

ЖИДКОЕ СОСТОЯНИЕ ВЕЩЕСТВ. ВОДА.

ВОПРОСЫ И ЗАДАНИЯ ДЛЯ
САМОСТОЯТЕЛЬНОЙ РАБОТЫ
ПО ТЕМЕ

ЖИДКОЕ СОСТОЯНИЕ ВЕЩЕСТВА

ЗАДАНИЕ 1.

Заполните часть таблицы, в которой идёт речь о жидком состоянии вещества.

ХАРАКТЕРИСТИКА ЖИДКОГО СОСТОЯНИЯ ВЕЩЕСТВА

ХАРАКТЕРИСТИКА	ЖИДКОЕ АГРЕГАТНОЕ СОСТОЯНИЕ
Расстояние между частицами	
Взаимодействие частиц	
Движение частиц	
Наличие формы	
Занимаемый объём	
Свойства	

ХАРАКТЕРИСТИКА ЖИДКОГО СОСТОЯНИЯ ВЕЩЕСТВА

ХАРАКТЕРИСТИКА	ЖИДКОЕ АГРЕГАТНОЕ СОСТОЯНИЕ
Расстояние между частицами	Молекулы находятся непосредственно друг возле друга
Взаимодействие частиц	Силы притяжения между частицами значительные
Движение частиц	Свободное перемещение относительно друг друга
Наличие формы	Не имеют своей формы
Занимаемый объём	Принимают форму сосуда
Свойства	Текучи, малосжимаемы

ВОДА

ЗАДАНИЕ 2.

Опишите значение воды на Земле.

ЗАДАНИЕ 3.

Запишите определения.

Жёсткость воды –

Временная (карбонатная) жёсткость –

Постоянная (некарбонатная) жёсткость –

ВОДА

ЗАДАНИЕ 4.

Перечислите способы устранения жёсткости воды, проиллюстрировав ответ уравнениями реакций.

РЕШЕНИЕ РАСЧЁТНЫХ ЗАДАЧ

ЗАДАЧА 1.

В 500 г морской воды содержится 9 г солей.
Вычислите массовую долю солей в этом образце морской воды.

ФОРМУЛЫ ДЛЯ РАСЧЁТА:

$$\omega_{\text{раст. в-ва}} = m_{\text{раст. в-ва}} / m_{\text{р-ра}}$$
$$m_{\text{р-ра}} = m_{\text{раст. в-ва}} + m_{\text{H}_2\text{O}}$$

РЕШЕНИЕ РАСЧЁТНЫХ ЗАДАЧ

ЗАДАЧА 2.

В 360 г воды растворили 40 г сахара.

Вычислите массовую долю сахара в полученном растворе.

ЗАДАЧА 3.

В 1 л серной кислоты содержится 114 г

H_2SO_4 . Вычислите массовую долю

растворённого вещества, учитывая, что плотность раствора равна 1,14 г/мл.