Дописать реакции обмена, расставить коэффициенты

|  |
| --- |
| Не забываем, если в продукте образуется H2CO3 , H2SO3, NH4OH, то они разлагаются наH2CO3 = H2O + CO2H2SO3 = H2O + SO2NH4OH = NH3 + H2O |

1) Cu(OH)2+ HCl =

2)CuO + HNO3=

3) Fe2O3 + HNO3=

4) Na2SO4+ AgNO3=

5) Fe2(SO4)3+ NaOH=

6) Cа(ОH)2+ H3PO4=

7) ZnCl2+ КОН =

8) MgCO3+ HNO3=

9) (NH4)2SO4+ Ba(OH)2=

10) (NH4)2SO4 + NaOH

11) H3PO4+KOH =

12)CaO + HNO3=

13) Al2O3 + HNO3=

14) Li2S+ AgNO3=

15) Al2(SO4)3+ NaOH=

16) Mg(ОH)2+ H3PO4=

17) FeCl2+ КОН =

18) CaSO3+ HNO3=

19) Na2SO3+ HNO3=

 20) NH4Cl+ NaOH