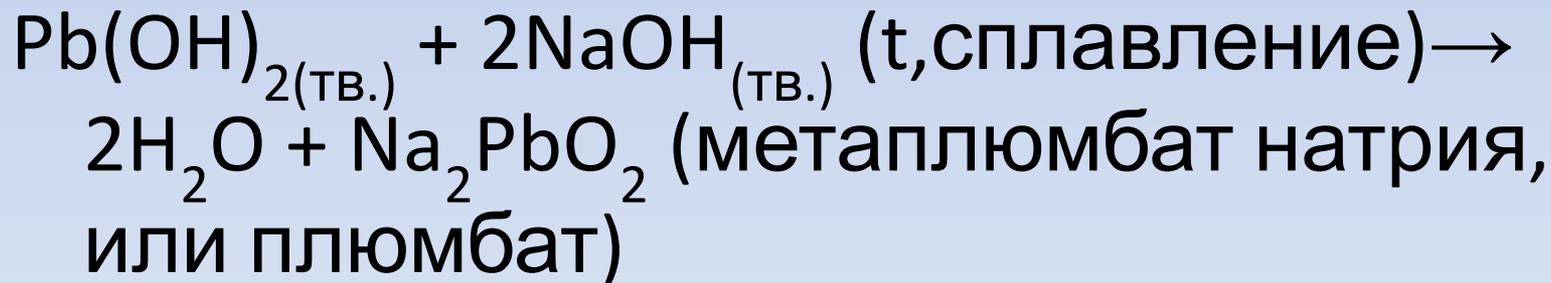
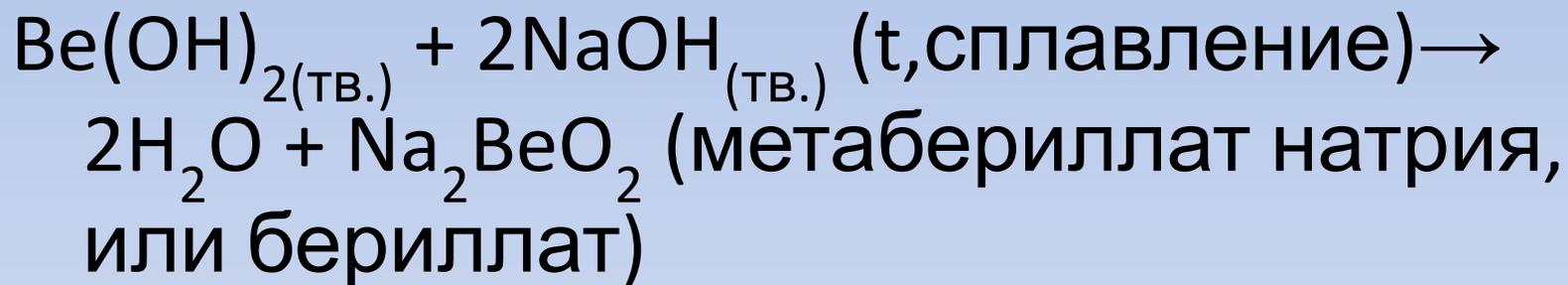
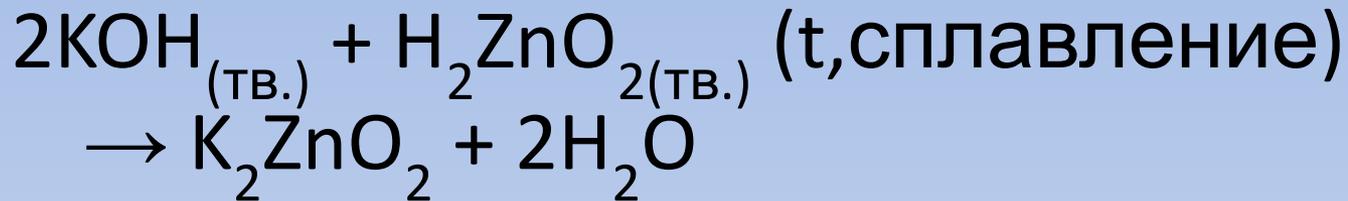
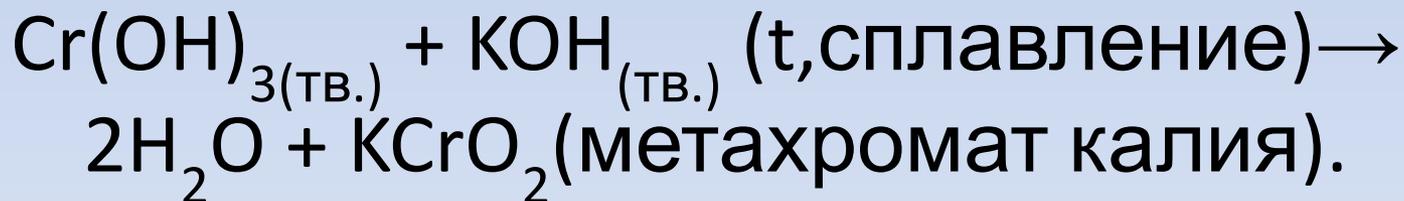
