

В двух пробирках находился оксид меди (II). В первую пробирку добавили раствор вещества  $X$ , а во вторую — избыток концентрированного раствора вещества  $Y$ . В обеих пробирках осадок полностью растворился. В первой пробирке раствор приобрел голубой цвет, а во второй — зеленый. Из предложенного перечня выберите вещества  $X$  и  $Y$ , которые могут вступать в описанные реакции:

1.  $\text{NaOH}$ ;
2.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ;
3.  $\text{HCl}$ ;
4.  $\text{AgNO}_3$ ;
5.  $\text{H}_2\text{SO}_4$ .

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

X	Y