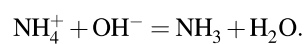


Даны две пробирки с раствором гидроксида калия. В первую пробирку добавили нерастворимое в воде вещество  $X$ . В результате реакции добавленное вещество полностью растворилось. Во вторую пробирку добавили раствор вещества  $Y$ . В этой пробирке произошла реакция, которую описывает сокращенное ионное уравнение:



Из предложенного перечня выберите вещества  $X$  и  $Y$ , которые участвовали в описанных реакциях.

1. Ацетат аммония.
2. Гидроксид цинка.
3. Карбонат железа (II).
4. Оксид меди (II).
5. Гидрат аммиака.

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

X	Y