|  |
| --- |
| Сделайте на листочке и сдаём 19.04. |
| KI + O3 + H2O |
| AgI+ Na2S2O3 |
| KI +FeCl3 |
| Fe+H2SO4(конц.) |
| S+ NaOH |
| KCl + KMnO4 + H2SO4 |
| AgI+ NН3 |
| K + O2 |
| Cr +H2SO4(разб.) |
| P + NaOH |
| Na2S2O3 + HCl |
| NH4Cl + KNO2 |
| CuSO4 |
| Na3N +H2O |
| Pt + HNO3(к) |
| Cu + Fe(NO3)3 |
| **Напишите уравнения реакций:** |
| доказывающих кислотно- основные свойства высшего гидроксида серы |
| доказывающих окислительно-восстановительные свойства водорода |
| получения основания и кислоты при взаимодействии растворов двух солей |
| идентификации сероводорода |
| диспропорционирования бурого газа |
| взаимодействия основного оксида с водой |
| взаимодействия двух оснований в растворе |
| получения дигидрофосфата аммония реакцией соединения |
| электролитической диссоциации фосфористой кислоты |
| взаимодействия нитрата железа (III) с иодидом калия |

Заполните вторую колонку.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| К водному раствору вещества | добавляем | образуется |
| NaOH |  | малиновый раствор |
| K2Cr2O7 |  | кирпично-красный осадок |
| FeCl3 |  | винно-красный раствор |
| Na2CO3 |  | белый осадок |
| CuSO4 |  | осадок меди |
| KI |  | канареечно-жёлтый осадок |
| Pb(CH3COO)2 |  | чёрный осадок |
| AgNO3 |  | жёлтый осадок |
| FeSO4 |  | ярко-синее окрашивание |
| НCl |  | выделение газа |