



Задание № 1. Какое свойство характерно для воды?

- а. Низкая теплоемкость;
- б. Непрозрачность;
- в. Отсутствие цвета;
- г. Плохой растворитель;

Задание № 2. При замерзании воды плотность:

- а. возрастает;
- б. понижается;
- в. сначала возрастает, потом понижается;
- г. не изменяется.

Задание № 3. Молекула воды состоит из:

- а. двух атомов кислорода и одного атома водорода;
- б. двух атомов водорода и одного атома кислорода;
- в. двух атомов водорода и двух атомов кислорода;
- г. одного атома водорода и одного атома кислорода.

Задание № 4. Верны ли следующие суждения?

- А) Вода не может находиться одновременно в трех агрегатных состояниях.
 - Б) Переход воды из одного агрегатного состояния в другое относится к физическим явлениям.
- а. Верно только Б
 - б. Верно только А
 - в. Оба суждения верны;
 - г. Оба суждения неверны.

Задание № 5. Какое из перечисленных явлений выпадает из общего ряда?

- а. Образование воды при взрыве водорода с кислородом;
- б. Образование водорода при взаимодействии воды с активным металлом;
- в. Разложение воды на водород и кислород;
- г. Превращение воды в пар при кипении.

Задание № 6. В каком агрегатном состоянии наибольшее расстояние между структурными частицами воды?

- а. Твердом;
- б. Жидком;
- в. Газообразном;
- г. Везде одинаковое.

Задание № 7. Раствор не образуется при смешивании с водой:

- а. уксуса;
- б. сахара;
- в. подсолнечного масла;
- г. соли.

Задание № 8. Молекулярная формула воды:

- а. H_2O_2 ;
- б. H_2O ;
- в. HO_2 ;
- г. H_3O .

Задание № 9. Назовите 4 причины, вызывающие кислотные дожди.

Задание № 10. Когда впервые отмечался всемирный день воды?

Задание № 11. Дайте название взаимным переходам между различными агрегатными состояниями веществ:

- а. из твердого в газообразное;
- б. из газообразного в твердое;
- в. из газообразного в жидкое;
- г. из жидкого в газообразное;
- д. из твердого в жидкое;
- е. из жидкого в твердое.

Задание № 12. Приведите не менее четырех примеров для каждого вида веществ:

- а. кристаллические вещества;
- б. аморфные вещества.

Задание № 13. Какую массу 7%-ого раствора можно приготовить из 28 г соли? Сколько воды для этого потребуется?

Задание № 14. В легендах и преданиях каких народов говорится о воде, как колыбели жизни? Кратко перескажите одну из легенд.

Задание № 15. Продолжите высказывание: «Вода – самое удивительное вещество на нашей планете, потому, что.....»

Ответы:

Задание № 1.	
Задание № 2.	
Задание № 3.	
Задание № 4.	
Задание № 5.	
Задание № 6.	
Задание № 7.	
Задание № 8.	
Задание № 9.	
Задание № 10.	
Задание № 11.	а. г. б. д. в. е.
Задание № 12.	
Задание № 13.	
Задание № 14.	
Задание № 15.	

Желаем успеха!