

Конспект урока по химии 8 класс 14.04

«Типы химических реакций на примере свойств воды»

Цели урока: Изучить химические свойства воды, обобщить знания учащихся о значении воды для живых организмов, о строении молекулы воды, физических свойствах, а так же закрепить знания и умения учащихся по составлению уравнений химических реакций и определению типов химических реакций.

Ход урока:

Выполнить тест

Тестирование по теме: «Типы химических реакций»

1. Найдите соответствие:

- 1) Реакция соединения а) $AB = A + B$
- 2) Реакция разложения б) $A + B = AB$
- 3) Реакция замещения с) $A + CD = AD + C$
- 4) Реакция обмена д) $AB + CD = AD + CB$

2. Найдите соответствие:

- 1) Реакция соединения а) $2Na + 2H_2O = 2NaOH + H_2$
- 2) Реакция разложения б) $BaO + H_2O = Ba(OH)_2$
- 3) Реакция замещения с) $2KOH + H_2SO_4 = K_2SO_4 + 2H_2O$
- 4) Реакция обмена д) $2NH_3 = N_2 + 3H_2$

Учитель: Запишите тему урока: «Типы химических реакций на примере свойств воды» вспомнить все, что вы, знаете о воде – самом знакомом и самом загадочном веществе.

Около 71% поверхности Земли покрыто Мировым океаном. Наша страна богата водными ресурсами. Водные просторы вдохновляли известных русских художников на создание шедевров.

вода — хранитель и распределитель на нашей планете солнечной энергии, главный творец климата, ежедневной погоды, аккумулятор тепла и, что особенно важно, необходимейшее условие жизни на планете. По образному выражению академика А. Л. Карпинского, «вода — это живая кровь, которая создает жизнь там, где ее не было».

Вода занимает исключительное положение в природе еще и потому, что без нее была бы невозможна жизнь. Живое вещество образовалось в первобытных морях из растворенных в них веществ. И с тех пор все химические реакции в каждой клетке тела любого животного или растения идут между растворенными веществами.

Повторим физические свойства воды, тип химической связи в молекуле воды.

К какому классу соединений относится вода? (записать).

е

Мы уже изучили 4 основных типа химических реакций в неорганической химии. Давайте вспомним эти типы: реакции разложения, соединения, замещения и обмена

Вода легко вступает в химические реакции, и для нее характерны все 4 типа химических реакций.

Прочитать параграф учебника №34, выписать все уравнения реакции.

Выполнить задания №1

Записать ответы:

1. Какие типы химических реакций характерны для воды?
2. С какими химическими веществами взаимодействует вода?

Какие продукты реакции могут образовываться при реакциях воды с различными веществами?

Д/З § 34, упр. 3, стр. 197