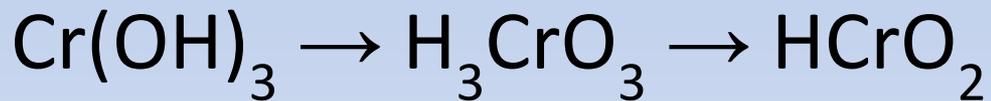
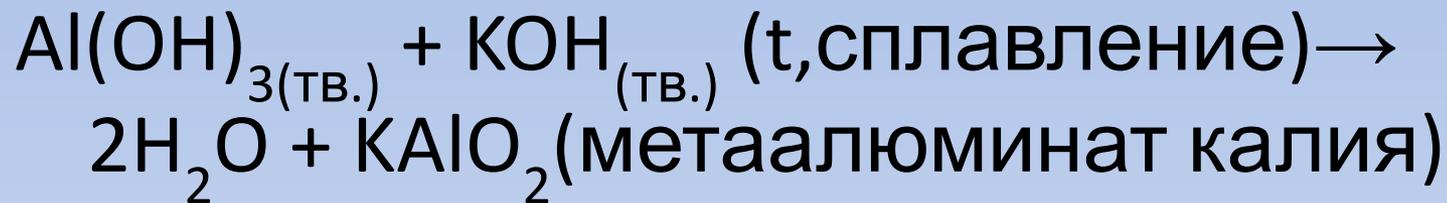
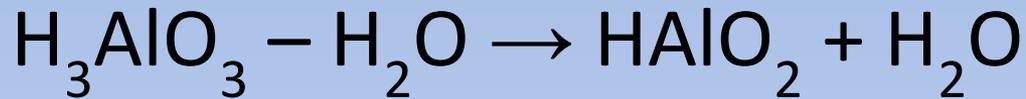


