

ПЕРЕХОДИМ НА ОБНОВЛЁННЫЕ ФГОС: КАК ИЗМЕНИТСЯ ШКОЛЬНЫЙ КУРС ХИМИИ?

Все права защищены. Никакая часть презентации не может быть воспроизведена в какой бы то ни было форме и какими бы то ни было средствами, включая размещение в Интернете и в корпоративных сетях, а также запись в память ЭВМ, для частного или публичного использования, без письменного разрешения владельца авторских прав. © АО «Издательство «Просвещение», 2023 г.





ИЗМЕНЕНИЯ

- Предметные результаты сформулированы в деятельностной форме с усилением акцента на применение знаний и конкретные умения;
- Метапредметные результаты конкретизированы по видам УУД и сгруппированы по трем направлениям (познавательные, коммуникативные, регулятивные)
- Личностные результаты распределены по направлениям воспитания (гражданское, патриотическое, духовно-нравственное, эстетическое, физическое, трудовое, экологическое, ценности научного познания)







Федеральная рабочая программа основного общего образования «Химия. Базовый уровень»



ФЕДЕРАЛЬНАЯ РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ОСНОВНОГО ОБЩЕГО ОБРАЗОВАНИЯ

КИМИХ

(базовый уровень)

(для 8-9 классов образовательных организаций)

Москва - 2023

2 года по 2 часа в неделю

8 класс, 65 ч + 3 ч резерв

- 1. Первоначальные химические понятия. 20 ч
- 2. Важнейшие представители неорганических веществ. 30 ч
- 3. ПЗ и ПС химических элементов Д.И. Менделеева.

Строение атома. Химическая связь. ОВР. 15 ч

9 класс, 65 ч + 3 ч резерв

- 1. Вещество и химическая реакция. ТЭД. 17 ч
- 2. Неметаллы и их соединения. 25 ч
- 3. Металлы и их соединения. 20 ч
- 4. Химия и окружающая среда. 3 ч







УМК «Химия. Базовый уровень» 8-9 кл.: Габриелян О.С., Остроумов И.Г., Сладков С.А.

Приложение 1



Изменения в курсе химии:

- Обновлено содержание параграфа «Охрана окружающей среды от химического загрязнения»
- Обновлён методический аппарат учебника

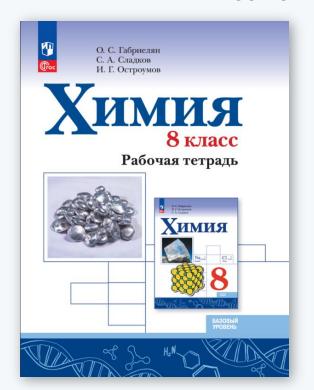
Порядковый номер строки федерального перечня учебников	Номер	Наименование учебника	Классы	Номер издания	Авторы	
590- 591	1.1.2.9.2.2.1 - 1.1.2.9.2.2.5	Химия: базовый уровень	8-9	5-е издание, переработанное	Габриелян О.С., Остроумов И.Г., Сладков С.А.	







В дополнение к курсу





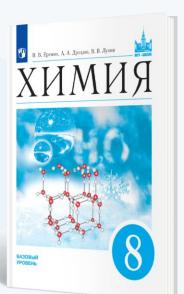














Условные обозначения



Знаете ли вы?



вопрос по тексту



важное утверждение



- проблемный вопрос



— задания на сообразительность или требующие знания материала, выходящего за рамки учебника



— задания, направленные на формирование личностных качеств

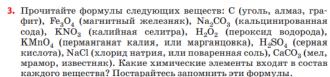


— задания, направленные на достижение метапредметных результа-





в параграфе использован текст приложения 1



- 4. Приведите примеры веществ молекулярного и немолекулярного
- 5. Напишите химическую формулу природного газа метана, если известно, что в состав его молекулы входит один атом углерода и четыре атома водорода.
- 6. Что описывает формула вещества немолекулярного строения?
- 7*. Приведите пример жидкого при обычных условиях вещества, в котором нет молекул.



