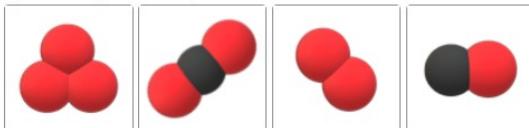


задания:

1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 закончить

Даны модели веществ.



Разделите модели веществ на группы. Перетащите изображения веществ в соответствующий столбец таблицы.

СЛОЖНЫЕ ВЕЩЕСТВА	ПРОСТЫЕ ВЕЩЕСТВА

1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 закончить

Установите соответствие между описанием частиц(-ы) и её обозначением: для каждой позиции, обозначенной буквой, выберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | ОПИСАНИЕ | ОБОЗНАЧЕНИЕ |
|-----------------------|-------------|
| A) три молекулы брома | 1) $3Br_2$ |
| Б) три атома брома | 2) $3Br$ |
| В) два атома водорода | 3) H_2 |
| | 4) $2H$ |

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

	А	Б	В
Ответ:			

1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 закончить

В результате исследования образца неизвестного газа было выяснено, что его молекула образована двумя атомами и он тяжелее воздуха. Можно сделать вывод, что этот газ –

- 1 метан (CH_4)
- 2 водород (H_2)
- 3 оксид азота(II) (NO)
- 4 оксид углерода(II) (CO)

В туристическом походе часто приходится использовать воду из природных источников, которая может содержать растворимые примеси, например, соединения железа. Использовать такую воду для приготовления пищи нельзя. Чтобы очистить природную воду от растворимых примесей, можно воспользоваться самодельным прибором, изображённым на рисунке. Он основан на способе разделения смесей, который называется



- 1 фильтрование
- 2 дистилляция
- 3 декантация
- 4 отстаивание

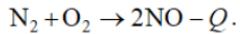
Прочтите описание процесса: «Тонкую стальную проволоку нагрели и опустили в сосуд с кислородом (1). Проволока сгорает, разбрасывая яркие искры (2). Полученное вещество растворяется в кислотах (3). При добавлении к образовавшемуся раствору щёлочи выпадает осадок (4)».

Выберите **все** предложения, в которых речь идёт о химических явлениях.

В ответе запишите номера соответствующих предложений в порядке возрастания, не разделяя их запятыми или пробелами.

Ответ: .

Определите, к каким типам химических реакций можно отнести реакцию, протекающую в соответствии с уравнением



- 1 реакция соединения
- 2 реакция разложения
- 3 экзотермическая реакция
- 4 эндотермическая реакция
- 5 реакция замещения

[1](#) [2](#) [3](#) [4](#) [5](#) [6](#) [7](#) [8](#) [9](#) [10](#) [закончить](#)

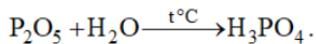
Верны ли следующие суждения о названии и составе вещества, формула которого P_2O_5 ?

- A)** Это вещество называется оксид фосфора(V).
Б) Данное вещество является гидроксидом неметалла.

- 1 верно только суждение А
 2 верно только суждение Б
 3 верны оба суждения
 4 оба суждения неверны

[1](#) [2](#) [3](#) [4](#) [5](#) [6](#) [7](#) [8](#) [9](#) [10](#) [закончить](#)

Расставьте коэффициенты в уравнении реакции, схема которой



Коэффициент перед формулой воды равен

- 1
 2
 3
 4

[1](#) [2](#) [3](#) [4](#) [5](#) [6](#) [7](#) [8](#) [9](#) [10](#) [закончить](#)

Для маринования сезонных овощей используют 4%-й раствор поваренной соли. Мама попросила Вику посчитать, сколько чайных ложек соли потребуется для приготовления 500 г такого раствора. Для своих вычислений Вика использовала знания о приготовлении растворов с определённой массовой долей и таблицу «Ложки вместо весов».

Сколько чайных ложек соли насчитала Вика?
Сколько граммов воды потребуется для приготовления такого раствора?

В таблицу ответов запишите только цифры.

	Количество чайных ложек, шт.	Масса воды, г
Ответ:	<input type="text"/>	<input type="text"/>



1 чайная ложка содержит	сахар	соль	мука	рис	вода
	8г	10г	10г	8г	5г
1 столовая ложка содержит	сахар	соль	мука	рис	вода
	25г	30г	30г	18г	25г

[1](#) [2](#) [3](#) [4](#) [5](#) [6](#) [7](#) [8](#) [9](#) [10](#) [закончить](#)

С какими из перечисленных ниже веществ будет реагировать кислород?

1 H₂O

2 Au

3 CH₄

4 H₂S

5 He