

В двух пробирках находился раствор сульфата меди. В первую пробирку добавили избыток раствора вещества X , а во вторую — избыток раствора вещества Y . В первой пробирке образовался голубой осадок, во второй — первоначально выпавший осадок растворился, а раствор приобрел темно-синий цвет. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанные реакции:

1. BaCl_2 ;
2. NH_3 ;
3. H_2S ;
4. KOH ;
5. HCl .

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами

X	Y