

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. $\text{Sr}(\text{OH})_2$;
3. NH_3 ;
4. $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$;
5. K_2CO_3 .

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

X	Y