

Новые тренировочные варианты статград по химии 9 класс формат ОГЭ 2024 задания и ответы с решением для подготовки к реальному экзамену, который пройдёт у 9 класса 27 мая 2024 года в понедельник. Каждый пробник соответствует структуре варианта КИМ экзамена ФИПИ. Работа состоит из двух частей, включающих в себя 24 задания. Часть 1 содержит 19 заданий с кратким ответом, часть 2 содержит 5 заданий с развёрнутым ответом. На выполнение тренировочной работы по химии отводится 3 часа (180 минут).

👉 [Варианты ХИ2390101-ХИ2390104 ОГЭ по химии](#)

👉 [Варианты ХИ2390201-ХИ2390204 ОГЭ по химии](#)

👉 [Варианты ХИ2390301-ХИ2390304 ОГЭ по химии](#)

👉 [Варианты ХИ2390401-ХИ2390404 ОГЭ по химии](#)

👉 [Варианты ХИ2390501-ХИ2390504 ОГЭ по химии](#)

Ответы к заданиям 1–19 записываются в виде последовательности цифр (чисел) или числа. Ответ запишите в поле ответа в тексте работы. К заданиям 20–23 следует дать полный развёрнутый ответ, включающий в себя необходимые уравнения реакций и расчёты. Задания выполняются на чистом листе бумаги. Задание 24 предполагает выполнение эксперимента под наблюдением учителя. К выполнению задания 24 следует приступать после выполнения обучающимся задания 23 и не ранее чем через 30 минут после начала выполнения работы.

Работа выполняется яркими чёрными чернилами. Допускается использование гелевой или капиллярной ручки. При выполнении работы Вы можете пользоваться Периодической системой химических элементов Д.И. Менделеева, таблицей растворимости

солей, кислот и оснований в воде, электрохимическим рядом напряжений металлов и непрограммируемым калькулятором.

1 335EFE

Выберите два утверждения, в которых говорится о фосфоре как о простом веществе:

- 1) В организме человека фосфор лучше усваивается вместе с кальцием;**
- 2) Фосфор умели получать еще арабские алхимики;**
- 3) Фосфор содержится в тканях живых организмов;**
- 4) В природе в свободном состоянии фосфор не встречается из-за высокой химической активности;**
- 5) Фосфор содержится в нуклеиновых кислотах.**

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ:

2 F3940A

Выберите два утверждения, в которых говорится об азоте как о простом веществе:

- 1) Взрывчатые вещества содержат азот;**
- 2) Воздух содержит 78% азота по объёму;**
- 3) Азот получают фракционной перегонкой жидкого воздуха;**
- 4) Азот входит в состав белков;**

5) Многие красители содержат азот.

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ:

71.4915E2 Выберите два высказывания, в которых говорится о хлоре как о химическом элементе. 1) При реакции хлора с железом образуется хлорид железа(III). 2) Впервые хлор был получен в 1774 г. шведским учёным К. Шееле. 3) Хлор – самый распространённый галоген в земной коре. 4) Хлор входит в состав поваренной соли. 5) Хлор непосредственно реагирует почти со всеми металлами. Запишите номера выбранных ответов. Ответ 72.7B77E9 Выберите два высказывания, в которых говорится об алюминии как о химическом элементе. 1) Реакция алюминия с кислородом сопровождается выделением большого количества энергии. 2) Алюминий покрыт оксидной плёнкой. 3) По распространённости в природе алюминий занимает первое место среди металлов. 4) Высшая степень окисления алюминия равна +3. 5) Алюминий получают электролизом расплава его оксида в криолите. Запишите номера выбранных ответов.

К раствору с массовой долей гидроксида натрия 5% добавили избыток раствора сульфата меди(II). При этом образовался осадок массой 4,9 г. Определите массу исходного раствора щёлочи. В ответе запишите уравнение реакции, о которой идёт речь в условии задачи, и приведите все необходимые вычисления (указывайте единицы измерения искомых физических величин). Рассчитайте массу гидроксида натрия, необходимую для полной нейтрализации 245 г раствора с массовой долей серной кислоты 20%. В ответе запишите уравнение реакции, о которой идёт речь в условии задачи, и приведите все необходимые вычисления (указывайте единицы измерения искомых физических величин). После пропускания через раствор гидроксида калия 1,12 л углекислого газа (н.у.) получили 138 г раствора карбоната калия. Вычислите массовую долю соли в полученном растворе. В ответе запишите уравнение

реакции, о которой идёт речь в условии задачи, и приведите все необходимые вычисления (указывайте единицы измерения искомых физических величин). Оксид меди(II) массой 32 г может прореагировать с 146 г раствора соляной кислоты. Определите массовую долю кислоты в растворе. В ответе запишите уравнение реакции, о которой идёт речь в условии задачи, и приведите все необходимые вычисления (указывайте единицы измерения искомых физических величин). ОГЭ по химии 2 К 150 г раствора карбоната натрия добавляли раствор хлорида кальция до прекращения выделения осадка. Масса осадка составила 12,0 г. Вычислите массовую долю карбоната натрия в исходном растворе. В ответе запишите уравнение реакции, о которой идёт речь в условии задачи, и приведите все необходимые вычисления (указывайте единицы измерения искомых физических величин). К раствору серной кислоты с массовой долей кислоты 5% добавили избыток раствора нитрата бария. При этом выпал осадок массой 11,65 г. Определите массу исходного раствора серной кислоты. В ответе запишите уравнение реакции, о которой идёт речь в условии задачи, и приведите все необходимые вычисления (указывайте единицы измерения искомых физических величин). К 85 г раствора с массовой долей нитрата серебра 2% добавили избыток раствора хлорида натрия. Определите массу выпавшего осадка. В ответе запишите уравнение реакции, о которой идёт речь в условии задачи, и приведите все необходимые вычисления (указывайте единицы измерения искомых физических величин). ОГЭ по химии 3 После пропускания 5,6 л аммиака через раствор с массовой долей серной кислоты 10% получили раствор средней соли. Определите массу исходного раствора серной кислоты. В ответе запишите уравнение реакции, о которой идёт речь в условии задачи, и приведите все необходимые вычисления (указывайте единицы измерения искомых физических величин). Вычислите массу осадка, образовавшегося в результате добавления избытка гидроксида калия к 19 г раствора хлорида магния с массовой долей соли 5%. В ответе запишите уравнение реакции, о которой идёт речь в условии задачи, и приведите все необходимые вычисления (указывайте единицы измерения искомых физических величин). Вычислите объём углекислого газа (н.у.), который выделится при действии на избыток карбоната кальция

730 г 20%-ного раствора соляной кислоты. В ответе запишите уравнение реакции, о которой идёт речь в условии задачи, и приведите все необходимые вычисления (указывайте единицы измерения искомых физических величин). К 134 г раствора с массовой долей хлорида меди(II) 2% добавили избыток раствора нитрата серебра. Определите массу выпавшего осадка. В ответе запишите уравнение реакции, о которой идёт речь в условии задачи, и приведите все необходимые вычисления (указывайте единицы измерения искомых физических величин).