

Тестовая работа по теме: «Реакции ионного обмена»

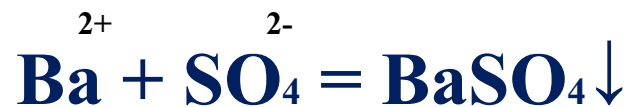
Химия. 9 класс.

*Гаврилова Светлана Викторовна
учитель химии МБОУ лицея «Престиж» г. о. Самара*



Щелочную среду имеет водный раствор соли

- хлорид аммония
- карбонат натрия
- сульфат натрия
- нитрат калия

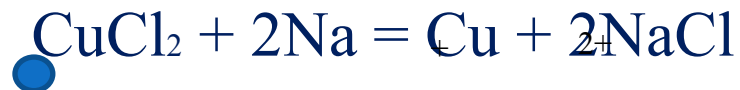


Сокращённому ионному уравнению соответствует молекулярное уравнение:

- $\text{BaO} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{BaCO}_3 + \text{K}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4 + \text{K}_2\text{CO}_3$
- $\text{BaCO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4 + 2\text{HCl}$



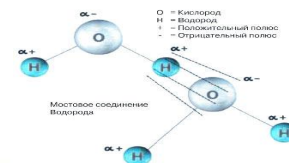
Какое сокращённое ионное уравнение соответствует молекулярному:



Образование воды



- $2\text{H}_2 + \text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{O}$
- $3\text{NaOH} + \text{H}_3\text{PO}_4 = \text{Na}_3\text{PO}_4 + 3\text{H}_2\text{O}$
- $\text{P}_2\text{O}_5 + 3\text{H}_2\text{O} = 2\text{H}_3\text{PO}_4$
- $\text{Mg}(\text{OH})_2 + 2\text{HNO}_3 = \text{Mg}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
- $\text{CaCO}_3 = \text{CaO} + \text{CO}_2$



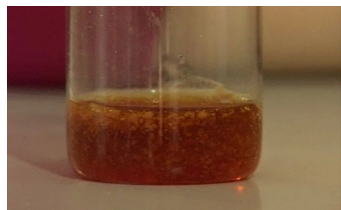
Выделение газа



- $3\text{NaOH} + \text{H}_3\text{PO}_4 = \text{Na}_3\text{PO}_4 + 3\text{H}_2\text{O}$
- $2\text{Fe}(\text{OH})_3 = \text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$
- $\text{Cu} + 4\text{HNO}_3 = \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{NO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
- $2\text{KMnO}_4 = \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2$
- $\text{Fe} + 2\text{HCl} = \text{FeCl}_2 + \text{H}_2$



Выпадение осадка



- $3\text{NaOH} + \text{FeCl}_3 = 3\text{NaCl} + \text{Fe}(\text{OH})_3$
- $\text{CuSO}_4 + 2\text{KOH} = \text{Cu}(\text{OH})_2 + \text{K}_2\text{SO}_4$
- $\text{Ca} + 2\text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{H}_2$
- $\text{CaCO}_3 = \text{CaO} + \text{CO}_2$
- $\text{Fe} + 2\text{HCl} = \text{FeCl}_2 + \text{H}_2$





Выберите сумму коэффициентов в полном и сокращенном ионных уравнениях:

- 10 и 5
- 4 и 12
- 12 и 4
- 5 и 10



Выберите сумму коэффициентов в полном и сокращенном ионных уравнениях:

- 3 и 17
- 17 и 3
- 17 и 9
- 9 и 17

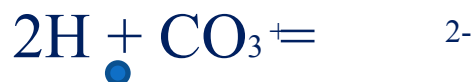


**К сильным электролитам
не относится**





При добавлении соляной кислоты к порошку соли белого цвета выделяется газ, от которого известковая вода мутнеет. Образованию газа соответствует левая часть краткого ионного уравнения:



Подведение итогов



14 – 15 правильных ответов – «5»

11 – 13 правильных ответов – «4»

7 – 10 правильных ответов – «3»

менее 7 – в следующий раз получится!!!

