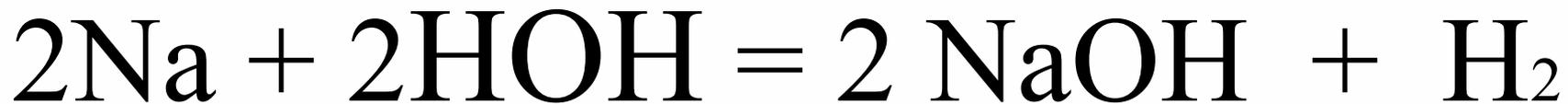
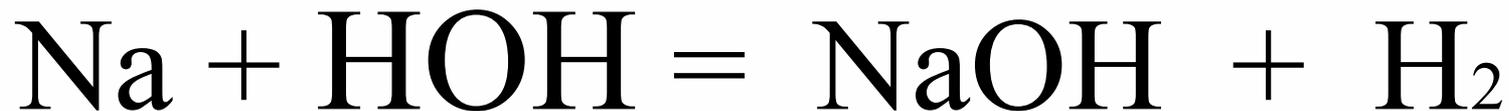


**Типы химических
реакций на примере
свойств воды.**

Типы химических реакций на примере свойств воды.



реакция замещения



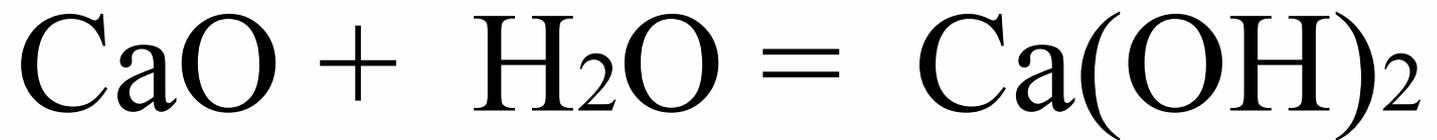
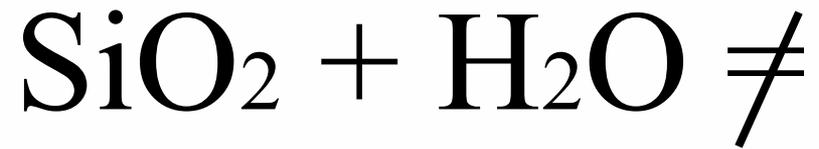
реакция соединения



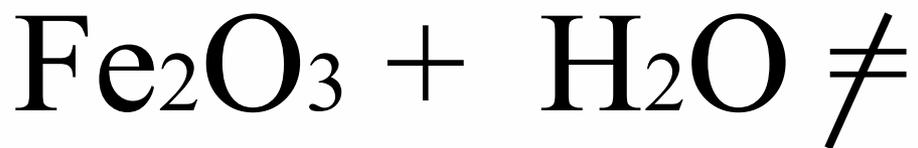
азотистая кислота



азотная кислота



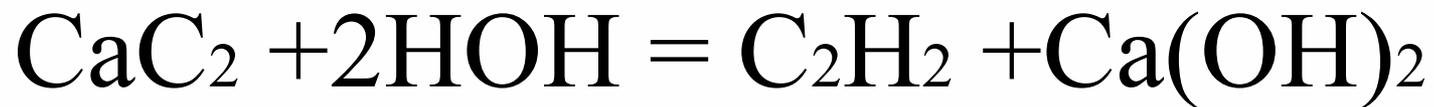
реакция соединения



Вода реагирует с оксидами металлов и оксидами неметаллов в том случае, если образуется растворимый гидроксид (щёлочь или кислородсодержащая кислота).



реакция разложения



реакция обмена

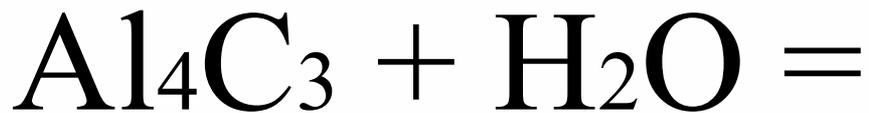


реакция обмена

Гидролиз - обменное
взаимодействие веществ
с водой, приводящее
к их разложению.

Закончите уравнения реакций, укажите их тип.

Расставьте коэффициенты:



$2K + 2H_2O = 2KOH + H_2$ реакция замещения

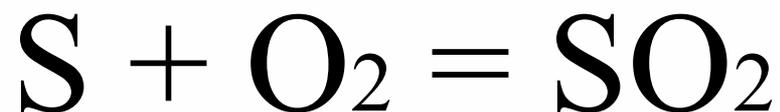
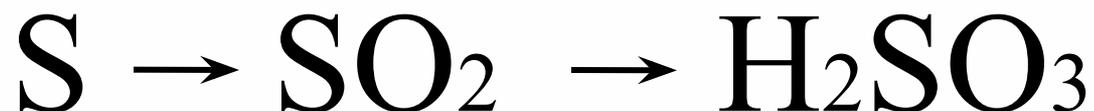
$BaO + H_2O = Ba(OH)_2$ реакция соединения

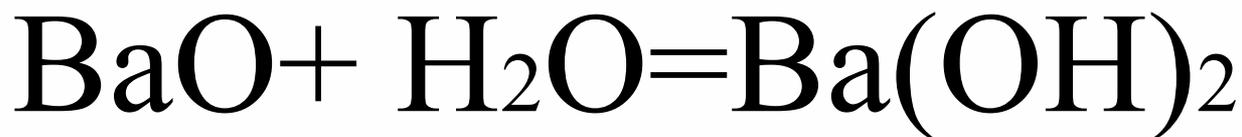
$SO_3 + H_2O = H_2SO_4$ реакция соединения

$CO_2 + H_2O = H_2CO_3$ реакция соединения

$Al_4C_3 + 12H_2O = 4Al(OH)_3 + 3CH_4$ реакция
обмена

Напишите уравнения реакций, при помощи которых можно осуществить следующие превращения:





Домашнее задание:

п. 33, упр. 1