

ЛЕКТА РИУМ

ХИМИЯ

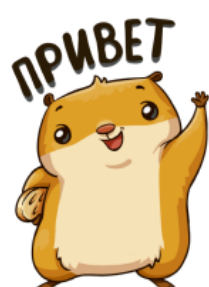


ЕГЭ
2022

Л

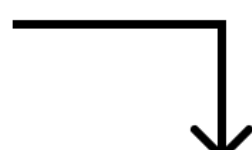
с Ксюшей
Бендюкевич





Всем привет! ЕГЭ 2022 подкрадывается незаметно, а вместе с ним изменения, которые нас ждут и не могут оставаться без внимания!

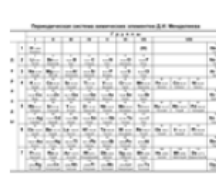
Как начинать свою подготовку?



1. Для начала проверь свой уровень знаний

Начни с любого пробного варианта, например, на сайте **РЕШУЕГЭ**

Выполняй его в соответствии со всеми требованиями, старайся выполнить все задания по возможности, выполняй их в обстановке, которая максимально приближена к аудитории ППЭ ЕГЭ



3. Задумайся о поступлении заранее

Изучить информацию о различных профессиях и реши, что придется тебе по душе.

Где искать?

АТЛАС ВУЗОВ НА САЙТЕ «ЯНДЕКС.ЕГЭ» - каталог высших учебных заведений с очень полезной информацией

УЧЕБА.РУ – профориентация и выбор профессий

2. Начинать изучение теории уже сейчас

Советую начать самостоятельную подготовку и читать теорию в хороших учебниках, а не бегать с горящими глазами в агонии подготовки к ЕГЭ Советую присмотреться к этим учебникам



Химия. 11 класс.
Углубленный уровень.
Карцова А.А., Лёвкин А.Н.



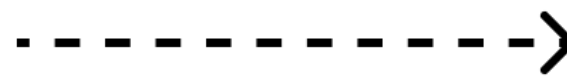
Химия. 10 класс.
Углубленный уровень.
Карцова А.А., Лёвкин А.Н.



Репетитор по химии.
А.С. Егоров



КАЛЬКУЛЯТОР БАЛЛОВ ЕГЭ – оценит твои шансы на поступление в вузы на 9 455 образовательных программ бакалавриата и специалитета на 268 178 бюджетных мест



Переходим к самому интересному ...

барабанная дробь

Какие изменения планируются на ЕГЭ в 2022 году?

В конце августа появилась демонстрационная версия ЕГЭ по химии 2022. Там мы можем увидеть ряд изменений, которые вступят в силу в новом учебном году.

С проектом демоверсии ЕГЭ 2022 по химии ты можешь ознакомиться на сайте ФИПИ



- Начнем с дополнительных материалов – таблицы Менделеева и таблицы растворимости. Никаких новых внедрений вносить не планируется. Уже радуется, что не придется заново привыкать к новым таблицам

- Количество заданий уменьшится **с 35 (ЕГЭ 2021) до 34:**

	первая часть	% от общего	вторая часть	% от общего
ЕГЭ 2021	40 баллов	66,7%	20 баллов	33,3%
ЕГЭ 2022	35 баллов	60,3%	23 балла	39,7%

- Общее время работы – **210 минут**



ОСНОВНЫЕ ИЗМЕНЕНИЯ В ЗАДАНИЯХ

Задание №5 первой части (усложненное по сравнению с прошлым годом)

- 5 Среди предложенных формул веществ, расположенных в пронумерованных ячейках, выберите формулы: А) двухосновной кислоты; Б) средней соли; В) амфотерного гидроксида.

1	NaH_2PO_4	2	$\text{Zn}(\text{OH})_2$	3	HNO_2
4	H_2SO_3	5	H_3P	6	ZnO
7	Zn	8	NH_4NO_3	9	$\text{Fe}(\text{OH})_2$

Запишите в таблицу номера ячеек, в которых расположены вещества, под соответствующими буквами.

