

Даны две пробирки с раствором хлороводорода. В первую пробирку добавили нерастворимое в воде вещество  $X$ . В результате добавленное вещество полностью растворилось. Во вторую пробирку добавили нерастворимое в воде вещество  $Y$ . В результате добавленное вещество полностью растворилось и выделился газ. Из предложенного перечня выберите вещества  $X$  и  $Y$ , которые могут вступать в описанные реакции.

1.  $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ ;
2.  $\text{AgBr}$ ;
3.  $\text{CuO}$ ;
4.  $\text{CuS}$ ;
5.  $\text{CaCO}_3$ .

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

X	Y