

В двух колбах находились растворы веществ X и Y . В обе колбы добавили избыток водного раствора аммиака. В колбе с веществом X осадок сначала выпал, а затем растворился, а в колбе с веществом Y осадок выпал и не растворился в избытке реагента. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые обладают описанными свойствами:

1. CaSO_4 ;
2. H_2SO_4 ;
3. ZnSO_4 ;
4. $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$;
5. K_2SO_4 .

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

X	Y