- 8. Напишите химическую формулу минерала малахита, зная, что на два атома меди в этом соединении приходится один атом углерода, пять атомов кислорода и два атома водорода.
- 9. Подумайте и объясните, почему запах свойствен лишь некоторым веществам, состоящим из молекул.
- 10. Предположите, какие из перечисленных веществ имеют молекулярное строение, а какие — немолекулярное: а) кислород; б) вода; в) сахар; г) алюминий; д) мрамор; е) уксусная кислота. Ответ обо-
- 11. Какой состав имеет вода? Зависит ли он от способа её получения? Почему вода из водопроводного крана, из колодца и из моря различается по вкусу?



Температура верхней части пламени газовой горелки достигает 1550 °C.

.

В школьных лабораториях наиболее распространены спиртовые горелки, или спиртовки (см. с. 251, рис. 105). В них горит этиловый спирт.



Пламя спиртовой горелки более холодное, чем газовой горелки, — температура самой горячей зоны не превышает 1200 °C.

> В пламени есть несколько зон, различающихся по окраске (рис. 4). Во внутренней части пламени 1 воздух лишь смешивается с газом или парами спирта, там ещё нет горения. Средняя, светящаяся часть пламени 2 — это зона неполного сгорания топлива. Температура пламени в ней не превышает 500 °C. Наиболее горячей является внешняя часть пламени 3, она почти бесцветная. Именно здесь происходит полное сгорание топлива до углекислого газа и воды. В эту зону и нужно помещать нагреваемый предмет.



Горючие жидкости (спирт, ацетон, бензин) нельзя нагревать на открытом пламени. Для этого используют электрические плитки с закрытой спиралью.

.

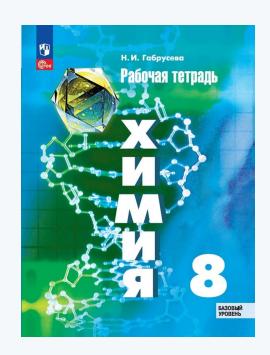






УМК «Химия. Базовый уровень» 8 кл.: Рудзитис Г.Е., Фельдман Ф.Г.





Гремучий газ. Гидриды. Восстановление



- 1. Один цилиндр заполнен водородом, а другой кислородом. Как определить, в каком цилиндре находится каждый из газов?
- 2. Как перелить из одного сосуда в другой а) водород; б) кислород?
- 3. Составьте уравнения химических реакций водорода со следующими оксидами: а) оксидом ртути(II); б) железной окалиной Fe₃O₄; в) оксидом вольфрама(VI). Объясните, какова роль водорода в этих реакциях. Что происходит с металлом в результате реакции?
- 4.* С какими из перечисленных веществ: сера, вода, оксид железа(III), аммиак, медь, кислород будет реагировать водород? Составьте уравнения соответствующих реакций.
- 5. Используя дополнительные источники информации, подготовьте инфографику «Роль водорода в живых системах и технике».

Кислоты и соли

§ 30

- Почему кислоты называют кислотами?
- Какие кислоты вам известны?

Изучая способы получения водорода в лаборатории (см. § 28), вы познакомились с кислотами — соляной (HCl) и серной (H_2SO_4). А знаете ли вы, какие ещё бывают кислоты и где мы с ними встречаемся?

Кислоты широко распространены в природе (рис. 42). Многие кислоты получили названия по месту своего нахождения. Например, муравыная кислота содержится в выделениях муравьёв. Позднее она была обнаружена в составе пчелиного яда и в листьях крапивы, чем объясняется их жгучее действие. Молочная, уксусная, лимонная, щавелевая — названия этих кислот безусловно вам знакомы. Все эти вещества обладают кислым вкусом. Они входят в состав пищевых продуктов.

Но есть и другие кислоты, с которыми мы не встречаемся в повседневной жизни, но которые широко используются в химических лабораториях и промышленности. К ним относятся, например, серная кислота H_2SO_4 , соляная кислота HCl и азотная кислота HNO₃.

Важная информация

Так как кислоты пробовать на вкус НЕЛЬЗЯ, то определить их наличие можно с помощью специальных веществ — индикаторов.

В присутствии кислоты индикаторы меняют свой цвет, например, цвет раствора индикатора лакмуса меняется с фиолетового на красный. Подробнее об индикаторах будет рассказано в § 43.

Вам известно, что соляная кислота входит в состав желудочного сока и наш организм использует её для расщепления пищи. Но в условиях







Рис. 42. Природные объекты, содержащие кислоты







Федеральная рабочая программа основного общего образования «Химия. Углублённый уровень»



ФЕДЕРАЛЬНАЯ РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ОСНОВНОГО ОБЩЕГО ОБРАЗОВАНИЯ

КИМИХ

(углублённый уровень)

(для 8-9 классов образовательных организаций)

Москва – 2023

2 года по 3/4 часа в неделю:

8 класс -97/133 + 5/3 +

9 класс - 97/126 ч + 5/10 ч

8 класс

- 1. Первоначальные химические понятия. 25/38 ч
- 2. Важнейшие представители неорганических веществ. 46/61 ч
- 3. ПЗ и ПС химических элементов Д.И. Менделеева. Строение атома. Химическая связь. ОВР. 26/34 ч

9 класс

- 1. Вещество и химическая реакция. ТЭД. 34/36 ч
- 2. Неметаллы и их соединения. 33/43 ч
- 3. Металлы и их соединения. 20/32 ч
- 4. Химия и окружающая среда. 5/5 ч
- 5. Обобщение знаний 5/10 ч







Приказ Министерства просвещения РФ от 16 ноября 2022 г. № 993 «Об утверждении федеральной образовательной программы основного общего образования»

В целях обеспечения индивидуальных потребностей обучающихся часть учебного плана, формируемая участниками образовательных отношений из перечня, предлагаемого Организацией, включает учебные предметы, учебные курсы (в том числе внеурочной деятельности), учебные модули по выбору обучающихся, родителей (законных представителей) несовершеннолетних обучающихся, в том числе предусматривающие углубленное изучение учебных предметов... (ФГОС ООО)

В обязательной части учебного плана на изучение учебного предмета «Химия» на базовом уровне отведено 136 учебных часов — по 2 ч в неделю в 8 и 9 классах соответственно.

В целях обеспечения индивидуальных потребностей обучающихся часть учебного плана, формируемая участниками образовательных отношений, включает дополнительные учебные часы, используемые на углублённое изучение предмета по выбору родителей....

…Время, отводимое на данную часть учебного плана, может быть использовано на увеличение числа учебных часов для углублённого изучения химии, представленных в обязательной части учебного плана. Также дополнительные учебные часы могут быть предусмотрены в плане внеурочной деятельности… (ПРП «Химия. Углубленный уровень»)







Рекомендованное распределение часов на внеурочную деятельность¹

Направление	Объём часов в неделю	
«Разговоры о важном» для 1–11 классов	1	
Дополнительное / углубленное изучение учебных предметов или модулей; исследовательская и проектная деятельность; Краеведение	3	
Профориентация	1	
Формирование функциональной грамотности	1	
Занятия школьников в различных творческих объединениях		
педагогическое сопровождение деятельности социально ориентированных ученических сообществ	2	

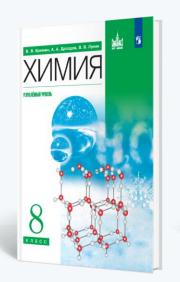
¹ Зырянова А.В. Новые вызовы: стратегия и практика развития общего образования //Материалы Всероссийского семинара-совещания руководителей органов исполнительной власти субъектов Российской Федерации, осуществляющих государственное управление в сфере образования https://edu-seminar.apkpro.ru/materialy/

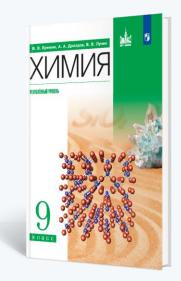




Углублённое изучение химии. 8-9 классы

Примеры учебно-методического обеспечения





Еремин В.В., Дроздов А.А., Лунин В.В., под ред. Калмыкова С.Н.

- для использования в классах и школах с углублённым изучением естественно-научных предметов,
- написан преподавателями химического факультета МГУ им. М. В. Ломоносова.
- простота и наглядность изложения материала,
- высокий научный уровень,
- большое количество иллюстраций, экспериментов и занимательных опытов.





Габриелян О.С., Остроумов И.Г., Сладков С.А.