# Амфотерность

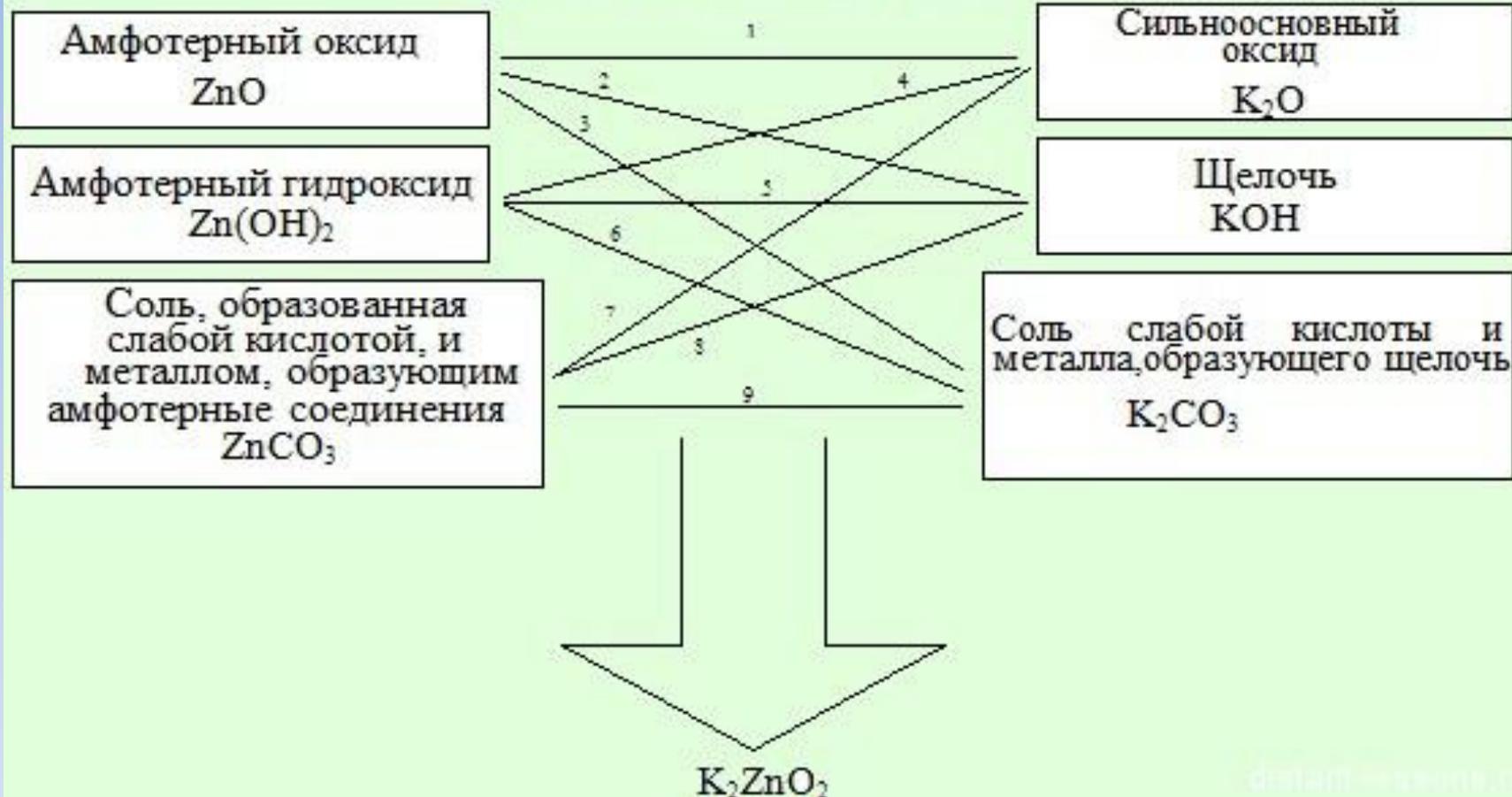
# СПЛАВЫ (без воды)





Степень окисления	+2		+4	
Формула гидроксида	<i>Sn(OH)<sub>2</sub></i>	<i>Pb(OH)<sub>2</sub></i>	<i>Sn(OH)<sub>4</sub></i>	<i>Pb(OH)<sub>4</sub></i>
Формула гидроксида в виде кислоты	$H_2SnO_2$	$H_2PbO_2$	$H_2SnO_3$	$H_2PbO_3$
Соль(калиевая)	$K_2SnO_2$	$K_2PbO_2$	$K_2SnO_3$	$K_2PbO_3$
Название соли	станнит	блूमбит	метастаннат	метаблумбат

Схема взаимодействий основных соединений с амфотерными.  
(На примере соединений цинка)



# СПЛАВЛЕНИЕ!!!

1. Амфотерного оксида с сильноосновным оксидом:



2. Амфотерного оксида со щелочью:



3. Амфотерного оксида с солью слабой кислоты и металла, образующего щелочь:



4. Амфотерного гидроксида с сильноосновным оксидом:



5. Амфотерного гидроксида со щелочью:



6. Амфотерного гидроксида с солью слабой кислоты и металла, образующего щелочь:



7. Соли слабой кислоты и металла, образующего амфотерные соединения с сильноосновным оксидом:



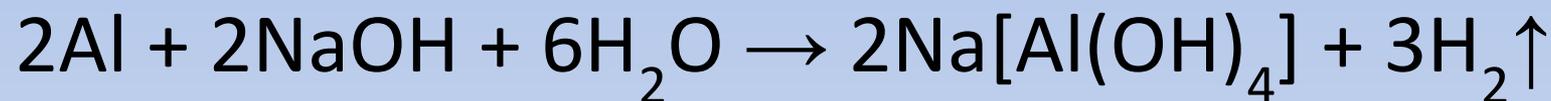
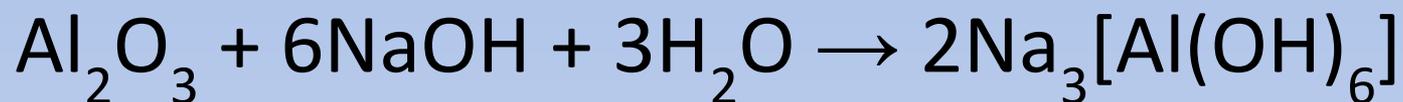
8. Соли слабой кислоты и металла, образующего амфотерные соединения со щелочью:



9. Соли слабой кислоты и металла, образующего амфотерные соединения с солью слабой кислоты и металла, образующего щелочь:



# РАСТВОРЫ!!



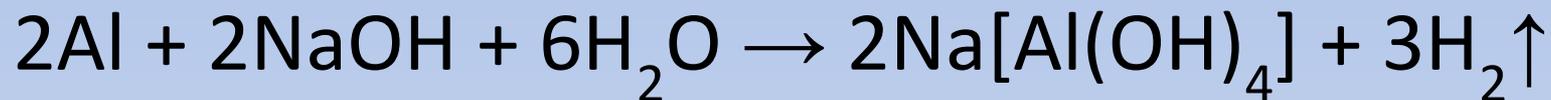
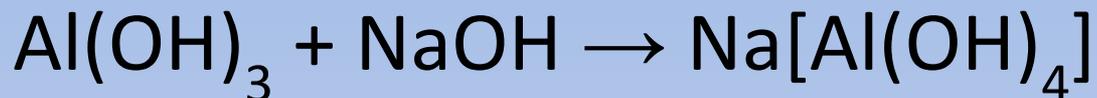
# Основные гидроксиды

Оксид	Гидроксид	Гидроксид в виде кислоты	Кислотный остаток	Соль	Название соли
BeO	Be(OH) <sub>2</sub>	H <sub>2</sub> BeO <sub>2</sub>	BeO <sub>2</sub> <sup>2-</sup>	K <sub>2</sub> BeO <sub>2</sub>	Метабериллат (бериллат)
ZnO	Zn(OH) <sub>2</sub>	H <sub>2</sub> ZnO <sub>2</sub>	ZnO <sub>2</sub> <sup>2-</sup>	K <sub>2</sub> ZnO <sub>2</sub>	Метацинкат (цинкат)
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Al(OH) <sub>3</sub>	HAIO <sub>2</sub>	AlO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	KAlO <sub>2</sub>	Метаалюминат (алюминат)
Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe(OH) <sub>3</sub>	HFeO <sub>2</sub>	FeO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	KFeO <sub>2</sub>	Метаферрат
SnO	Sn(OH) <sub>2</sub>	H <sub>2</sub> SnO <sub>2</sub>	SnO <sub>2</sub> <sup>2-</sup>	K <sub>2</sub> SnO <sub>2</sub>	Станнит