Ответ:

А	Б	В

Если раньше нужно было установить соответствие левого и правого столбца, то теперь нужно выбрать из девяти предложенных веществ необходимые формулы, которые соответствуют условию задания

Задание №12 (объединенное задание №13 и 14 прошлого года)

- 12 Из предложенного перечня выберите все вещества, при взаимодействии которых с раствором перманганата калия в кислой среде образуется карбоновая кислота.

- 1) гексен-1
- 2) бензол
- 3) метилбензол
- 4) этилацетат
- 5) уксусный альдегид

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: _____

В обновлённом задании будет снято ограничение на количество элементов ответа, из которых может состоять полный правильный ответ.

Задание №21 первой части (задание №23 в прошлых годах)

Для выполнения задания 21 используйте следующие справочные данные.

Концентрация (молярная, моль/л) показывает отношение количества растворённого вещества (n) к объёму раствора (V).

pH («пэ аш») – водородный показатель; величина, которая отражает концентрацию ионов водорода в растворе и используется для характеристики кислотности среды.

Шкала pH водных растворов электролитов

pH: 0 1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13 14

Среда раствора: сильно кислая, слабо кислая, нейтральная, слабо щелочная, сильно щелочная

- 21 Для веществ, приведённых в перечне, определите характер среды их водных растворов, имеющих одинаковую концентрацию (моль/л).
- 1) Na_2SO_4
 - 2) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$
 - 3) K_2SO_3
 - 4) HClO_3

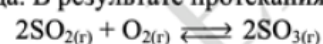
Запишите номера веществ в порядке возрастания значения pH их водных растворов.

Ответ: → → →

Это задание заменило привычное **ЗАДАНИЕ №23** в ЕГЭ прошлых лет на установление соответствия между предложенными веществами и типом гидролиза/определением среды растворов. Теперь нужно уметь не только определять тип гидролиза, но и ориентироваться на сильно (слабо) кислую / щелочную среду растворов предложенных веществ.

Задание №23 первой части (нет аналогов)

- 23 В реактор постоянного объёма поместили некоторое количество оксида серы(IV) и кислорода. В результате протекания обратимой реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие.

Используя данные, приведённые в таблице, определите равновесную концентрацию SO_2 (X) и исходную концентрацию O_2 (Y).

Реагент	SO_2	O_2	SO_3
Исходная концентрация (моль/л)	0,6		
Равновесная концентрация (моль/л)		0,3	0,4

Выберите из списка номера правильных ответов.

- 1) 0,1 моль/л
- 2) 0,2 моль/л
- 3) 0,3 моль/л
- 4) 0,4 моль/л
- 5) 0,5 моль/л
- 6) 0,6 моль/л

Запишите выбранные номера в таблицу под соответствующими буквами.

Ответ:

X	Y
<input type="text"/>	<input type="text"/>

Открываем спецификатор и видим, что задание раскрывает тему «обратимые и необратимые химические реакции. Химическое равновесие» Раньше подобные задания я встречала в олимпиадах. Но открою вам секрет)) это задание не такое уж и сложное, если разобраться с тем, что такое равновесные концентрации.

Мак балл за выполнение задания = 2 баллам.

Задание №24 первой части (задание №29 в усложненном виде)

28

Из 150 кг природного известняка при взаимодействии с азотной кислотой был получен нитрат кальция массой 196,8 кг. Вычислите массовую долю (%) примесей в указанном известняке. (Запишите число с точностью до целых.)

Ответ: _____ %.

Изменён вид расчётов в задании 28: требуется определить значение «выхода продукта реакции» или «массовой доли примеси».

В первой части исключено задание №6, так как проверяющие элементы ответа включены в задания №7 и 8.

ВТОРАЯ ЧАСТЬ ОСТАЛАСЬ БЕЗ ИЗМЕНЕНИЙ.

Изменена шкала оценивания некоторых заданий в связи с уточнением уровня их сложности и количеством мыслительных операций при их выполнении. В результате этого максимальный балл за выполнение работы в целом составит 56 баллов (в 2021 г. – 58 баллов).

В целом принципиальных изменений и различий не так много по сравнению с прошлым годом, как и ранее нужно готовиться чуть выше, чем рамки ЕГЭ и работать над логикой и структурой своих химических суждений. Тогда и 100 баллов будут реальностью! Удачи в подготовке, дорогой друг!