- для использования в классах и школах с углублённым изучением естественно-научных предметов,
- практическая направленность курса,
- уникальная авторская методика

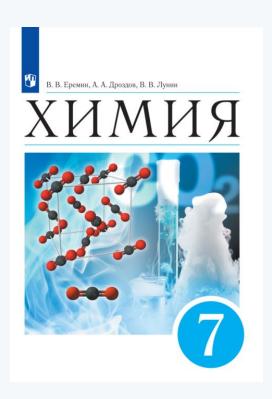






Возможно использование во внеурочной деятельности и в дополнительном образовании













Химия. Учебное пособие. 7, 8, (9) классы

- ✓ Реализация предпрофессиональной подготовки в 7-9 классе предусматривает потребность переноса части предметного материала с уровня среднего общего образования в 8-9 классы
- ✓ Материал выстроен в логике деятельностного подхода, необходимым элементом пособий являются практические задания и задачи
- ✓ Специальные рубрики ориентируют в мире профессий, связанных с естественно-научным образованием
- ✓ Предусмотрены модули, в которых подробно развернут алгоритм проведения исследования, выполнения задания, решения задачи







Федеральная рабочая программа среднего общего образования «Химия. Базовый уровень»



ФЕДЕРАЛЬНАЯ РАБОЧАЯ ПРОГРАММА СРЕДНЕГО ОБЩЕГО ОБРАЗОВАНИЯ

КИМИХ

(базовый уровень)

(для 10-11 классов образовательных организаций)

Москва - 2023

2 года по 1 часу в неделю, всего 68 часов

10 класс

- 1. Теоретические основы органической химии. 3 ч
- 2. Углеводороды. 13 ч
- 3. Кислородсодержащие органические соединения. 13 ч
- 4. Азотсодержащие органические соединения. 3 ч
- 5. Высокомолекулярные соединения. 2 ч

11 класс

- 1. Теоретические основы химии. 13 ч
- 2. Неорганическая химия. 17 ч
- 3. Химия и жизнь. 4 ч







Рабочая программа среднего общего образования «Химия. Углублённый уровень»



ФЕДЕРАЛЬНАЯ РАБОЧАЯ ПРОГРАММА СРЕДНЕГО ОБЩЕГО ОБРАЗОВАНИЯ

КИМИХ

(углублённый уровень)

(для 10-11 классов образовательных организаций)

Москва - 2023

2 года по 3 часа в неделю, всего 204 часа:

10 класс — 102 ч

11 класс — 102 ч

10 класс

- 1. Теоретические основы органической химии. 8 ч
- 2. Углеводороды. 35 ч
- 3. Кислородсодержащие органические соединения. 41 ч
- 4. Азотсодержащие органические соединения. 12 ч
- 5. Высокомолекулярные соединения. 6 ч

11 класс

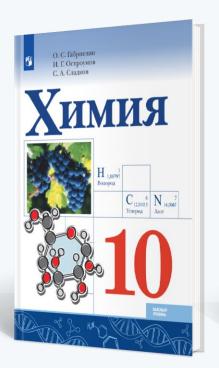
- 1. Теоретические основы химии. 39 ч
- 2. Неорганическая химия. 54 ч
- 3. Химия и жизнь. 9 ч

