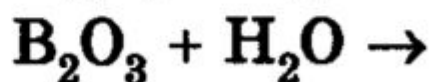
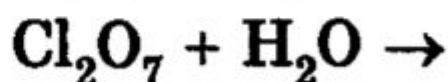
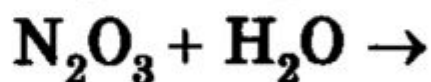
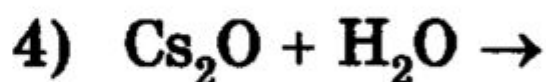
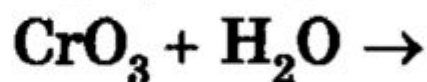
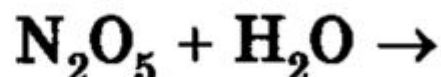
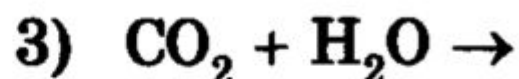
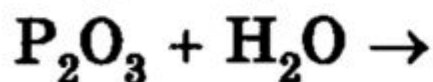
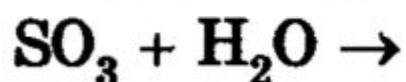
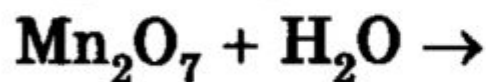
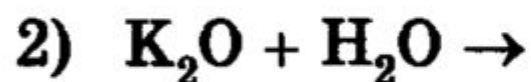
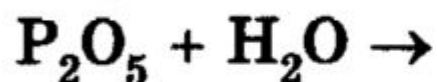
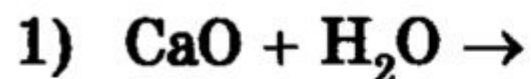
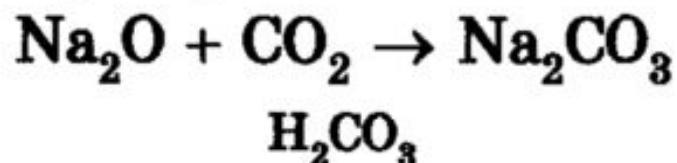


1 Закончите уравнения реакций гидратации (взаимодействия с водой) оксидов:

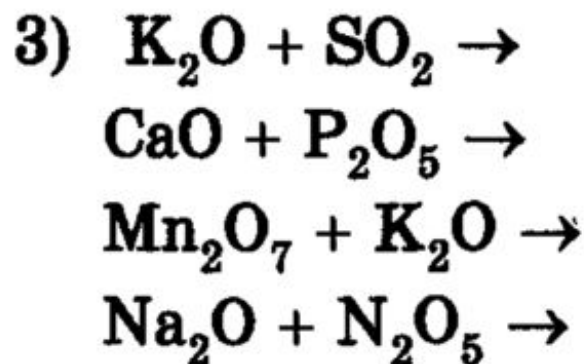
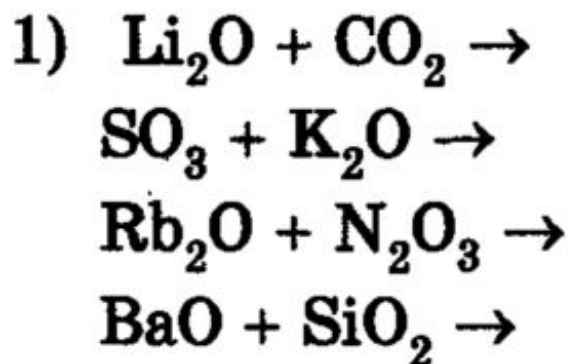


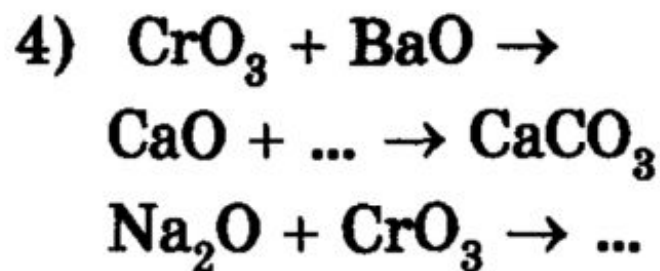
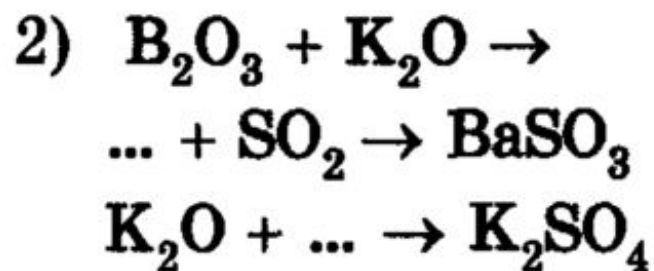
2 Допишите уравнения реакций соединения основных оксидов с кислотными:

Чтобы составить уравнение реакции взаимодействия основного оксида с кислотным, нужно под формулой кислотного оксида записать формулу соответствующей кислоты (см. Приложение 2). Эта «шпаргалка» покажет, какой кислотный остаток станет рядом с атомом металла в формуле полученной соли. Формулу продукта реакции надо проверить по валентности



Реакция между оксидами возможна, если получающаяся соль в принципе существует.





Приложение 2

ФОРМУЛЫ КИСЛОТНЫХ ОКСИДОВ И СООТВЕТСТВУЮЩИХ КИСЛОТ

Формула кислотного оксида	Формула кислоты	Формула кислотного оксида	Формула кислоты
CO_2	H_2CO_3	Mn_2O_7	HMnO_4
SiO_2	H_2SiO_3	CrO_3	H_2CrO_4
N_2O_5	HNO_3	CrO_3	$\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
N_2O_3	HNO_2	SO_3	H_2SO_4
P_2O_5	H_3PO_4	SO_2	H_2SO_3
P_2O_5	HPO_3	Cl_2O_7	HClO_4
P_2O_3	H_3PO_3	Cl_2O_5	HClO_3
B_2O_3	H_3BO_3	Cl_2O_3	HClO_2
MnO_3	H_2MnO_4	Cl_2O	HClO
NO_2	$\text{HNO}_3, \text{HNO}_2$		