

1. Укажите формулу аниона (состав и заряд), который входит в состав соли  $\text{CaHPO}_3$ :
2. Укажите формулу катиона (состав и заряд), который входит в состав соли  $\text{MgOHClO}$ :
3. Напишите формулу перхлората бария.
4. Напишите формулу дигидроортоарсената магния.
5. Напишите формулу бромида гидроксожелеза (III).
6. Соль состава  $\text{BaMnO}_4$  называется ...
7. Соль состава  $\text{NaHSeO}_3$  называется ...
8. Соль состава  $(\text{ZnOH})_2\text{CO}_3$  называется ...
9. Составьте формулу кислой соли, образующейся при взаимодействии  $\text{H}_2\text{SeO}_4$  и  $\text{CsOH}$ .
10. Составьте формулу основной соли, образующейся при взаимодействии  $\text{HNO}_3$  и  $\text{Cu}(\text{OH})_2$ .
11. Составьте формулу кислой соли, образующейся при взаимодействии  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  и  $\text{SO}_2$ .
12. Составьте формулу соли, образующейся при взаимодействии  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  и  $\text{H}_2\text{SO}_4$ .
13. Составьте формулу основной соли, образующейся при взаимодействии  $\text{CuCl}_2$  и  $\text{KOH}$ .
14. Составьте формулу соли, образующейся при взаимодействии  $\text{KHCO}_3$  и  $\text{KOH}$ .
15. Составьте формулу соли, образующейся при взаимодействии  $\text{ZnOHCl}$  и  $\text{HCl}$ .

1. Укажите формулу аниона (состав и заряд), который входит в состав соли  $\text{NaH}_2\text{PO}_4$ :
2. Укажите формулу катиона (состав и заряд), который входит в состав соли  $\text{MgOHClO}$ :
3. Напишите формулу гипохлорита кальция.
4. Напишите формулу гидроортоарсената алюминия.
5. Напишите формулу хлорида гидроксомарганца (II).
6. Соль состава  $\text{KIO}_3$  называется ...
7. Соль состава  $\text{NaH}_2\text{AsO}_4$  называется ...
8. Соль состава  $(\text{CdOH})_3\text{PO}_4$  называется ...
9. Составьте формулу кислой соли, образующейся при взаимодействии  $\text{H}_2\text{SO}_3$  и  $\text{LiOH}$ .
10. Составьте формулу основной соли, образующейся при взаимодействии  $\text{HClO}_4$  и  $\text{Ni}(\text{OH})_2$ .
11. Составьте формулу кислой соли, образующейся при взаимодействии  $\text{Ba}(\text{OH})_2$  и  $\text{SeO}_3$ .
12. Составьте формулу соли, образующейся при взаимодействии  $\text{Na}_2\text{SO}_3$  и  $\text{H}_2\text{SO}_3$ .
13. Составьте формулу основной соли, образующейся при взаимодействии  $\text{FeBr}_2$  и  $\text{NaOH}$ .
14. Составьте формулу соли, образующейся при взаимодействии  $\text{K}_2\text{HPO}_4$  и  $\text{KOH}$ .
15. Составьте формулу соли, образующейся при взаимодействии  $\text{NiOHl}$  и  $\text{Hl}$ .

1. Укажите формулу аниона (состав и заряд), который входит в состав соли  $\text{CaHAsO}_4$ :
2. Укажите формулу катиона (состав и заряд), который входит в состав соли  $\text{CdOHIO}_3$ :
3. Напишите формулу бромата алюминия.
4. Напишите формулу дигидроортоарсенита магния.
5. Напишите формулу иодида дигидроксожелеза (III).
6. Соль состава  $\text{Ba}(\text{MnO}_4)_2$  называется ...
7. Соль состава  $\text{Na}_5\text{HIO}_6$  называется ...
8. Соль состава  $(\text{ZnOH})_3\text{PO}_4$  называется ...
9. Составьте формулу кислой соли, образующейся при взаимодействии  $\text{H}_2\text{CrO}_4$  и  $\text{KOH}$ .
10. Составьте формулу основной соли, образующейся при взаимодействии  $\text{HNO}_2$  и  $\text{Mg}(\text{OH})_2$ .
11. Составьте формулу кислой соли, образующейся при взаимодействии  $\text{Sr}(\text{OH})_2$  и  $\text{CO}_2$ .
12. Составьте формулу соли, образующейся при взаимодействии  $\text{Na}_2\text{HAsO}_4$  и  $\text{H}_3\text{AsO}_4$ .
13. Составьте формулу основной соли, образующейся при взаимодействии  $\text{CoCl}_2$  и  $\text{KOH}$ .
14. Составьте формулу соли, образующейся при взаимодействии  $\text{Na}_2\text{HAsO}_4$  и  $\text{NaOH}$ .
15. Составьте формулу соли, образующейся при взаимодействии  $\text{AlOH}(\text{ClO}_4)_2$  и  $\text{HClO}_4$ .