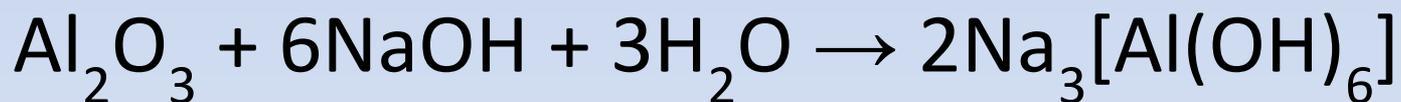
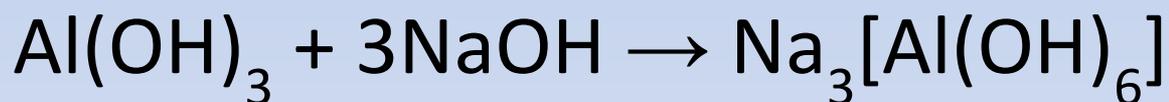
# Основные гидроксиды

Оксид	Гидроксид	Гидроксид в виде кислоты	Кислотный остаток	Соль	Название соли
$\text{PbO}$	$\text{Pb(OH)}_2$	$\text{H}_2\text{PbO}_2$	$\text{PbO}_2^{2-}$	$\text{K}_2\text{PbO}_2$	БлюмБИТ
$\text{SnO}_2$	$\text{Sn(OH)}_4$	$\text{H}_2\text{SnO}_3$	$\text{SnO}_3^{2-}$	$\text{K}_2\text{SnO}_3$	Метастанн АТ (станнат)
$\text{PbO}_2$	$\text{Pb(OH)}_4$	$\text{H}_2\text{PbO}_3$	$\text{PbO}_3^{2-}$	$\text{K}_2\text{PbO}_3$	Метаблюм БАТ (плюмбат)
$\text{Cr}_2\text{O}_3$	$\text{Cr(OH)}_3$	$\text{HCrO}_2$	$\text{CrO}_2^-$	$\text{KCrO}_2$	Метахром ат

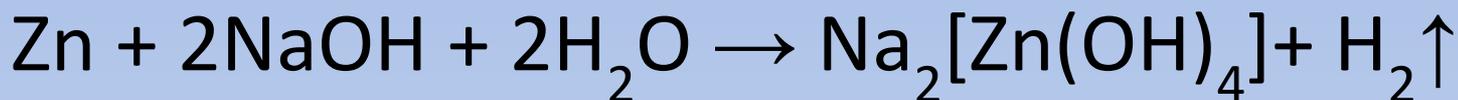
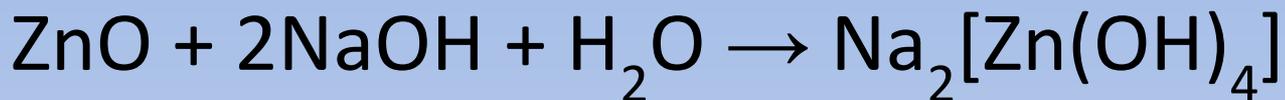
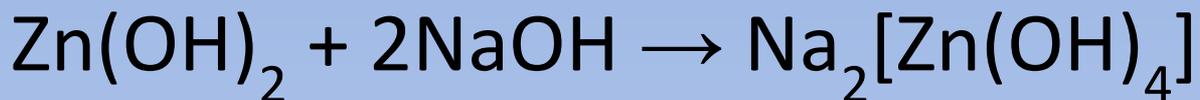
1.  $\text{Na}[\text{Al}(\text{OH})_4]$  - Тетрагидроксоалюминат натрия