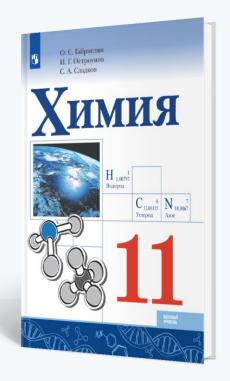




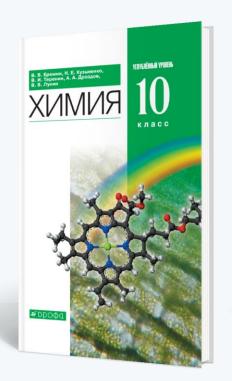


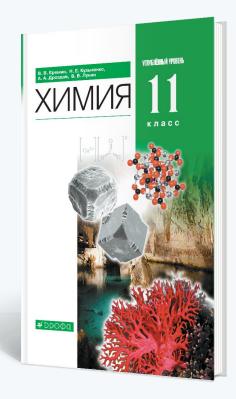
ФПУ. Приложение 1





Базовый уровень





Углубленный уровень







Универсальные пособия











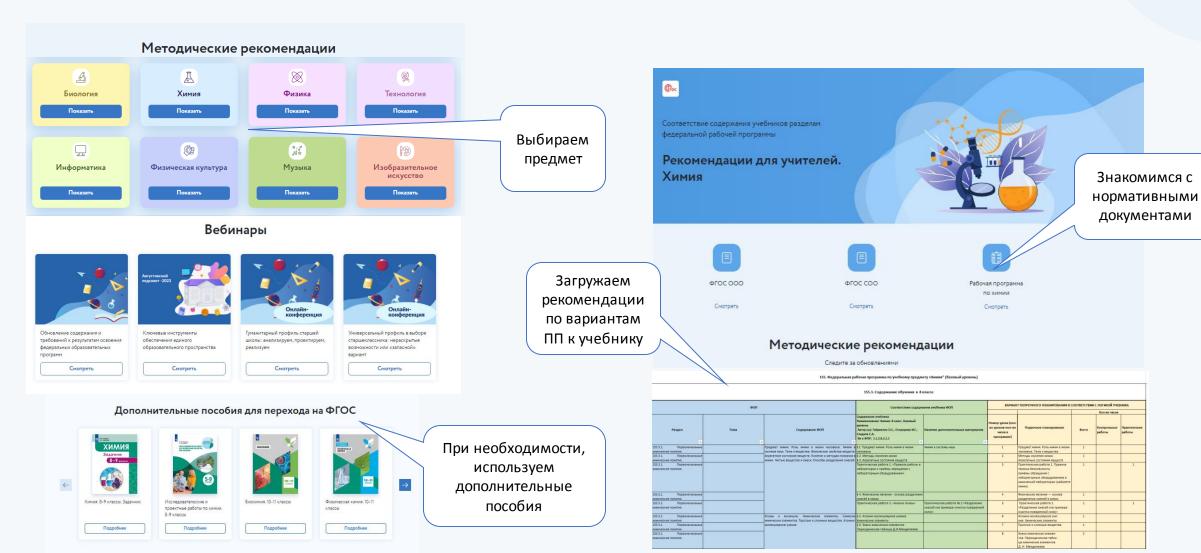


- Универсальные по отношению кУМК
- Задачи структурированы по темам школьного курса химии и позволяют учителю организовать фронтальную и индивидуальную работу по отработке знаний и умений
- Интересные опыты, которые учащийся может выполнить дома самостоятельно или в классе