1. Укажите формулу аниона (состав и заряд), который входит в состав соли  $\text{SrH}_3\text{IO}_6$ :
2. Укажите формулу катиона (состав и заряд), который входит в состав соли  $\text{FeOHBrO}_3$ :
3. Напишите формулу хлорита кальция.
4. Напишите формулу гидросульфата алюминия.
5. Напишите формулу карбоната дигидроксожелеза (III).
6. Соль состава  $\text{K}_4\text{P}_2\text{O}_7$  называется ...
7. Соль состава  $\text{NaHSeO}_4$  называется ...
8. Соль состава  $(\text{ZnOH})_2\text{SO}_4$  называется ...
9. Составьте формулу кислой соли, образующейся при взаимодействии  $\text{H}_2\text{SeO}_3$  и  $\text{CsOH}$ .
10. Составьте формулу основной соли, образующейся при взаимодействии  $\text{HClO}_3$  и  $\text{Cd}(\text{OH})_2$ .
11. Составьте формулу кислой соли, образующейся при взаимодействии  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  и  $\text{TeO}_2$ .
12. Составьте формулу соли, образующейся при взаимодействии  $\text{Na}_2\text{S}$  и  $\text{H}_2\text{S}$ .
13. Составьте формулу основной соли, образующейся при взаимодействии  $\text{NiCl}_2$  и  $\text{RbOH}$ .
14. Составьте формулу соли, образующейся при взаимодействии  $\text{CaHPO}_4$  и  $\text{Ca}(\text{OH})_2$ .
15. Составьте формулу соли, образующейся при взаимодействии  $\text{FeOHSO}_4$  и  $\text{H}_2\text{SO}_4$ .

1. Укажите формулу аниона (состав и заряд), который входит в состав соли  $\text{KH}_2\text{PO}_3$ :
2. Укажите формулу катиона (состав и заряд), который входит в состав соли  $\text{Fe}(\text{OH})_2\text{ClO}_4$ :
3. Напишите формулу гипоиодита бария.
4. Напишите формулу гидроортофосфата алюминия.
5. Напишите формулу бромата дигидроксожелеза (III).
6. Соль состава  $\text{Ba}(\text{IO}_4)_2$  называется ...
7. Соль состава  $\text{Na}_4\text{H}_2\text{TeO}_6$  называется ...
8. Соль состава  $(\text{Cr}(\text{OH})_2)_3\text{PO}_4$  называется ...
9. Составьте формулу кислой соли, образующейся при взаимодействии  $\text{H}_2\text{SeO}_4$  и  $\text{Ca}(\text{OH})_2$ .
10. Составьте формулу основной соли, образующейся при взаимодействии  $\text{HClO}_4$  и  $\text{Ni}(\text{OH})_2$ .
11. Составьте формулу кислой соли, образующейся при взаимодействии  $\text{Sr}(\text{OH})_2$  и  $\text{CO}_2$ .
12. Составьте формулу соли, образующейся при взаимодействии  $\text{Na}_2\text{Se}$  и  $\text{H}_2\text{Se}$ .
13. Составьте формулу основной соли, образующейся при взаимодействии  $\text{CoCl}_2$  и  $\text{NaOH}$ .
14. Составьте формулу соли, образующейся при взаимодействии  $\text{LiHSO}_3$  и  $\text{LiOH}$ .
15. Составьте формулу соли, образующейся при взаимодействии  $\text{MgOHBr}$  и  $\text{HBr}$ .

1. Укажите формулу аниона (состав и заряд), который входит в состав соли  $\text{NaH}_3\text{P}_2\text{O}_7$ :
2. Укажите формулу катиона (состав и заряд), который входит в состав соли  $\text{CuOHIO}_3$ :
3. Напишите формулу ортопериодата кальция.
4. Напишите формулу дигидроортоарсената хрома (III).
5. Напишите формулу хлорида гидроксоникеля (II).
6. Соль состава  $\text{KBrO}$  называется ...
7. Соль состава  $\text{Ba}(\text{H}_2\text{PO}_3)_2$  называется ...
8. Соль состава  $(\text{CuOH})_2\text{SeO}_4$  называется ...
9. Составьте формулу кислой соли, образующейся при взаимодействии  $\text{H}_2\text{Te}$  и  $\text{CsOH}$ .
10. Составьте формулу основной соли, образующейся при взаимодействии  $\text{HClO}_3$  и  $\text{Co}(\text{OH})_2$ .
11. Составьте формулу кислой соли, образующейся при взаимодействии  $\text{Ba}(\text{OH})_2$  и  $\text{TeO}_2$ .
12. Составьте формулу соли, образующейся при взаимодействии  $\text{K}_2\text{SO}_3$  и  $\text{H}_2\text{SO}_3$ .
13. Составьте формулу основной соли, образующейся при взаимодействии  $\text{MnBr}_2$  и  $\text{NaOH}$ .
14. Составьте формулу соли, образующейся при взаимодействии  $\text{Na}_2\text{HPO}_4$  и  $\text{NaOH}$ .
15. Составьте формулу соли, образующейся при взаимодействии  $\text{NiOHClO}$  и  $\text{HClO}$ .