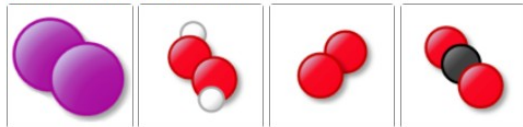


Задания:

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

Задания:

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
А) две молекулы азота	1) $2O_2$
Б) две молекулы кислорода	2) $2N$
В) два атома кислорода	3) $2N_2$
	4) $2O$

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

	А	Б	В
Ответ:	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>

Задания:

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 кислород (O_2)
- 2 водород (H_2)
- 3 углекислый газ (CO_2)
- 4 аргон (Ar)

Задания:

1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 закончить

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



1 фильтрация

2 дистилляция

3 декантация

4 выпаривание

Задания:

1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 закончить

Прочитайте описание процесса: «Пробирку с небольшим количеством порошка цинка нагревают на открытом пламени (1). Через некоторое время серебристо-серый металл превращается в белый порошок оксида цинка (2). Полученное вещество не имеет запаха (3). При добавлении к этому веществу кислоты порошок растворяется, образуя бесцветный раствор (4)».

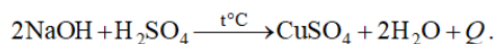
Выберите **все** предложения, в которых речь идёт о химических явлениях.

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

Задания:

1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 закончить

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



1 реакция соединения

2 реакция обмена

3 экзотермическая реакция

4 эндотермическая реакция

5 реакция замещения

Задания:

1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 закончить

Верны ли следующие суждения о названии и составе вещества, формула которого CO_2 ?

- А) Это вещество называется оксид углерода(II).
Б) Данное вещество является оксидом металла.

1 верно только суждение А

2 верно только суждение Б

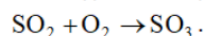
3 верны оба суждения

4 оба суждения неверны

Задания:

1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 закончить

Расставьте коэффициенты в уравнении реакции, схема которой



Коэффициент перед формулой оксида серы(IV) равен

1 1

2 2

3 3

4 4

Задания:

1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 закончить

Для приготовления малосольных огурцов обычно используют 2%-й раствор поваренной соли. Мама попросила Вика 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

Задания:

1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 закончить

С какими из перечисленных ниже веществ будет реагировать водород?

1 H_2O

2 O_2

3 SO_3

4 S

5 He