовая доля элемента в веществе часть 1 - https://vk.com/wall-52582503_15
Массовая доля элемента в веществе часть 2 - https://vk.com/wall-52582503_16
Массовая доля вещества в растворе часть 1 - https://vk.com/wall-52582503_18
Задачи на избыток и недостаток - https://vk.com/wall-52582503_70
Необычные задания №33 (С4) ЕГЭ - https://vk.com/wall-52582503_211

Сказка про медведей (округления) - https://vk.com/wall-52582503_669
Задачи на вывод формулы - https://vk.com/wall-52582503_684

Сборник усложненных задач "на пластинку" - https://vk.com/wall-52582503_833
Задачи на олеум, формат 34 задачи ЕГЭ - https://vk.com/wall-52582503_862
Задачи на электролиз, формат 34 задачи ЕГЭ - https://vk.com/wall-52582503_1063
Про лишние данные в 34 задачах - https://vk.com/wall-52582503_2672
Стратегия подготовки к 34 задаче и подборка с редкими реакциями - https://vk.com/wall-52582503_2518

Задачи №35 - https://vk.com/wall-52582503_945
Задачи №35 (с азотом) - https://vk.com/wall-52582503_959
Задачи №35 (полимеры и мономеры) - https://vk.com/wall-52582503_1219

Ответить

Задачи на пластинку

1) Пластинку из магния массой 14,4 г поместили в 8%-ный раствор хлорида марганца объемом 145,83 мл и плотностью 1,08 г/мл. После окончания реакции пластинку вынули и просушили. Вычислите массу 15%-го раствора соляной кислоты, которая потребуется для полного растворения полученной пластинки. (*Ответ: 292 г*)

2) Железный купорос ($FeSO_4 \cdot 7H_2O$) массой 4,17 г растворили в воде и в полученный раствор погрузили цинковую пластинку массой 4,68 г. После окончания реакции пластинку вынули из раствора и высушили. Вычислите массу 12%-го раствора серной кислоты, необходимую для полного растворения полученной пластинки. (*Ответ: 58,8 г*)

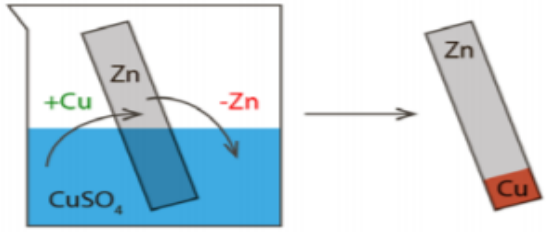
3) Медный купорос массой 30 г растворили в воде. К образовавшемуся раствору сначала прилили 48 г 15%-го раствора гидроксида натрия, а затем в него погрузили цинковую пластинку массой 8,45 г и выдерживали до тех пор, пока ее масса не перестала изменяться. После этого пластинку вынули и прокалили в токе кислорода. Определите массовые доли веществ в смеси, полученной после прокаливания. (*Ответ: 22,86%; 77,14%*)

4) Цинковую пластинку массой 25 г поместили в раствор, полученый при растворении медного купороса в 130 мл воды. После того, как вся медь выделилась на пластинке, масса пластинки составила 24,83 г. Вычислите массу взятого медного купороса и массовую долю сульфата меди в исходном растворе. (*Ответ: 42,5 г; 15,77%)*

5) Цинковую пластинку массой 10 г поместили в 120 г 6,1% раствора хлорида кадмия, и выдерживали до тех пор, пока ее масса не стала равной 11,41 г. Вычислите массовые доли солей в полученном растворе. (*Ответ: 1,54%; 3,44%*)

6) Медную пластинку массой 24,32 г поместили в раствор нитрата серебра и выдерживали, пока ее масса не увеличилась на 4,56 г. После этого пластинку вынули, просушили и растворили в 350 г концентрированной азотной кислоты. Вычислите массовые доли солей в полученном растворе. (*Ответ: 19,13%; 2,97%*)

2) Пластинка растворяется не полностью. В качестве допущения мы считаем, что весь вытесненный металл налипает на пластинку. Поэтому, когда после окончания реакции ее *достанут из раствора и взвесят*, она будет состоять из двух металлов:



В задачах «на пластинку», как правило, речь идет о втором варианте. При решении таких задач я рекомендую рисовать схемы, как на картинке выше, чтобы представлять, за счет чего меняется масса пластинки и раствора.