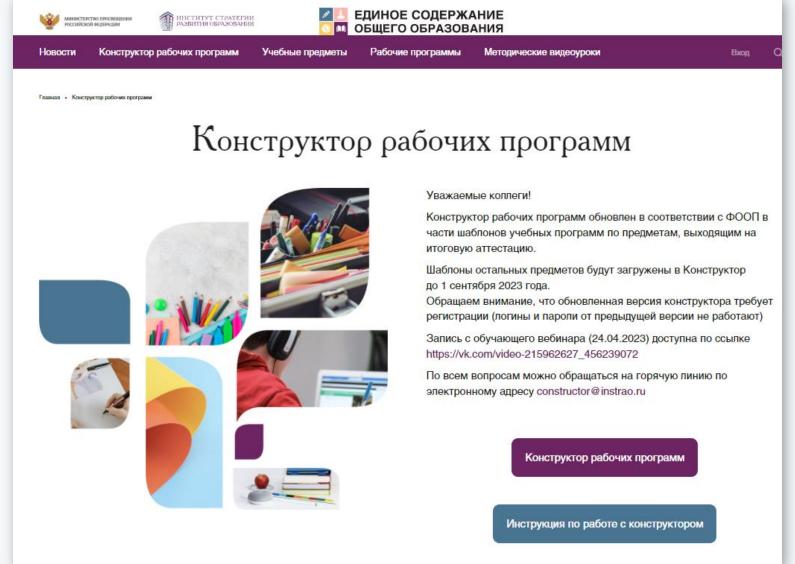








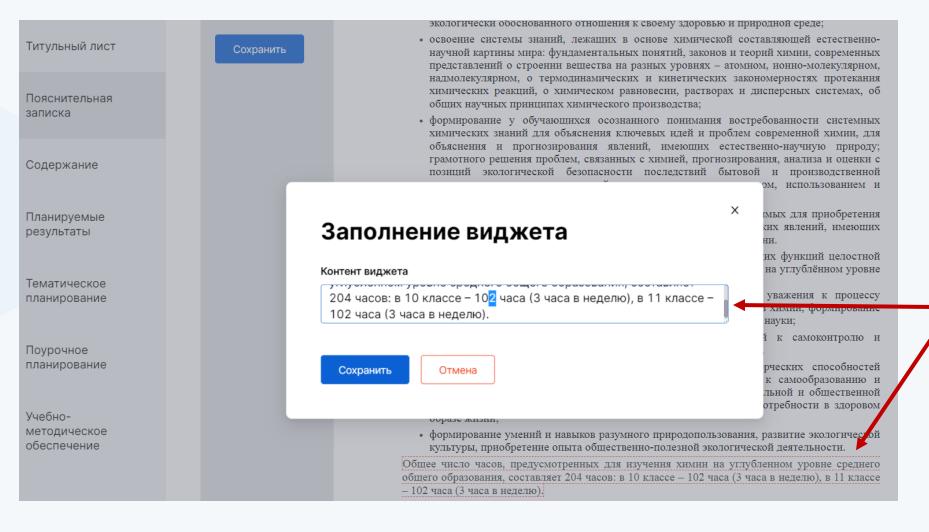












В рабочую программу можно вносить изменения.

Можно изменить количество часов на изучение предмета







Содержание

Планируемые результаты

Тематическое планирование

Поурочное планирование

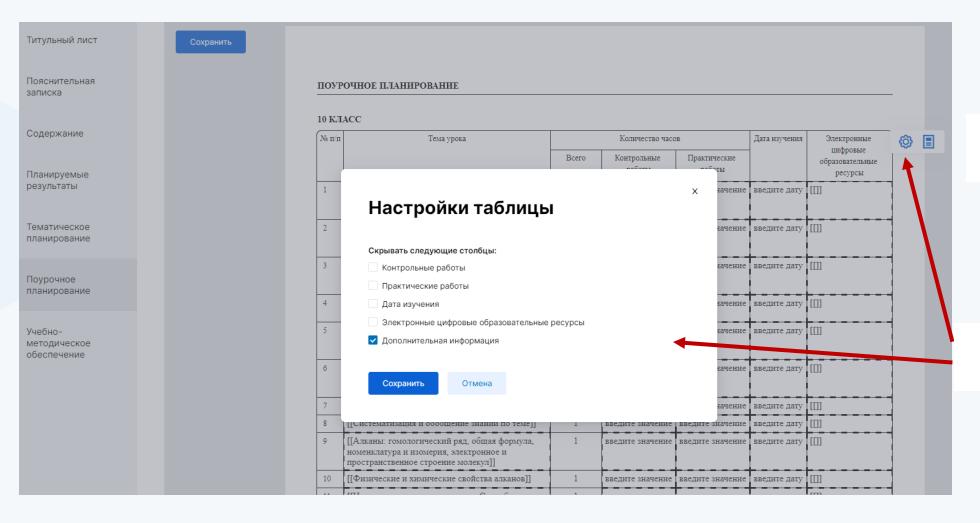
Учебно-методическое обеспечение

Разде	ел 3. Кислородсодержащие органические соедине	кия				
3.1	Спирты. Фенол	11	введите значение	1	[[]]	
3.2	Карбонильные соединения: альдегиды и кетоны. Карбоновые кислоты. Сложные эфиры. Жиры	21	введите значение	1	[[]]	
3.3	Углеводы	9	1	введите значен	ние [[]]	
		+ Доб	авить строку			Можно изменять
Итого по разделу		41			количество часов	
Раздо	ел 4. Азотсодержащие органические соединения					
4.1	Амины. Аминокислоты. Белки	12	1	2	[[]]	
		+ Доб	авить строку			
Итого	о по разделу	12 ①				Можно добавлять урок
Разде	ел 5. Высокомолекулярные соединения					
5.1	Высокомолекулярные соединения	6	введите значение	1	[[]]	раздел, добавить разде
		+ Доб	авить строку			или модуль, а также
Итого по разделу		6 ј				изменять очерёдность
		+ Доб	авить модуль			изучения разделов/тем
		+ Доб	авить раздел			
	ЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ	102		6		









