

# Свойства неорганических веществ

# Сложные

## вещества

Оксиды

Кислоты

Основани  
я

Соли

Основные

Бескислородные

Щелочи

Средние

Кислотные

Кислородсодержащ  
ие

Нерастворимы  
е в воде

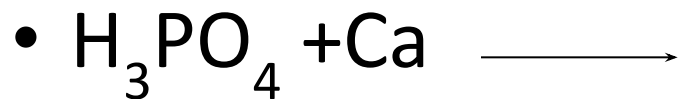
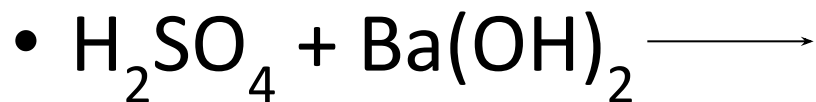
Кислые

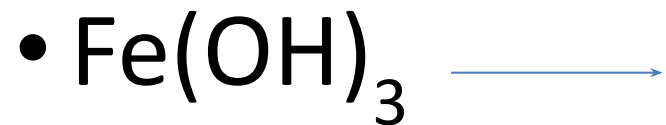
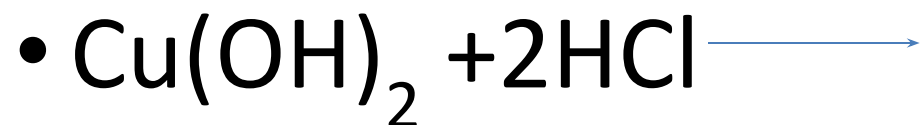
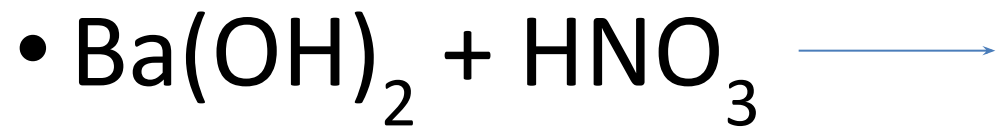
Амфотерны  
е

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!*

