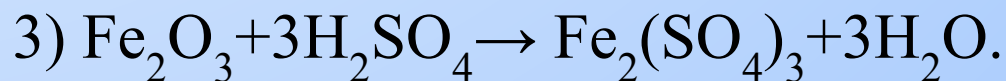
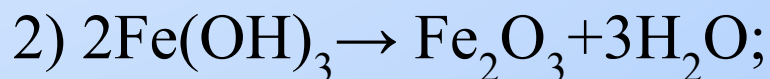
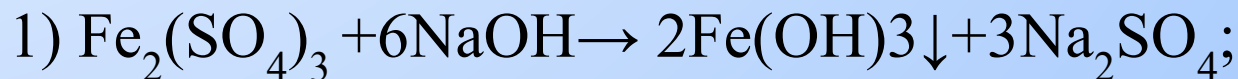
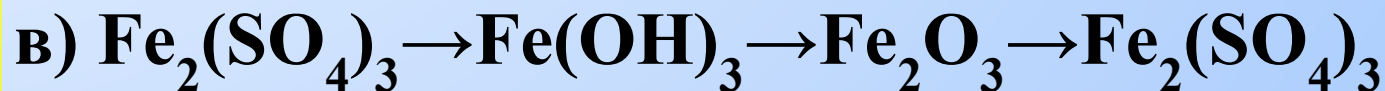
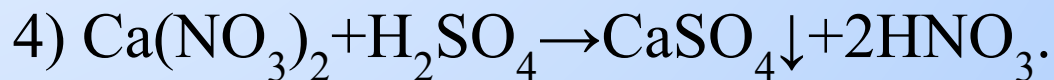
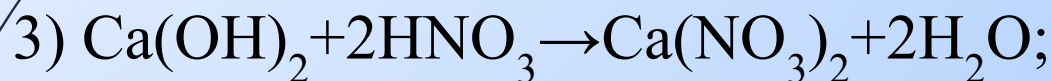
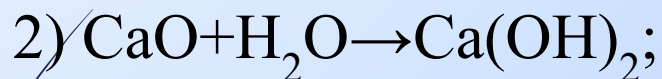
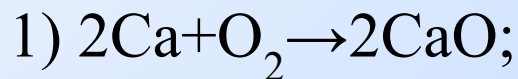
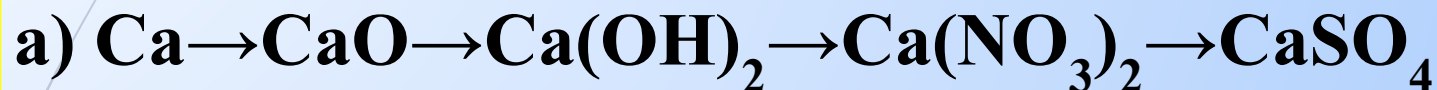
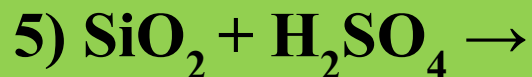
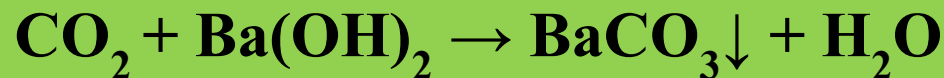
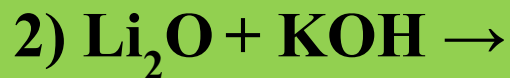


АНАЛИЗ ДОМАШНЕГО ЗАДАНИЯ

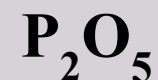
§ 47 № 3(а, в)