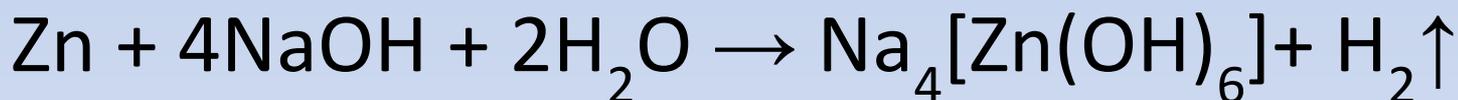
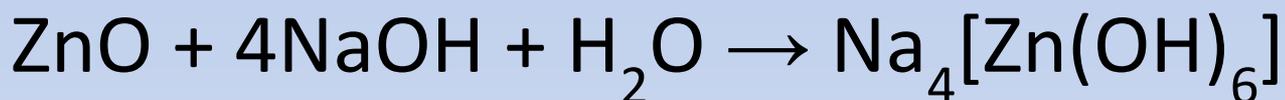
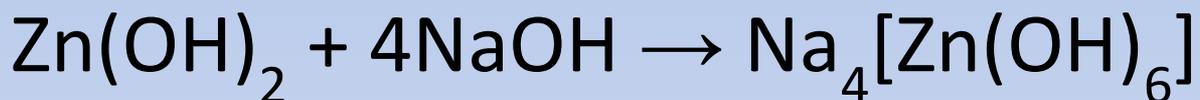
2.  $\text{Na}_3[\text{Al}(\text{OH})_6]$  - Гексагидроксоалюминат натрия



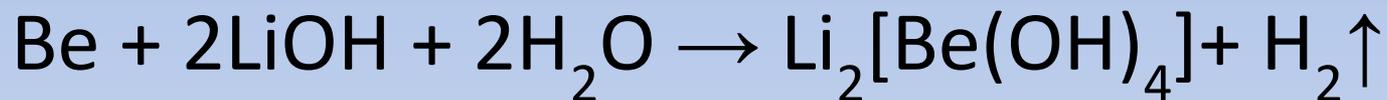
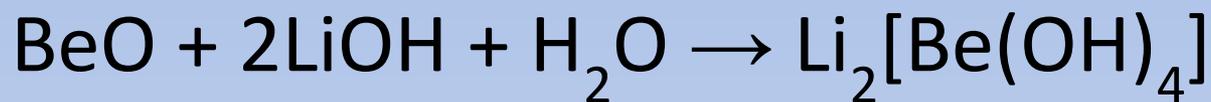
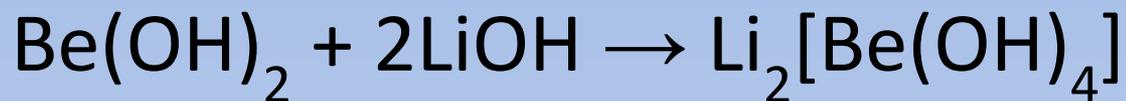
3.  $\text{K}_2[\text{Zn}(\text{OH})_4]$  -тетрагидроксоцинкат натрия



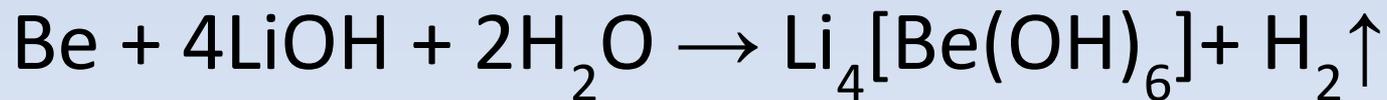
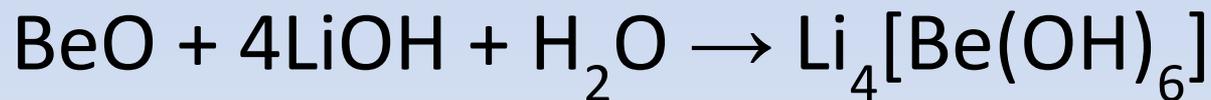
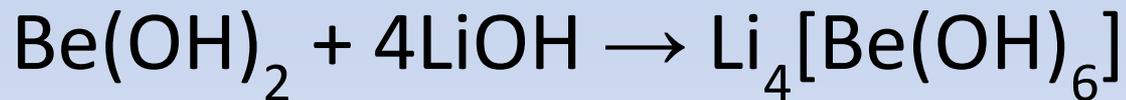
4.  $\text{K}_4[\text{Zn}(\text{OH})_6]$  -гексагидроксоцинкат натрия



