

В двух пробирках находился раствор сульфата меди(II). В одну пробирку добавили раствор вещества  $X$ , в результате выпал белый осадок. В другую пробирку добавили раствор вещества  $Y$ , в результате выпал черный осадок. Газ не выделялся ни в одном из опытов. Из предложенного перечня выберите вещества  $X$  и  $Y$ , которые обладают описанными свойствами.

1.  $\text{NaOH}$ ;
2.  $\text{HNO}_3$ ;
3.  $\text{H}_2\text{S}$ ;
4.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ;
5.  $\text{BaCl}_2$ .

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

X	Y