Задача 1. Пластинку из магния массой 14,4 г поместили в 8%-ный раствор хлорида марганца объемом 145,83 мл и плотностью 1,08 г/мл. После окончания реакции пластинку вынули и просушили. Вычислите массу 15%-го раствора соляной кислоты, которая потребуется для полного растворения полученной пластинки.

Решение

Анализируем условие: «после окончания реакции пластинку вынули и просушили». Это означает, что магний прореагировал не весь, марганец налип на пластинку, а с соляной кислотой реагируют оба этих металла.

$Mg + MnCl_2 = MgCl_2 + Mn$

$Mg + 2HCl = MgCl_2 + H_2$

$Mn + 2HCl = MnCl_2 + H_2$

Вычислим количества веществ:

$m_р(MnCl_2) = 145,83 \cdot 1,08 = 157,5$ г

$m(MnCl_2) = 157,5 \cdot 0,08 = 12,6$ г

$n(MnCl_2) = 12,6 : 126 = 0,1$ моль

$n(Mg_{исх}) = 14,4 : 24 = 0,6$ моль

Хлорид марганца прореагировал полностью. Исходя из этого, вычислим количества металлов, оставшихся на пластинке, и массу раствора соляной кислоты.

$n(Mn) = n(MnCl_2) = 0,1$ моль

Неорганическая и общая химия

1233 задания 64 видео

Вопрос №1 ЕГЭ. Строение атома

66 заданий PDF

1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13 14 15 16 17 18 19 20 21 22 23 24 25 26 27 28 29 30 31 32 33 34 35 36 37 38 39 40 41 42 43 44 45 46 47 48 49 50 51 52 53 54 55 56 57 58 59 60 61 62 63 64 65 66

Вопрос №2 ЕГЭ. Периодический закон

60 заданий PDF

1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13 14 15 16 17 18 19 20 21 22 23 24 25 26 27 28 29 30 31 32 33 34 35 36 37 38 39 40 41 42 43 44 45 46 47 48 49 50 51 52 53 54 55 56 57 58 59 60

Вопрос №3 ЕГЭ. Валентность и степень окисления

42 заданий

1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13 14 15 16 17 18 19 20 21 22 23 24 25 26 27 28 29 30 31 32 33 34 35 36 37 38 39 40 41 42

Вопрос №4 ЕГЭ. Химическая связь и кристаллические решетки

59 заданий

1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13 14 15 16 17 18 19 20 21 22 23 24 25 26 27 28 29 30 31 32 33 34 35 36 37 38 39 40 41 42 43 44 45 46 47 48 49 50 51 52 53 54 55 56 57 58 59

Вопрос №5 ЕГЭ. Классификация неорганических веществ

49 заданий PDF

1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13 14 15 16 17 18 19 20 21 22 23 24 25 26 27 28 29 30 31 32 33 34 35 36 37 38 39 40 41 42 43 44 45 46 47 48 49

Вопрос №6 ЕГЭ. Свойства оксидов и простых веществ

60 заданий

1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13 14 15 16 17 18 19 20 21 22 23 24 25 26 27 28 29 30 31 32 33 34 35 36 37 38 39 40 41 42 43 44 45 46 47 48 49 50 51 52 53 54 55 56 57 58 59 60

Вопрос №7 ЕГЭ. Свойства солей, кислот, оснований, амфотерных гидроксидов. РИО

50 заданий PDF

1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13 14 15 16 17 18 19 20 21 22 23 24 25 26 27 28 29 30 31 32 33 34 35 36 37 38 39 40 41 42 43 44 45 46 47 48 49 50

Тесты и задачи → Задача 34 → Задачи на атомистику и соотношения

Смесь хлороводорода и сероводорода объемом 2,24 л (при н.у.), в которой число атомов водорода составляется 8/13 от общего числа атомов, полностью поглотили 340 г 15%-го раствора нитрата серебра. Вычислите массовую долю соли в полученном растворе.