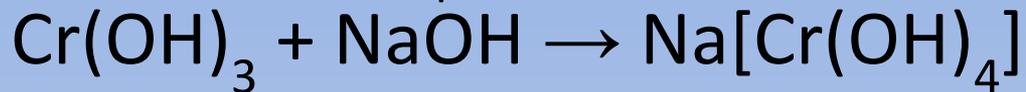
5.  $\text{Li}_2[\text{Be}(\text{OH})_4]$  -тетрагидроксобериллат  
ЛИТИЯ



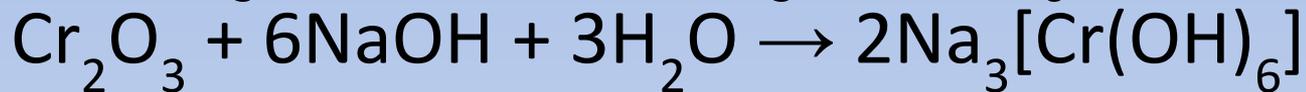
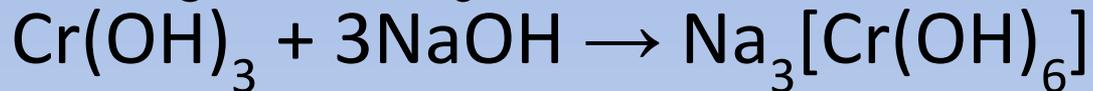
6.  $\text{Li}_4[\text{Be}(\text{OH})_6]$  -гексагидроксобериллат  
ЛИТИЯ



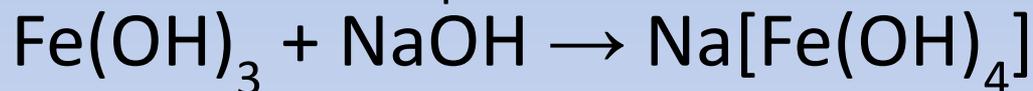
7.  $\text{Na}[\text{Cr}(\text{OH})_4]$  - тетрагидроксохромат натрия



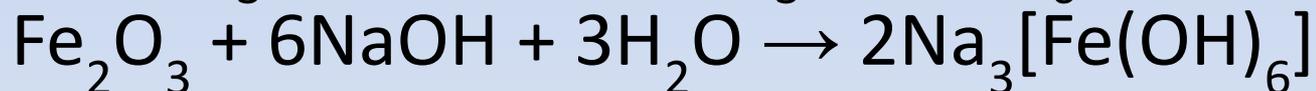
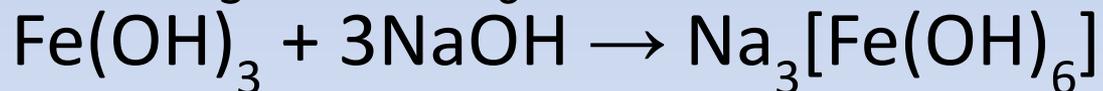
8.  $\text{Na}_3[\text{Cr}(\text{OH})_6]$  - гексагидроксохромат натрия



9.  $\text{Na}[\text{Fe}(\text{OH})_4]$  - тетрагидроксоферрат натрия



10.  $\text{Na}_3[\text{Fe}(\text{OH})_6]$  - гексагидроксоферрат натрия



*Полученные в этих взаимодействиях соли реагируют с кислотами, образуя две другие соли (соли данной кислоты и двух металлов):*

