

В двух пробирках находился раствор сульфата меди. В первую пробирку добавили раствор вещества  $X$ , а во вторую — раствор вещества  $Y$ . В первой пробирке выпал голубой осадок, во второй — осадок выпал, но при добавлении избытка  $Y$  растворился, а раствор окрасился в темно-синий цвет. Газ не выделялся ни в одной из пробирок. Из предложенного перечня выберите вещества  $X$  и  $Y$ , которые могут вступать в описанные реакции:

1. KOH;
2.  $K_2CO_3$ ;
3.  $NH_3$ ;
4.  $H_2SO_4$ ;
5.  $H_2S$ .

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

X	Y