Можно изменять очерёдность изучения тем

Можно скрыть или добавить столбцы







Печатные и цифровые издания для 1-9 классов



- для урочной и внеурочной деятельности
- ▶ большинство заданий моделируют ситуации из реальной жизни детей, учитывая их интересы и опыт общения
- ▶ формирование готовности справляться с нетиповыми задачами
- развитие активности и самостоятельности учащихся, вовлечение в поисковую деятельность

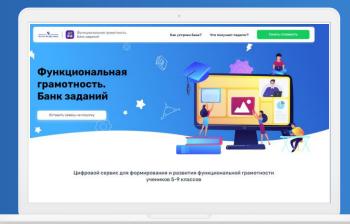








Цифровой сервис. Функциональная грамотность. Банк заданий



Включен в ФП ЭОР







Использование учебных пособий закреплено Федеральным законом «Об образовании в Российской Федерации» и Федеральными государственными образовательными стандартами

№ 273-Ф3 «Об образовании в Российской Федерации»



ЗАРЕГИСТРИРОВАНО



Статья 18, п. 4; Статья 35, п. 2







ФГОС НОО, ст. 361

ФГОС ООО, ст. 37.3²

ФГОС СОО, ст. 27³

- 1. Приказ Министерства просвещения РФ от 31.05.2021 № 286
- 2. Приказ Министерства просвещения РФ от 31.05.2021 № 287
- 3. Приказ Министерства просвещения РФ от 17 мая 2012 г. № 413







Возможность для:



обеспечения различных видов компоновки единиц содержания (в зависимости от объема): учебный предмет/учебный курс/учебный модуль

реализации **индивидуальных учебных планов**, в том числе с возможностью сокращения сроков обучения





углублённого изучения отдельных предметов

для организации, которая является федеральной или региональной инновационной площадкой, самостоятельно выбирать траекторию изучения содержания образования







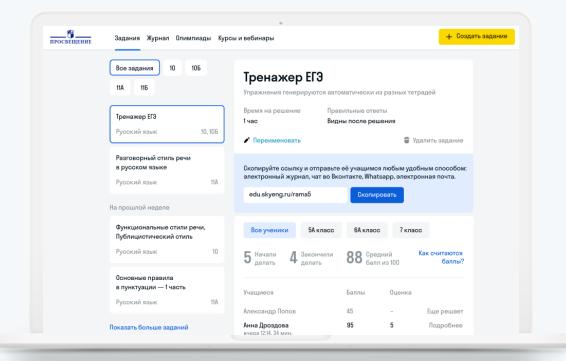




«Цифровые рабочие тетради» («Домашние задания»)

в ФП ЭОР

Сервис выдачи домашних заданий для учащихся 5—11 классов по всем основным предметам школьной программы















https://clck.ru/sWWXc



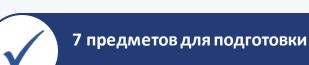






Цифровой сервис «Я сдам ЕГЭ»

в ФП ЭОР





Актуальные версии заданий от разработчиков ЕГЭ



Проверенные алгоритмы решений



Справочные материалы к каждому заданию



Сервис эффективной подготовки к экзаменам с



Больше информации

https://lecta.ru/egepromo/







Цифровой сервис «Лаборатория проектов»

Обучающее сопровождение проектной деятельности школьников 5—11 классов





ученику легче создать проект, а учителю – оценить уровень работы



4 вида проектов и 4 уровня сложности для дифференцированного подхода



Конструктор учитывает школьную специфику



Больше информации

https://media.prosv.ru/lsp/







Профессиональная литература для учителя

«Педагогический нон-фикшн» - новая серия литературы для учителя и об учителе

Готовятся к выпуску:



• «Проблемы школьной неуспешности детей и пути преодоления.