4

Авторизуйтесь на сайте, чтобы пройти тест.

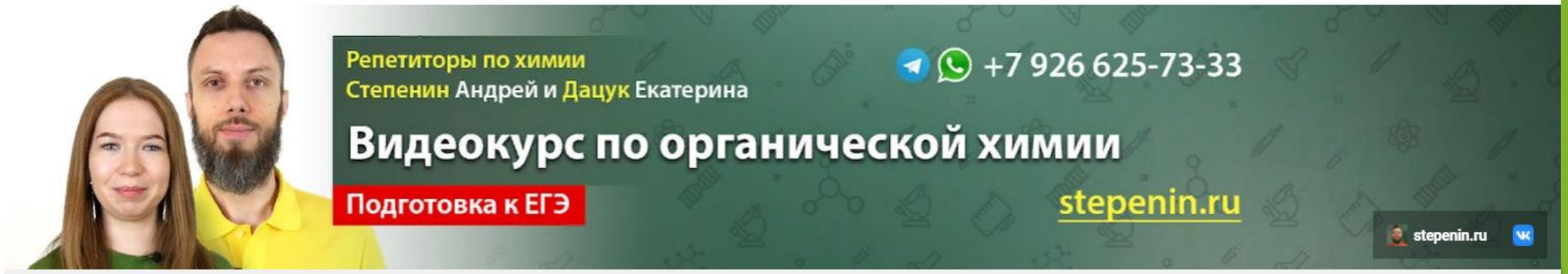
Следующий вопрос →

1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13 14 15 16 17 18 19 20

Обсуждение вопросов по теме теста

YouTube RU

Введите запрос



Андрей Степенин

123 тыс. подписчиков

ПОДПИСАТЬСЯ

ГЛАВНАЯ ВИДЕО ПЛЕЙЛИСТЫ СООБЩЕСТВО КАНАЛЫ О КАНАЛЕ

Курс ЕГЭ-2021 по химии. Биология в подарок! [12+]

9 292 просмотра • 6 месяцев назад

Запись на курс: http://stepenin.ru
https://vk.com/stepenin
Телефон +7 926 625-73-33
Давайте готовиться к ЕГЭ по химии вместе!

uTube RU

Введите запрос

Алканы

идео • 338 812 просмотров • Обновлен 23 т. 2016 г.

, что нужно знать об алканах, чтобы сдать по химии.

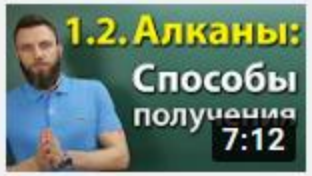
Андрей Степенин

ПОДПИСАТЬСЯ

1

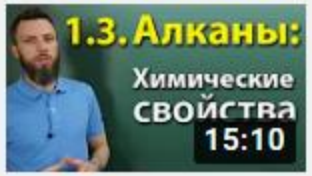
1.1. Алканы: Строение, номенклатура, изомерия. Подготовка к ЕГЭ по хи

