Пономарева Т.Н. 209-580-424

Приложение 1

Таблица-отчет

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Что делали | Наблюдения | Уравнения реакции  (молекулярные и ионные). Выводы |
| В две пробирки с белыми суспензиями прилили соляную кислоту. | В одной из пробирок выделился газ с характерным шипением без цвета и запаха | CaCO3  + 2HCl = CaCl2  + H2O +CO2  CaCO3+2H++2Cl- =Ca2++2Cl-+H2O+CO2  CO32-+2H+ =H2O+CO2  При взаимодействии карбонатов с кислотой образуется углекислый газ. |
| В пробирку с медным купоросом опустили железный гвоздь | Образование красного налета меди на поверхности гвоздя;  изменение цвета раствора с голубого на бледно- желтый | CuSO4 + Fe = FeSO4 + Cu.  Cu2++SO42-+Fe = Fe2++SO42-+Cu  Так как железо активнее меди, то оно вытесняет медь из раствора соли. |
| В пробирку с гидроксидом кальция пропускаем углекислый газ | Образование белого осадка, затвердевание раствора | Ca(OH)2 +CO2 = CaCO3+ H2O  Ca2++2OH-+CO2=CaCO3 + H2O  Гидроксид кальция (гашеная известь) реагирует с кислотным оксидом - углекислым газом, с образованием нерастворимого осадка. |