|  |  |
| --- | --- |
| Самостоятельная работа по теме «Реакции ионного обмена». | |
| Задание: напишите в молекулярном, полном и сокращенном ионных видах следующие уравнения реакций: | |
| 1. | K2O + HNO3 → |
| 2. | CaCO3 + HCl → |
| 3. | Al(OH)3 + H3PO4 → |
| 4. | Na2CO3 + HNO3 → NaNO3 + H2O + CO2 ↑ |
| 5. | K2S + HCl → KCl + H2S |
| 6. | Fe(OH)3 + H3PO4 → FePO4↓ + 3H2O |
| 7. | Al2(SO4)3 + BaCl2 → BaSO4↓ + AlCl3 |
| 8. | CuCl2 + KOH → KCl + Cu(OH)2↓ |
| 9. | Al2O3 + HCl → AlCl3 + H2O |
| 10. | Fe(OH)3 + HСl → ? + H2O |
| 11. | CuCl2 + NaOH → KCl + Cu(OH)2↓ |
| 12. | Mg(OH)2 + H3PO4 → Mg3(PO4)2↓ + H2O |
| 13. | FeCl3+ NaOH → Fe(OH)3 + 3NaCl |
| 14. | MgCl2 + AgNO3 → AgCl + Mg(NO3)2 |
| 15. | Pb(NO3)2 + KI → PbI2+ KNO3 |
| 16. | Ca(OH)2 + HNO3 → Ca(NO3)2 + H2O |
| 17. | NiSO4 + NaOH → Na2SO4+Ni(OH)2 |
| 18. | HCl + NaOH → NaCl + H2O |
| 19. | сульфат калия + азотной кислоты → |
| 20. | хлороводородная кислоты + гидроксид калия → |
| 21. | серная кислота + сульфит калия → |
| 22. | карбонат натрия + гидроксид бария → |
| *23.* | *НС1 + Mg(NO3)2 →* |
| *24.* | *ZnCl2 + 2NaOH = Zn(OH)2 + 2NaCl* |
| *25.* | *H2SO4 + Cu(OH)2 = CuSO4 + 2H2O* |
| *26.* | *NaOH + HNO3 = NaNO3 + H2O* |
| *27.* | *H2SO4 + Ba(OH)2 = BaSO4 + 2H2O* |
| 28. | Na2CO3 + KCl → |
| 29. | сульфат цинка + гидроксид калия→ |

***▲*** *Домашняя работа:* ***А)*** в водном растворе возможно взаимодействие между:

Na2CO3 и NaOH

Na2CO3 и KNO3

Na2CO3 и KCl

Na2CO3 и BaCl2

***Б)*** осадок образуется при взаимодействии растворов веществ:

Zn(NO3)2 и Na2SO4

Ba(OH)2 и NaCl

KCl и AgNO3

MgCl2 и K2SO4