Андрей Степенин

2 

1.2. Алканы: Способы получения. Подготовка к ЕГЭ по химии

Андрей Степенин

3 

1.3. Алканы: Химические свойства. Подготовка к ЕГЭ по химии

Андрей Степенин

4

1.4. Алканы: Решение цепочек. ЕГЭ по химии

Андрей Степенин

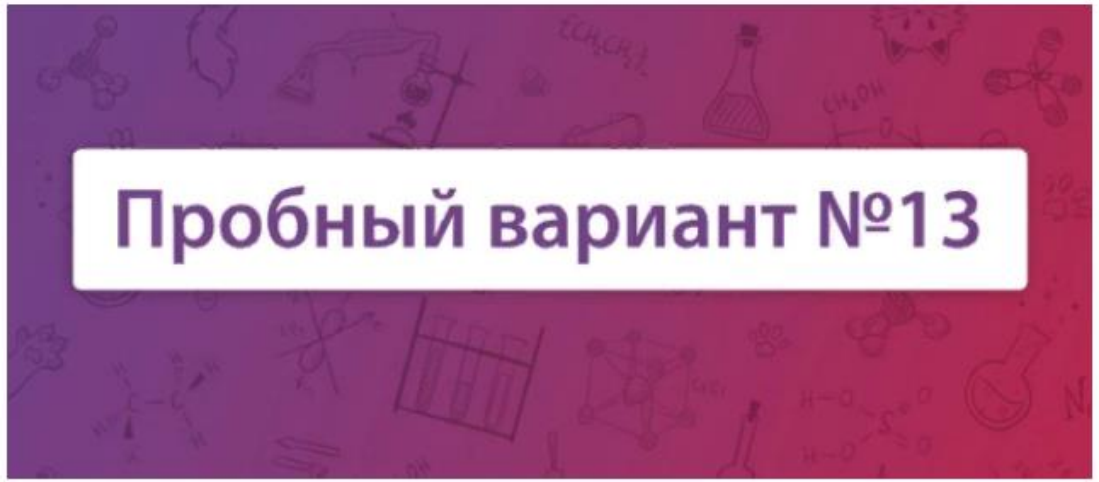
Chem4you: ЕГЭ и ДВИ по химии
24 фев в 23:04

К этому варианту добавлена спецификация (разбалловка и темы вопросов).
Пройти тест онлайн и внести свой вклад в статистику:
👉 https://stepenin.ru/tasks/variants/test989

Бумажный сборник с 55 вариантами:
📚 https://stepenin.ru/merch/55

Ссылки на все варианты 2021:
👉 vk.com/topic-52582503_46689621

#var_2021_Dacuk_Stepenin 🐈



Вариант 13_2021 Chem4you.pdf
798 КБ

Вариант 13_2021 Ответы.pdf
808 КБ

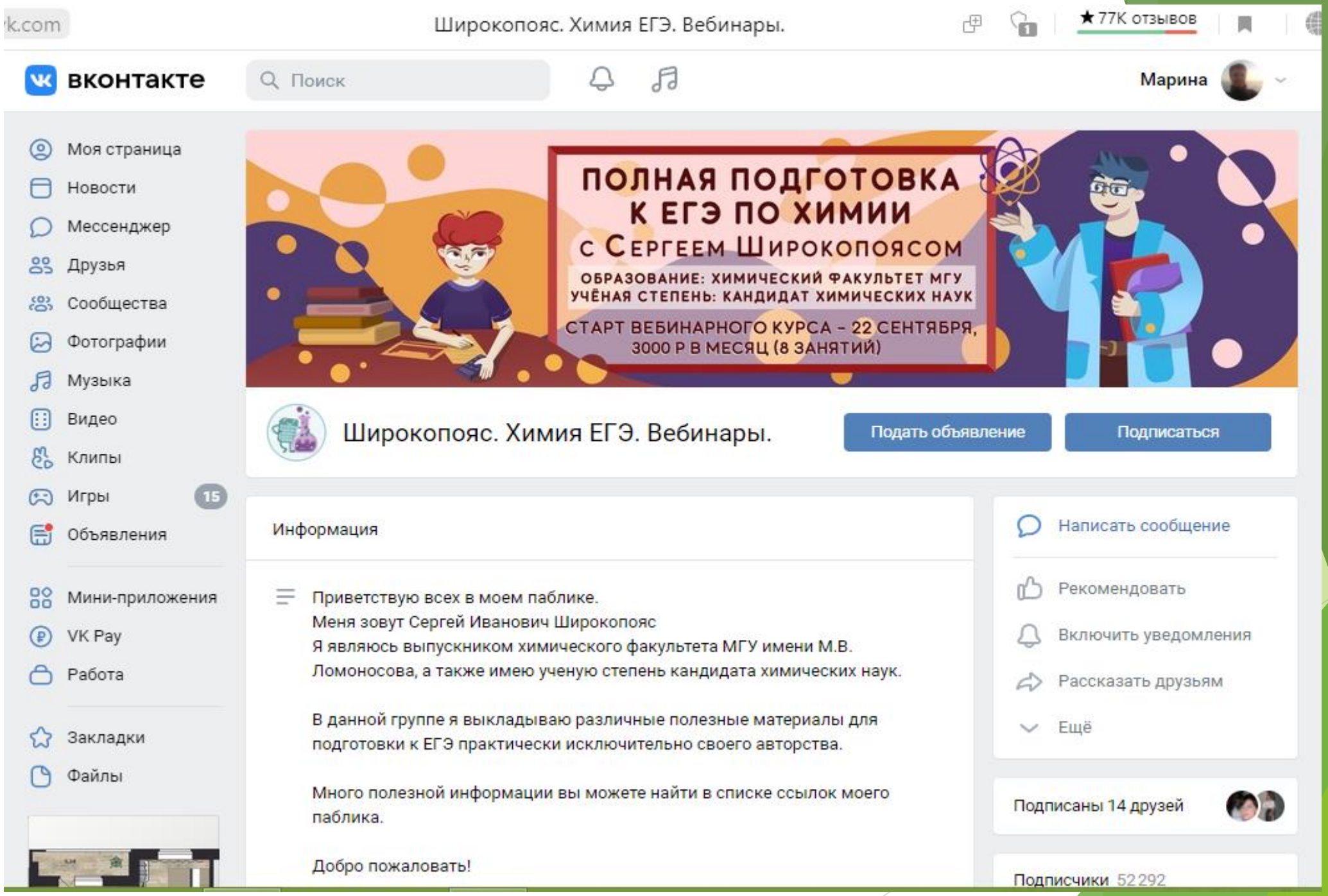
Chem4you: ЕГЭ и ДВИ по химии
24 мар в 1:10

