

Свойства неорганических веществ

Сложные

вещества

Оксиды

Кислоты

Основани
я

Соли

Основные

Бескислородные

Щелочи

Средние

Кислотные

Кислородсодержащ
ие

Нерастворимы
е в воде

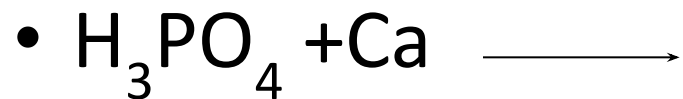
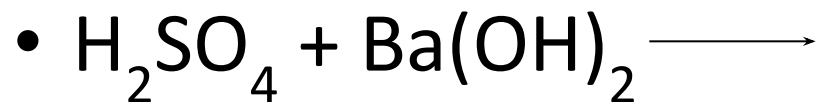
Кислые

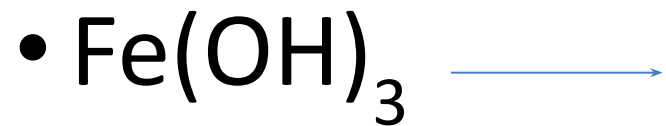
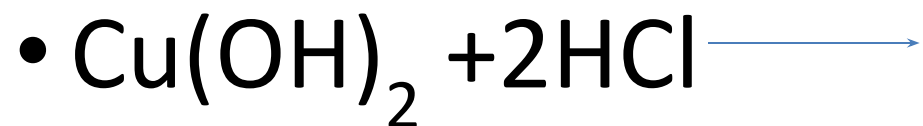
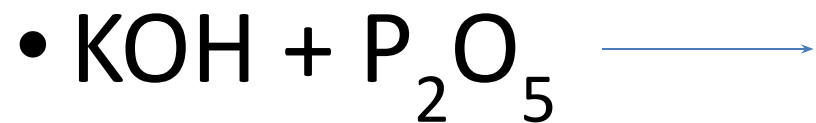
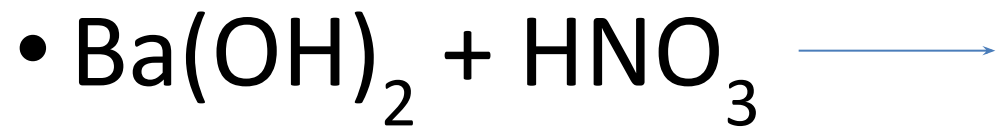
Амфотерны
е

Основные

Двойные

Закончите уравнения осуществившихся реакций:





ТЕСТ

- 1) Из предложенного перечня выберите основной оксид
а) K_2O б) SO_3 в) CO_2
- 2) В результате взаимодействия с водой Na_2O образуется
а) основание б) кислота в) соль
- 3) Какая из веществ в быту называется поваренной солью
а) Na_2CO_3 б) $NaNO_3$ в) $NaCl$ г) Na_3PO_4
- 4) Какой металл не реагирует с соляной кислотой
а) Mg б) Ag в) Fe
- 5) Что из перечисленного подходит гидроксиду натрия
а) щелочь б) двухосновная в) нерастворима в воде
- 6) Вещества какой пары могут реагировать между собой
а) $CO_2 + HCl$ б) $CaO + HCl$ в) $CaO + NaOH$

Спасибо за работу!