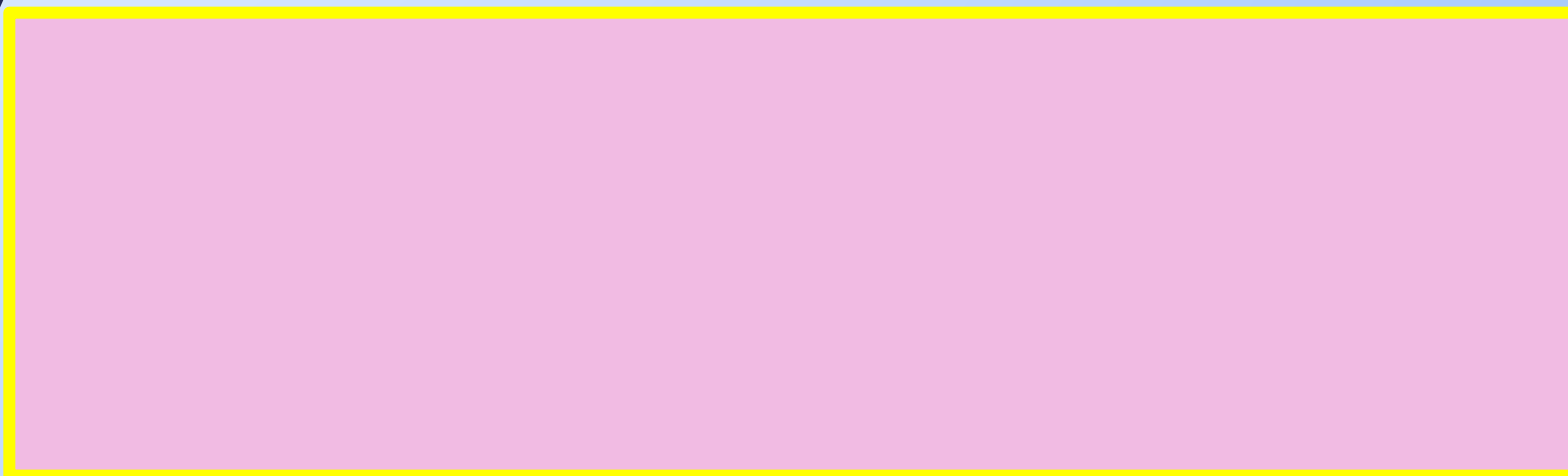
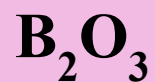
Какие из исходных веществ друг с другом реагировать не будут?



Из перечня формул оксидов, выберите те формулы оксидов, которые относятся к кислотным:



Из перечня формул оксидов,
выберите те формулы оксидов,
которые относятся к основным:



Выберите из перечня формулы двух веществ, которые будут с друг другом реагировать:





Ответьте на следующие вопросы:

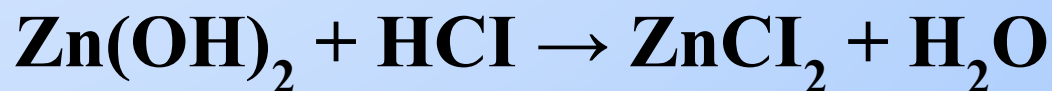
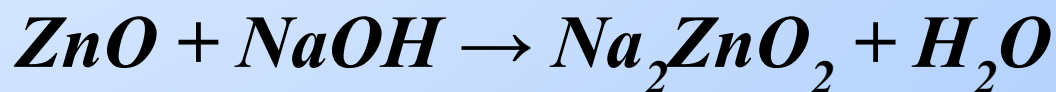
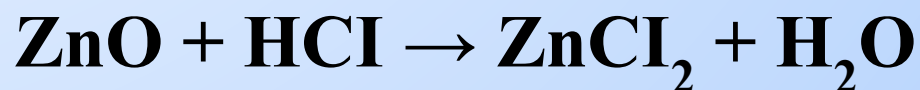
Кислотные оксиды взаимодействуют с кислотами?

Основные оксиды взаимодействуют с основаниями?

Кислоты взаимодействуют с кислотами?

Основания взаимодействуют с основаниями?

Тогда как вы можете объяснить уравнения химических реакций, которые приведены ниже?