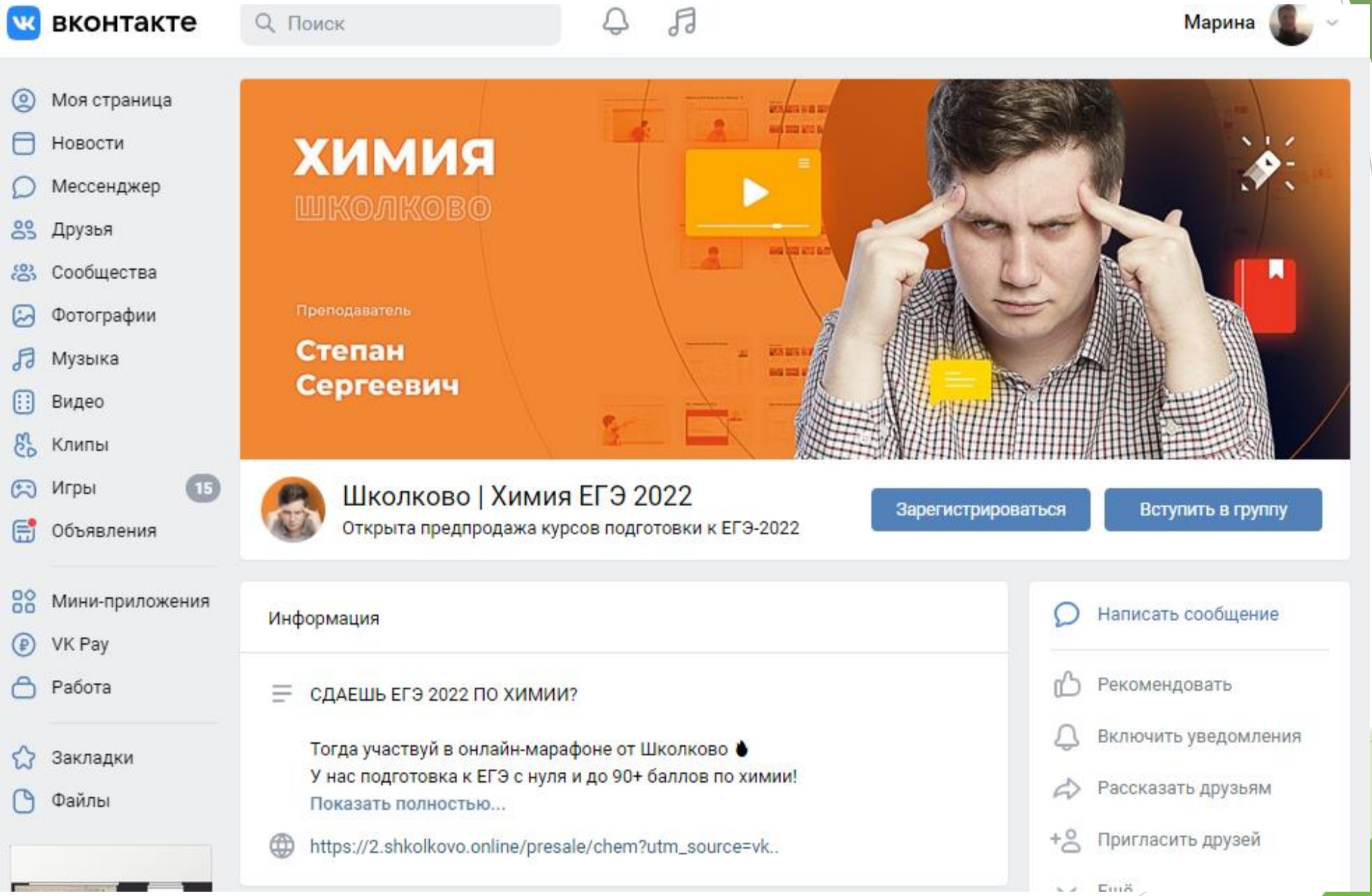
Долгожданный 14 вариант, к печатной версии добавлена спецификация. Пройти тест онлайн можно тут:
👉 https://stepenin.ru/tasks/variants/test1012

