

В одну из пробирок с осадком гидроксида алюминия добавили сильную кислоту X , а в другую — раствор вещества Y . В результате в каждой из пробирок наблюдали растворение осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанные реакции.

1. Бромоводородная кислота.
2. Гидросульфид натрия.
3. Сероводородная кислота.
4. Гидроксид калия.
5. Гидрат аммиака.

Запишите в ответ цифры, расположив их в порядке, соответствующем буквам:

X	Y

ИЛИ

Даны две пробирки с раствором вещества X . В одну из них добавили раствор хлорида алюминия, при этом наблюдали образование белого осадка. В другую пробирку прилили раствор вещества Y . При этом произошла химическая реакция, которая не сопровождалась видимыми признаками. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанные реакции:

1. H_2SO_4 ;
2. $Sr(OH)_2$;
3. NH_3 ;
4. $Zn(NO_3)_2$;
5. K_2CO_3 .

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

X	Y