

Класса неорганических соединений.

Настина Л.И., учитель МАОУ
«СОШ г. Зеленоградска»,
Калининградской области

Начать тест

Результат теста

Верно: 9

Ошибки: 1

Отметка: 4

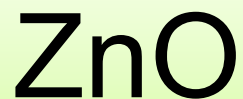
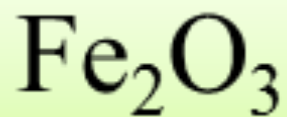
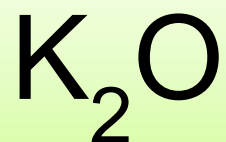
Время: 0 мин. 33 сек.

[исправить](#)

[ещё](#)

Вопрос 1.

- 1. Образует щелочь при взаимодействии с водой



Вопрос 2.

- При взаимодействии натрия с водой образуются

гидроксид натрия и
водород

Гидроксид натрия и
кислород

водород и оксид
натрия

Вопрос 3.

- Соляная кислота при обычных условиях взаимодействует с

магнием

ртутью

медью

Вопрос 4.

- Каким веществом надо подействовать на хлорид цинка $ZnCl_2$, чтобы получить гидроксид цинка $Zn(OH)_2$:

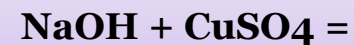
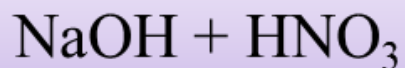
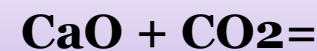
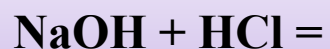
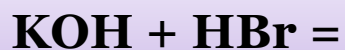
KOH

H₂O

HCl

Вопрос 5

Реакция нейтрализации протекает при взаимодействии :



исправить

ответ готов!

Вопрос 6

Реакция обмена протекает до конца между :

Хлоридом
бария и
нитратом
серебра

Хлоридом
бария и
сульфатом
калия

Нитратом
цинка и
сульфатом
калия

Хлоридом меди
и гидроксидом
калия

Гидроксидом
натрия и
хлоридом
натрия

Карбонатом
кальция и
хлоридом
натрия

исправить

ответ готов!

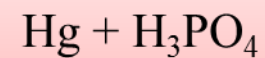
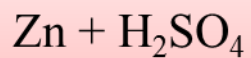
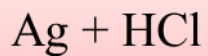
Вопрос 7

Хлорид бария $BaCl_2$ взаимодействует с



Вопрос 8.

- Водород выделяется при взаимодействии :



Вопрос 9.

- **Может вытеснить цинк из раствора его соли:**

Al

Cu

Na

Вопрос 10.

- Гидроксид натрия при обычных условиях взаимодействует с:

оксидом углерода (IV)

оксидом кальция

HCl

водой

исправить

ответ готов!