Бумажный сборник с 55 вариантами:
📚 https://stepenin.ru/merch/55
Показать полностью...

Вариант 14_2021 Chem4you.pdf
795 КБ

Вариант 14_2021 Ответы.pdf
798 КБ


Широкопояс. Химия ЕГЭ. Вебинары.
★ 77K отзывов
вконтакте
Поиск
Марина
Моя страница
Новости
Мессенджер
Друзья
Сообщества
Фотографии
Музыка
Видео
Клипы
Игры
15
Объявления
Мини-приложения
VK Pay
Работа
Закладки
Файлы
ПОЛНАЯ ПОДГОТОВКА К ЕГЭ ПО ХИМИИ
с Сергеем Широкопоясом
ОБРАЗОВАНИЕ: ХИМИЧЕСКИЙ ФАКУЛЬТЕТ МГУ
УЧЁНАЯ СТЕПЕНЬ: КАНДИДАТ ХИМИЧЕСКИХ НАУК
СТАРТ ВЕБИНАРНОГО КУРСА – 22 СЕНТЯБРЯ,
3000 Р В МЕСЯЦ (8 ЗАНЯТИЙ)
Широкопояс. Химия ЕГЭ. Вебинары.
Подать объявление
Подписаться
Информация
Приветствую всех в моем паблике.
Меня зовут Сергей Иванович Широкопояс
Я являюсь выпускником химического факультета МГУ имени М.В. Ломоносова, а также имею ученую степень кандидата химических наук.
В данной группе я выкладываю различные полезные материалы для подготовки к ЕГЭ практически исключительно своего авторства.
Много полезной информации вы можете найти в списке ссылок моего паблика.
Добро пожаловать!
Написать сообщение
Рекомендовать
Включить уведомления
Рассказать друзьям
Ещё
Подписаны 14 друзей
Подписчики 52 292


вконтакте
Поиск
Марина
Моя страница
Новости
Мессенджер
Друзья
Сообщества
Фотографии
Музыка
Видео
Клипы
Игры
15
Объявления
Мини-приложения
VK Pay
Работа
Закладки
Файлы
ХИМИЯ
ШКОЛКОВО
Преподаватель
Степан Сергеевич
Школково | Химия ЕГЭ 2022
Открыта предпродажа курсов подготовки к ЕГЭ-2022
Зарегистрироваться
Вступить в группу
Информация
СДАЕШЬ ЕГЭ 2022 ПО ХИМИИ?
Тогда участвуй в онлайн-марафоне от Школково
У нас подготовка к ЕГЭ с нуля и до 90+ баллов по химии!
Показать полностью...
https://2.shkolkovo.online/presale/chem?utm_source=vk..
Написать сообщение
Рекомендовать
Включить уведомления
Рассказать друзьям
Пригласить друзей