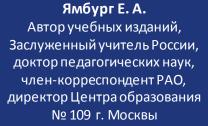
Книга для учителя», авторский коллектив - эксперты Российской академии образования (PAO)

- «Метапредметные результаты в учебной деятельности»
 - автор доктор педагогических наук директор Института педагогики СПбГУ Е. И. Казакова
- «На пути к новой педагогике: учить работать с невидимым» автор заслуженный учитель России А. А. Рывкин
- «Тьюторство новое образование XXI века»

автор - федеральный эксперт и член правления Межрегиональной тьюторской ассоциации С. В. Ветров

Выпущены







Динаев А. М. Автор учебных изданий, учитель истории и обществознания, Учитель года — 2018







МЕТОДИЧЕСКИЙ ПРОАКТИВ: УЧИТЕЛЯ ДЛЯ УЧИТЕЛЕЙ БОЛЬШОЙ СТРАНЫ

Поддержка талантливых педагогов и распространение лучших методических практик

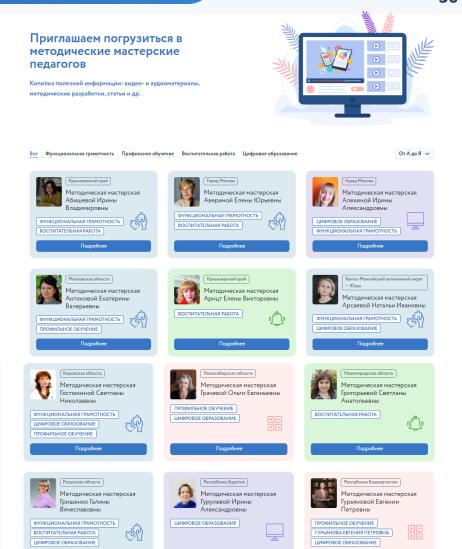
Методические мастерские педагогов на портале Учитель. Club – это:

- актуальные направления:
 - формирование функциональной грамотности,
 - о воспитательная работа,
 - о профориентация и профильное обучение,
 - о применение цифровых технологий
- ежемесячные **онлайн мастер-классы** авторов мастерских
- более 20 000 посетителей портала
- более 160 авторских педагогических мастерских
- более 1000 методических разработок



https://uchitel.club/workshops

Ноябрь 2023 г. – народное голосование за лучшую мастерскую

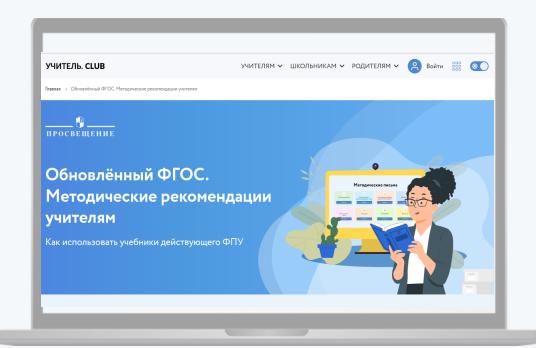








Методическая поддержка перехода на обновлённые ФГОС



- Методические письма по использованию учебников, соответствующих ФГОС 2009 - 2012, в условиях перехода на ФГОС 2021
- Видеолекции
- Рекомендации дополнительных учебных пособий и цифровых ресурсов
- Курсы повышения квалификации



Больше информации

https://uchitel.club/fgos







2023-2024



ВСЕРОССИЙСКИЙ УРОК БЕЗОПАСНОСТИ

Банк ресурсов и тестов для педагогов и школьников.

Разработан авторами ведущих отечественных проектов по наиболее актуальным тематикам ОБЖ.

Провести урок



Используйте возможности <u>цифровых рабочих тетрадей</u> на уроке и для организации самостоятельной работы школьников.





I модуль. «О самом важном». (1–8 сентября 2023)













https://safetylesson.prosv.ru/



ПРОСВЕЩЕНИЕ

ОСНОВАНО В 1930



Общие вопросы <u>prosv@prosv.ru</u>

Издательство <u>vopros@prosv.ru</u>

Поставка <u>info@td-prosv.ru</u>

оборудования

Обучение педагогов <u>academy-info@prosv.ru</u>

Цифровые продукты <u>sales-digital@prosv.ru</u>





