

Формат ЕГЭ по химии 2023

Палкина Т.П.

Председатель предметной комиссии

Расписание ЕГЭ

ЕГЭ – это форма ГИА, которая проводится в соответствии с Федеральным законом «Об образовании в РФ».

Досрочный период – 10 апреля.

Основной период – 29 мая (пятница).

Резервный день – 28 июня.

Структура варианта КИМ ЕГЭ

	2022 (34)	2023(34)
Часть 1	28	28
Базовый уровень	20	17
Повышенный уровень	8	11
Часть 2	6	6
Высокий уровень	6	6

Распределение заданий по частям экзаменационной работы

Часть работы	Кол-во заданий	Мах первичный балл	% от общего мах первичного балла
Часть 1	28	36	64,3
Часть 2	6	20	35,7
ИТОГО	34	56	100

Изменения в КИМ ЕГЭ 2022 года

Задание 5 проверяет умение классифицировать неорганические вещества
Изменен формат предъявления условий:

- 1) таблица
- 2) вещества представлены формулами и названиями, в том числе **тривиальными** (в демоверсии: аммиачная селитра, фосфин)

Изменения в КИМ ЕГЭ 2022 года

Задание 21

Проверяется умение определять среду водных растворов , но нужно расставить вещества в порядке уменьшения/увеличения кислотности среды (рН)

Изменения в КИМ ЕГЭ 2022 года

Задание 28

Расчетная задача на определение «выхода продукта реакции» или «массовой доли примеси».

Изменения в КИМ ЕГЭ 2023 года

Изменен формат предъявления условия **задания 23**, ориентированного на проверку умения проводить расчеты концентраций веществ в равновесной системе: вместо табличной формы предъявления количественных данных все элементы будут представлены в виде текста.

Изменения в КИМ ЕГЭ 2023 года

- Изменен порядок следования заданий 33 и 34.
- Изменен уровень сложности заданий 9, 12 и 16. Они будут представлены заданиями на повышенном уровне сложности.

Шкала оценивания заданий

2023 год: 8 заданий оцениваются 2 баллами:

6-7-8

14-15

22-23-24

Часть 2

№ 29,30,31 решение должно **соответствовать условию** и быть химически грамотным;

№ 32 сохраняется уровень сложности последних лет (скелетные формулы!);

№ 33 сохраняется уровень сложности последних лет;

№ 34 многостадийная задача проверяет высокий уровень химического мышления!

ЕГЭ 22(29 задание)

Даны вещества: сероводород, хлор, сульфат меди (II), гидроксид марганца (II), иодид натрия, гидроксид натрия.

Из предложенного перечня веществ выберите вещества, окислительно-восстановительная реакция между которыми приводит к образованию двух кислот. В ответе запишите уравнение только одной из возможных окислительно-восстановительных реакций с участием выбранных веществ. Составьте электронный баланс, укажите окислитель и восстановитель.

ЕГЭ -22(30 задание)

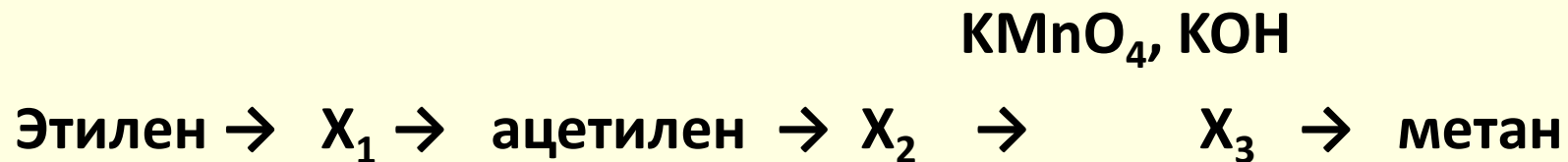
Даны вещества: гидроксид бария, нитрат серебра, гидрокарбонат натрия, нитрат железа (III), иодид натрия, нитрит натрия

Из предложенного перечня выберите **кислую соль** и вещество, при протекании реакции ионного обмена между которыми образуются две соли. Запишите молекулярное, полное и сокращенное ионные уравнения реакции с участием выбранных веществ.

ЕГЭ-22(31 задание)

Цинк сплавляли с твердым гидроксидом калия. Полученное в результате твердое вещество растворили в необходимом количестве раствора серной кислоты. В образовавшийся раствор добавили сульфид калия, в результате чего образовался белый осадок. Осадок отделили, а затем поместили в горячий концентрированный раствор серной кислоты. Напишите уравнения четырех описанных реакций.

ЕГЭ-22 (32 задание)



ЕГЭ-22 (33 задание)

Органическое вещество А, содержащее по массе 57,5% углерода, 4,8% водорода, 21,9% кислорода и натрий, образуется при действии раствора щелочи на вещество Б. Известно, что 1 моль вещества Б может прореагировать с 2 моль натрия, а заместители в молекуле вещества Б расположены у первого и третьего атомов углерода. На основании данных условия задачи:

- 1) проведите необходимые вычисления и установите молекулярную формулу вещества А;
- 2) составьте структурную формулу вещества А, которая однозначно отражает порядок связи атомов в его молекуле;
- 3) напишите уравнение получения вещества А при действии раствора щелочи на вещество Б.

ЕГЭ-22 (34 задание)

Пластинку, сделанную из сплава цинка со свинцом, в которой общее число электронов в атомах металлов в 56 раз больше числа Авогадро, поместили в 100 г раствора хлорида олова (II). После того как хлорид олова (II) прореагировал полностью, пластинку с выделившимся на ней металлом, извлекли из раствора. В результате общее число электронов в атомах трех металлов пластинки увеличилось на 12,5 % по сравнению с числом электронов в атомах металлов исходной пластинки. К оставшемуся раствору добавили 480 г 20%-ного раствора гидроксида натрия. Вычислите массовую долю щелочи в конечном растворе. Процессом гидролиза солей пренебречь.

ЕГЭ 23

Внимательно читать!

И еще раз, внимательно читать!

Волноваться в меру!

И все получится!