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

$$Ba^{2+} + SO_4^{2-} = BaSO_4\downarrow$$

Сокращённому ионному уравнению соответствует молекулярное уравнение:

- $BaO + H_2SO_4 = BaSO_4 + H_2O$
- $BaCO_3 + K_2SO_4 = BaSO_4 + K_2CO_3$
- $BaCO_3 + H_2SO_4 = BaSO_4 + CO_2 + H_2O$
- $BaCl_2 + H_2SO_4 = BaSO_4 + 2HCl$

$CuCl_2 + NaOH = \ldots$

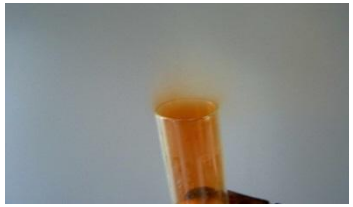
Какое сокращённое ионное уравнение соответствует молекулярному:

- $Cu^{2+} + 2NaCl = Cu(OH)_2 + 2NaCl$
- $CuCl_2 + 2OH^- = Cu(OH)_2 + 2Cl^-$
- $Cu^{2+} + 2OH^- = Cu(OH)_2$
- $CuCl_2 + 2Na^+ = Cu^{2+} + 2NaCl$

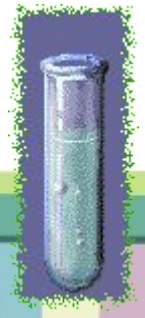
Образование воды

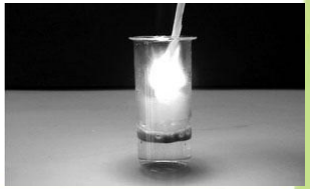
- $2H_2 + O_2 = 2H_2O$
- $3NaOH + H_3PO_4 = Na_3PO_4 + 3H_2O$
- $P_2O_5 + 3H_2O = 2H_3PO_4$
- $Mg(OH)_2 + 2HNO_3 = Mg(NO_3)_2 + 2H_2O$
- $CaCO_3 = CaO + CO_2$

Выделение газа

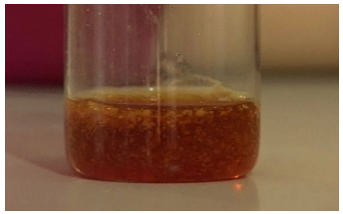


- $3NaOH + H_3PO_4 = Na_3PO_4 + 3H_2O$
- $2Fe(OH)_3 = Fe_2O_3 + 3H_2O$
- $Cu + 4HNO_3 = Cu(NO_3)_2 + 2NO_2 + 2H_2O$
- $2KMnO_4 = K_2MnO_4 + MnO_2 + O_2$
- $Fe + 2HCl = FeCl_2 + H_2$

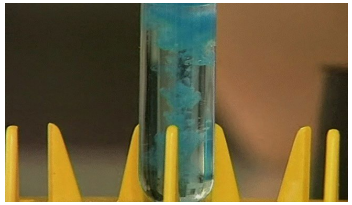




Выпадение осадка



- $3NaOH + FeCl_3 = 3NaCl + Fe(OH)_3$
- $CuSO_4 + 2KOH = Cu(OH)_2 + K_2SO_4$
- $Ca + 2H_2O = Ca(OH)_2 + H_2$
- $CaCO_3 = CaO + CO_2$
- $Fe + 2HCl = FeCl_2 + H_2$



$FeCl_2 + NaOH = \ldots$

Выберите сумму коэффициентов в полном и сокращенном ионных уравнениях:

- 10 и 5
- 4 и 12
- 12 и 4
- 5 и 10

$$AgNO_3 + FeCl_3 = \ldots$$

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

- HBr
- HCl
- H_2S
- H_2SO_4

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

$2H^{+} + H_2O^{=}$

$Ag^{+} + Cl^{-} =$

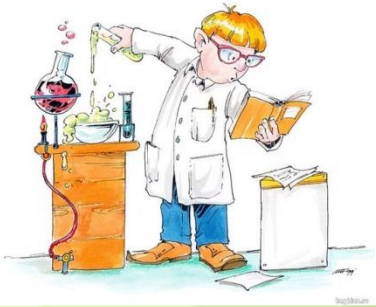
$NH_4^{+} + OH^{-} =$

$2H^{+} + CO_3^{2-} =$

Подведение итогов

14 – 15 правильных ответов – **«5»**

11 – 13 правильных ответов – «4»

7 – 10 правильных ответов – «3»

менее 7 – в следующий раз получится!!!