

В двух пробирках находился раствор хлорида меди(II). В первую пробирку добавили избыток раствора вещества  $X$ , а во вторую — раствор вещества  $Y$ . В первой пробирке выпал осадок, который при добавлении избытка  $X$  растворился, а раствор приобрёл тёмно-синий цвет. Во второй пробирке образовался тёмный осадок. Газ не выделялся ни в одной из пробирок. Из предложенного перечня выберите вещества  $X$  и  $Y$ , которые могут вступать в описанные реакции.

1.  $\text{HCl}$ ;
2.  $\text{NH}_3$ ;
3.  $(\text{NH}_4)_2\text{S}$ ;
4.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ;
5.  $\text{NaOH}$ .

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

| X | Y |
|---|---|
|   |   |