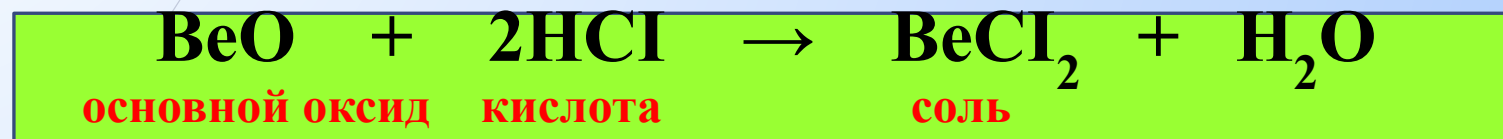
АМФОТЕРНЫЕ ОКСИДЫ И ГИДРОКСИДЫ

Амфотёрность (от др.-греч. ἀμφότεροι «двойственный; обоюдный») — способность некоторых химических веществ и соединений проявлять в зависимости от условий как кислотные, так и основные свойства.

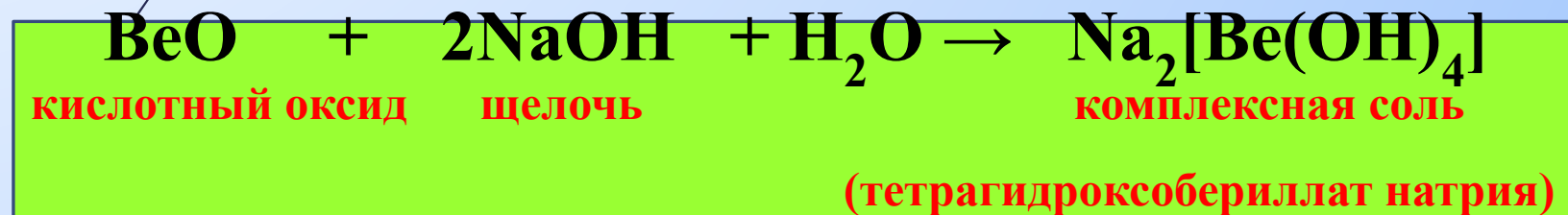


ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА АМФОТЕРНЫХ ОКСИДОВ

1) Взаимодействие с кислотами:



2) Взаимодействие с щелочами:



ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА АМФОТЕРНЫХ ГИДРОКСИДОВ

Формулы амфотерных гидроксидов можно изобразить следующим образом:



1) Взаимодействие с кислотами:

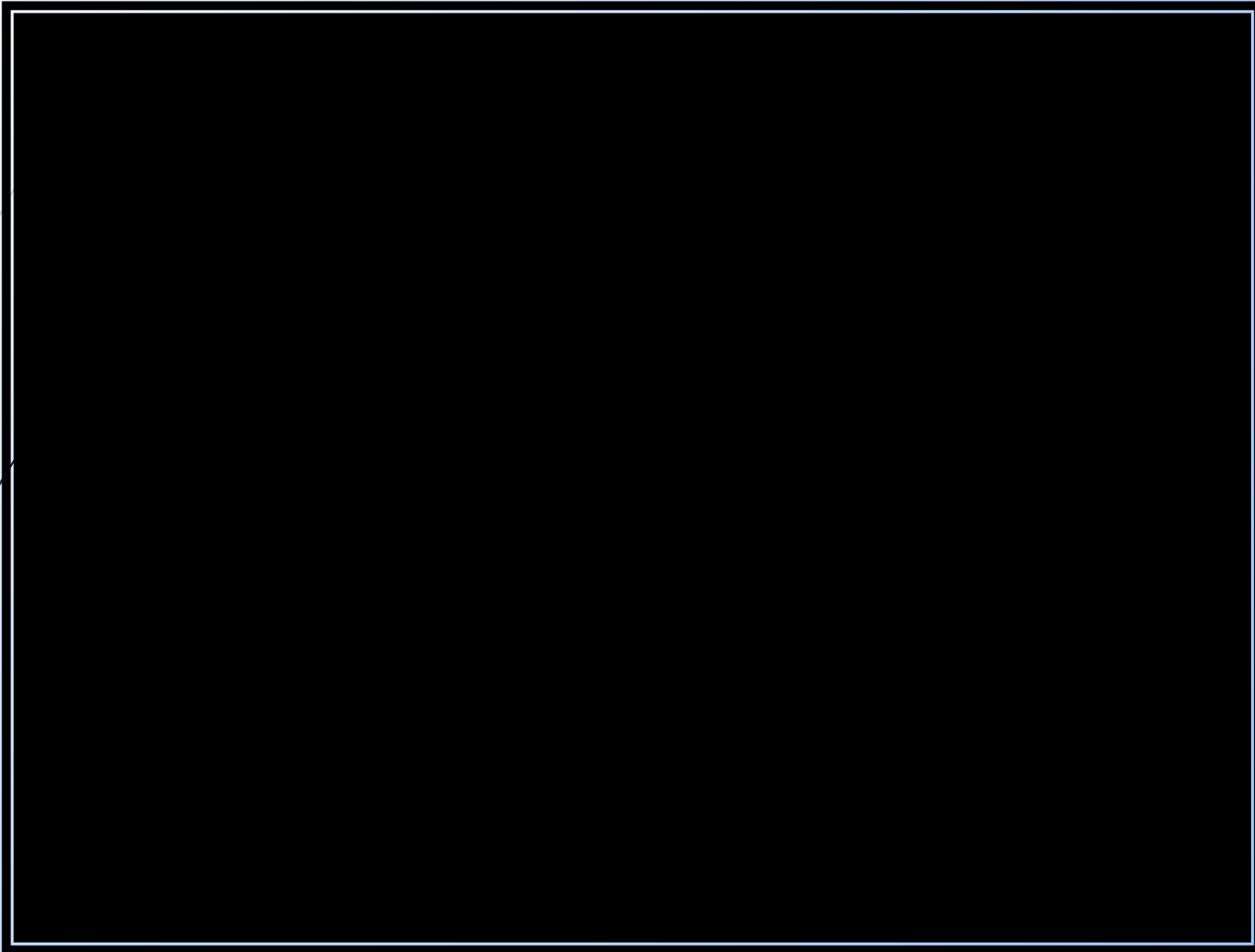


2) Взаимодействие с щелочами:



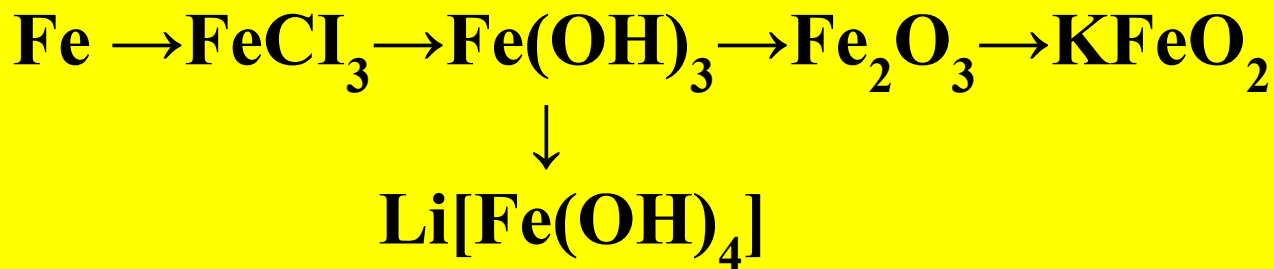
(тетрагидроксоцинкат натрия)

АМФОТЕРНОСТЬ ГИДРОКСИДА ЦИНКА



ПЕРВИЧНОЕ ПРИМЕНЕНИЕ ЗНАНИЙ

НАПИШИТЕ УРАВНЕНИЯ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ,
С ПОМОЩЬЮ КОТОРЫХ МОЖНО ОСУЩЕСТВИТЬ
СЛЕДУЮЩИЕ ПРЕВРАЩЕНИЯ:



Домашнее задание
§ 43 № 3, 5