

В двух колбах находился раствор сульфида аммония. В первую колбу добавили раствор вещества  $X$ , а во вторую — раствор вещества  $Y$ . В первой колбе выделился газ и выпал осадок, а во второй выделился газ, а раствор остался прозрачным. Из предложенного перечня выберите вещества  $X$  и  $Y$ , которые могут вступать в описанные реакции:

1.  $\text{CuSO}_4$ ;    2.  $\text{AlCl}_3$ ;    3.  $\text{NaOH}$ ;    4.  $\text{HCl}$ ;    5.  $\text{Br}_2$ .

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

X	Y