Услуги 4

Только пробники "Берцел...
1 725 ₽

Курс без проверок "Арен...
1 830 ₽

Марафон Школково "Бре...
2 550 ₽

Показать все услуги >

Записи сообщества

Школково | Химия ЕГЭ 2022
сегодня в 17:11

📌 Сохраняй себе и делись с друзьями, которые тоже сдают химию

Esha Jack
Евгения Вячеславовна, биология

Пацаны с Авеню́ Школково
Мемы от пацанов с Авеню

Видео 15

Разбор авторского варианта по химии по новой демоверсии ЕГЭ-2022

вконтакте

Поиск

Марина

Моя страница
Новости
Мессенджер
Друзья
Сообщества
Фотографии
Музыка
Видео
Клипы
Игры 15
Объявления

Мини-приложения
VK Pay
Работа

Закладки

Я - учитель химии!

Приглашайте коллег в наше сообщество!

Информация

Эта группа создана для учителей химии. Здесь будут публиковаться разнообразные материалы:
- конспекты необычных уроков;
- презентации к урокам;
- схемы и таблицы;
- учебники и пособия в электронном виде;
- полезные и забавные видео;
- тематический юмор;
- интересные факты из мира химии;

Иными словами, не проходите мимо - подписывайтесь! ;)

Предложите новость

Записи сообщества

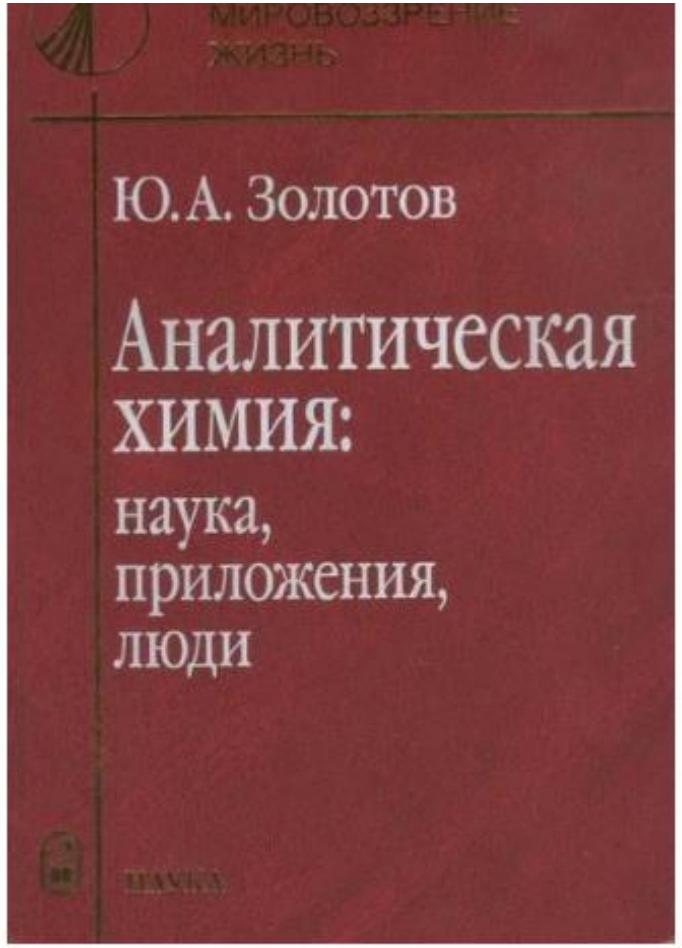
Вы подписаны

Рекомендовать
Включить уведомления
Рассказать друзьям

Друзья
Сообщества
Фотографии
Музыка
Видео
Клипы
Игры 15
Объявления

Мини-приложения
VK Pay
Работа

Закладки
Файлы



Zolotov_Yu_A_Analiticheskaya_khimia_-_nauka_prilozhenia_lyudi_2009.pdf
18.4 МБ

Вы подписаны

Рекомендовать
Включить уведомления
Рассказать друзьям
Ещё

Подписаны 6 друзей
24К подписчиков

Друзья
Сообщества
Фотографии
Музыка
Видео
Клипы
Игры 15
Объявления

Мини-приложения
VK Pay
Работа

Закладки
Файлы

Polny_spravochnik_dlya_podgotovki_k_EGE_Lidin.pdf
4.3 МБ

Вы подписаны

Рекомендовать
Включить уведомления
Рассказать друзьям
Ещё

Подписаны 6 друзей
24К подписчиков

ГБОУ «Брянский городской лицей №1 имени А.С.Пушкина»

