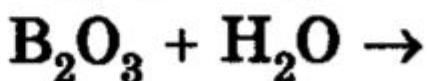
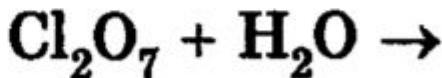
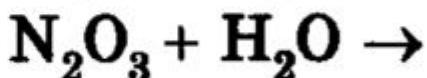
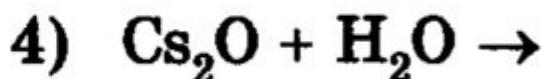
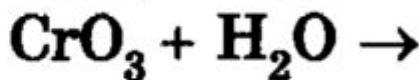
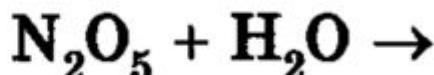
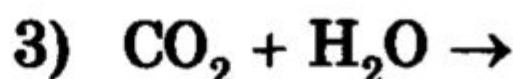
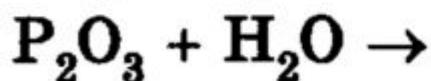
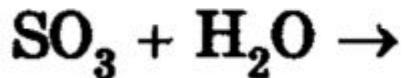
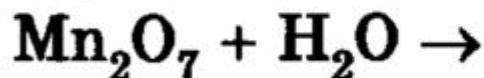
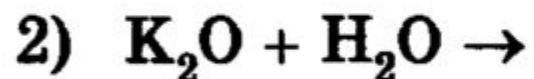
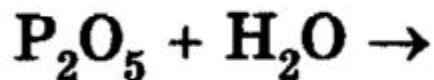
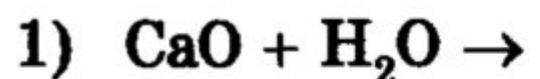
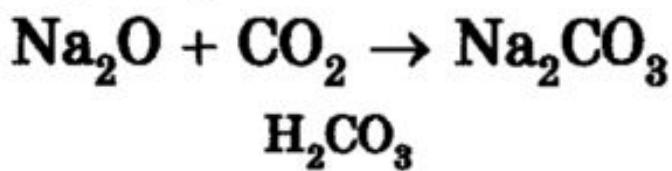


1 Закончите уравнения реакций гидратации (взаимодействия с водой) оксидов:

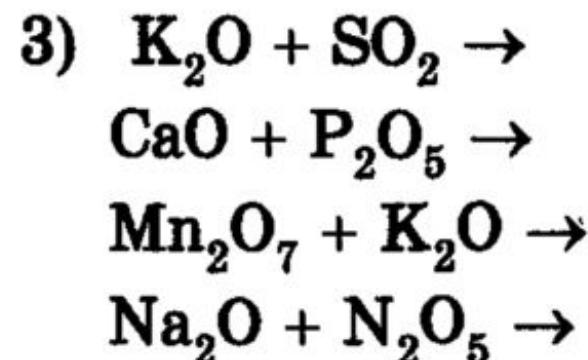
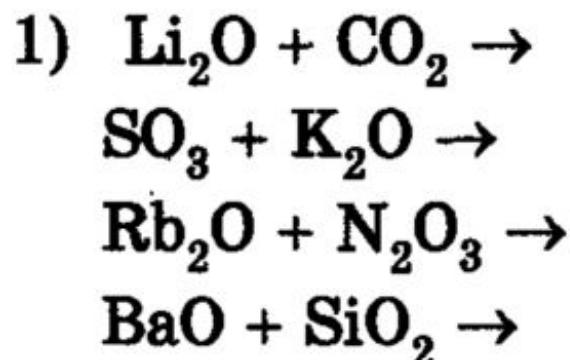


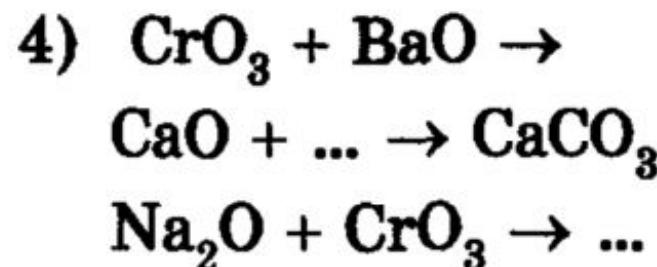
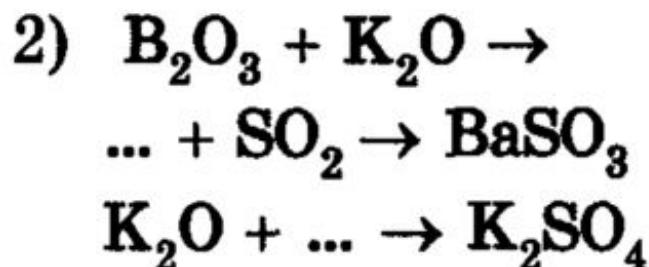
2 Допишите уравнения реакций соединения основных оксидов с кислотными:

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	$H_2Cr_2O_7$
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	HNO_3, HNO_2		