

4) Кислая соль – средняя соль –основная соль

Назвать соли:

NaHCO_3
$\text{Al}(\text{OH})_2\text{Cl}$
KH_2PO_4
KHS
$(\text{CuOH})_2\text{SO}_4$
CaHPO_4
$\text{Pb}(\text{HSO}_4)_2$

Составить формулы по названиям:

Гидросульфат цезия
Гидрофосфат натрия
Гидроксохлорид магния
Гидрокарбонат бария
Гидросульфат аммония
Гидрофосфат магния
Дигидрофосфат магния
Дигидроксохлорид алюминия

7) переходы солей разных типов



----- (добавляем основание) \rightarrow

\leftarrow (добавляем кислоту) -----

$\text{KHCO}_3 \rightarrow \text{K}_2\text{CO}_3$
$\text{K}_2\text{S} \rightarrow \text{KHS}$
$\text{K}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{KHCO}_3$
$\text{NaHSO}_4 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4$
$(\text{CuOH})_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CuSO}_4$
$\text{Al}(\text{OH})_2\text{Cl} \rightarrow \text{AlCl}_3$
Гидрофосфат натрия – фосфат натрия
Гидросульфит кальция – сульфит кальция
Фосфат натрия – гидрофосфат натрия
Гидрофосфат кальция – дигидрофосфат кальция
Дигидрофосфат кальция - гидрофосфат кальция
Гидроксохлорид алюминия – дигидроксохлорид алюминия
Гидроксид бария – гидрокарбонат бария
Гидрофосфат магния – фосфорная кислота
Серная кислота – гидросульфат свинца (2 варианта)

Составить уравнения реакций с участием солей:



