Ф.И. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_9 класс

Самостоятельная работа: Угольная (карбонатная) кислота и ее соли

1.Формула угольной кислоты-………………………

2.По способности к диссоциации угольная кислота относится к…………………….. электолитам.

3.Кальцийсодержащие карбонаты в природе существуют в виде…………………………

4.Качественной реакцией на карбонат-ион является взаимодействие с……………………………….

5.Формула карбоната магния …………………………………………………………………………………………………..

6.Формула гидрокарбоната натрия…………................................................................................

7.Угольная кислота образуется при растворении в воде……………………………

8.Признаком взаимодействия карбоната натрия с хлоридом кальция является…………………………….

(написать молекулярное уравнение, ионное полное и сокращенное )

…………………………………………………………………………………………………………………………………………………..

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

9.Карбонат калия- это хрупкое вещество …………………………цвета

10.\_\_\_\_\_\_\_\_ Са(НСО3)2--------->\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

11.\_\_\_\_\_\_\_\_BaCl2+K2CO3-------> \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

12.\_\_\_\_\_\_\_\_MgCO3+\_\_HCl---->\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_-