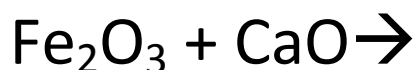
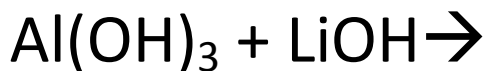
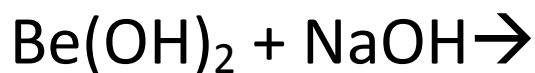


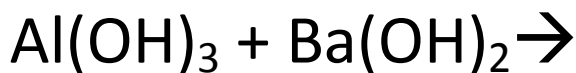
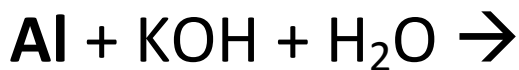
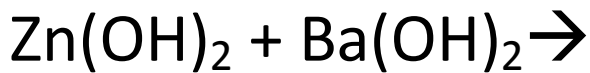
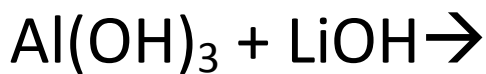
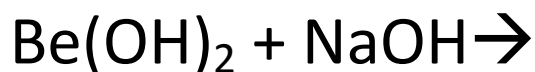
**СОЛИ, ОБРАЗУЕМЫЕ АМФОТЕРНЫМИ
МЕТАЛЛАМИ В ЩЕЛОЧНОЙ СРЕДЕ
(АМФОТЕРНЫЕ ГИДРОКСИДЫ ПРИ ЭТОМ
ПРОЯВЛЯЮТ КИСЛОТНЫЕ СВОЙСТВА):**

Степень окисления	В растворе (комплексные соли)	В расплаве (просто средние соли)
+2 (Zn, Be, Sn)	Na₂[Zn(OH)₄] <u>тетрагидроксицинкат</u> натрия	Na₂ZnO₂ цинкат натрия
+3 (Al, Cr)	Na[Al(OH)₄] <u>тетрагидроксиалюми</u> нат натрия Na₃[Al(OH)₆] <u>гексагидроксиалюми</u> нат натрия	NaAlO₂ <u>метаалюминат</u> натрия Na₃AlO₃ <u>ортоалюминат</u> натрия

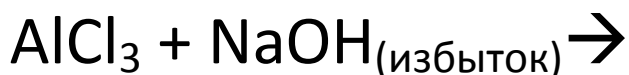
В расплаве:



В растворе: если реагирует металл, то выделяется **ВОДОРОД!**



В реакции СОЛИ с избытком щелочи- тоже образуется гидроксокомплекс!



При добавлении кислоты переходят в **соли кислот** (если соль существует) или в **гидроксид** (если соль не существует):