Информация
о поступлении в вузы выпускников 11 __медицинского__класса № 1 выпуска 2021 года

Классный руководитель: *Рулинская Марина Григорьевна*

№ п/п	Ф.И.О. обучающегося	Высшее учебное заведение	Факультет	Бюджет или платно	Пригодилась ли при поступлении вузовская олимпиада (указать название)
1.	Бунина Ульяна Алексеевна	ФГБУ НМИЦ имени Алмазова (Санкт-Петербург)	Лечебное дело	бюджет	
2.	Волкова Ангелина Алексеевна	Первый МГМУ имени И.М. Сеченова (Москва)	Педиатрия	бюджет	
3.	Глытов Иван Владимирович	РНИМУ имени Н.И. Пирогова (Москва)	Медико-биологический Факультет	Бюджет БВИ	Олимпиада Ломоносов(биология)
4.	Доберштейн Алина Сергеевна	Смоленский Государственный Медицинский Университет	Педиатрия	бюджет	
5.	Дубовик Вадим Евгеньевич	Курский Государственный Медицинский Университет	Педиатрия	бюджет	
6.	Журова Анна Васильевна	Первый МГМУ имени И.М.	Лечебное дело	бюджет	
7.	Зайцева Дарья Владимировна	РНИМУ имени Н.И. Пирогова (Москва)	Лечебное дело	бюджет	
8.	Ипатов Сергей Сергеевич	Курский Государственный Медицинский Университет	Педиатрия	бюджет	
9.	Карманов Тимофей Олегович	Первый МГМУ имени И.М. Сеченова (Москва)	Лечебное дело	Бюджет БВИ	Олимпиада Ломоносов(химия) Ломоносовский турнир
10.	Касацкая Юлия Андреевна	Белорусский Государственный Медицинский Университет	Лечебное дело		
11.	Кирюхина Полина Сергеевна	ФГБУ НМИЦ имени Алмазова (Санкт-Петербург)	Лечебное дело	бюджет	
12.	Курдюкова Анна Евгеньевна	Первый МГМУ имени И.М. Сеченова (Москва)	Лечебное дело	бюджет	
13.	Ланцева Валерия Александровна	Курский Государственный Медицинский Университет	Лечебное дело	бюджет	
14.	Лесюнина Виктория Сергеевна	Первый МГМУ имени И.М. Сеченова (Москва)	Лечебное дело	бюджет	

Всего обучающихся: 29 человек
Поступили в вузы: 29 человек, %
Не поступили в вузы: человек, %
Процент поступления: 100 %
Поступили на бюджет: 27 человек, 93,1 %
Поступили на платное обучение: 2 человек, 6,89 %
Поступили по профилю обучения в лицее: 29 человек, 100 %
Пригодилась при поступлении вузовская олимпиада: 2 человек, %
Поступили в МГУ имени М.В.Ломоносова: 0 человек, 0 %
Поступили в Брянские вузы: 1 человек, %
Поступили в гуманитарные вузы: 0 человек, 0 %
Поступили в технические и экономические вузы: 2 человек, 6,89 %
Поступили в медицинские вузы: 27 человек, 93,1 %
Поступили в вузы г. Москвы: 16 человек, 55 %

Общие сведения

Название вуза	Количество обучающихся
Первый МГМУ имени И.М. Сеченова (Москва)	8
РНИМУ имени Н.И. Пирогова (Москва)	5
Курский Государственный Медицинский Университет	6
ФГБУ «НМИЦ имени В.А. Алмазова» (Санкт-Петербург)	2

Удачи!

Спасибо за внимание

Надеюсь, информация была полезной)

Полезные ссылки

- https://vk.com/chem4you
- http://vk.com/ege100ballov
- https://vk.cc/axXB9Q
- https://vk.com/him_teacher
- https://vk.com/him_cours_shkolkovo