

1. В пробирку с раствором соли X добавили несколько кусочков металла Y . В результате реакции наблюдали растворение кусочков металла Y и выделение другого металла. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. Au;
2. KCl;
3. AgNO₃;
4. Fe;
5. NaOH.

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

X	Y

2. В пробирку с раствором соли X добавили несколько кусочков металла Y . В результате реакции наблюдали растворение кусочков металла Y и выделение другого металла. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. Ag;
2. NaNO₃;
3. Zn;
4. CuCl₂;
5. Ba(OH)₂.

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

X	Y

3. В пробирку с раствором соли X добавили несколько кусочков металла Y . В результате реакции наблюдали растворение кусочков металла Y и выделение другого металла. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. Fe(NO₃)₂;
2. FeO;
3. CaCl₂;
4. Pb;
5. Mg.

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

X	Y

4. В пробирку с раствором соли X добавили несколько кусочков металла Y . В результате реакции наблюдали растворение кусочков металла Y и выделение другого металла. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. AlCl_3 ;
2. Cu ;
3. Al ;
4. BaSO_4 ;
5. ZnCl_2 .

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

X	Y

5. В пробирку с раствором соли соляной кислоты X добавили раствор соли Y . В результате реакции наблюдали выпадение осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. AgCl ;
2. BaCl_2 ;
3. $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$;
4. NaCl ;
5. ZnSO_4 .

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

X	Y

6. В пробирку с раствором соли X добавили раствор Y . В результате реакции наблюдали выпадение осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. K_2SO_4 ;
2. HCl ;
3. $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$;
4. BaSO_4 ;
5. NaOH .

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

X	Y

7. В пробирку с раствором соли серной кислоты X добавили раствор соли Y . В результате реакции наблюдали выпадение осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. K_3PO_4 ;
2. HBr ;
3. $SrSO_4$;
4. $(NH_4)_2SO_4$;
5. $ZnSO_4$.

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

X	Y

8. В пробирку с раствором кислоты X добавили раствор Y . В результате реакции наблюдали выпадение осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. CH_3COOH ;
2. $ZnCl_2$;
3. HBr ;
4. $AgNO_3$;
5. $Ba(NO_3)_2$.

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

X	Y

9. В пробирку с раствором галогенида X добавили раствор Y . В результате реакции наблюдали выпадение осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. $BaCl_2$;
2. Na_3PO_4 ;
3. $NaCl$;
4. KBr ;
5. NH_4NO_3 .

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

X	Y

10. В пробирку с раствором соли X добавили раствор Y . В результате реакции наблюдали выпадение осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$;
2. ZnBr_2 ;
3. HCl ;
4. HF ;
5. Ag_2S .

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

X	Y

11. В пробирку с нерастворимым соединением X добавили раствор Y . В результате реакции наблюдали растворение осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. NaOH ;
2. $\text{Zn}(\text{OH})_2$;
3. $\text{Mg}(\text{OH})_2$;
4. BaCl_2 ;
5. NH_4NO_3 .

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

X	Y

12. В пробирку с раствором соли X добавили раствор Y . В результате реакции наблюдали выделение газа с резким запахом. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. NaOH ;
2. BaCl_2 ;
3. Na_2SO_4 ;
4. HBr ;
5. NH_4Cl .

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

X	Y

13. В пробирку с раствором соли X добавили небольшое количество раствора Y . В результате реакции наблюдали образование осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. NaOH ;
2. NaHSO_3 ;
3. $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$;
4. CrCl_3 ;
5. NaCl .

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

X	Y

14. В пробирку с солью X добавили раствор Y . В результате реакции наблюдали растворение X и выделение газа. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. CrCl_3 ;
2. NaOH ;
3. CaCO_3 ;
4. HCl ;
5. BaSO_4 .

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

X	Y

15. В пробирку с раствором кислоты X добавили раствор Y . В результате реакции наблюдали выпадение осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. AgNO_3 ;
2. ZnCl_2 ;
3. HNO_3 ;
4. HCl ;
5. CaO .

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

X	Y

16. В пробирку с раствором соли X добавили раствор Y . В результате реакции наблюдали выпадение осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. NO_2 ;
2. BaCl_2 ;
3. HI ;
4. H_3PO_4 ;
5. CO_2 .

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

X	Y

17. В пробирку с раствором основного гидроксида X добавили раствор Y . В результате реакции наблюдали выпадение осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. HCl ;
2. NaF ;
3. $\text{Ca}(\text{OH})_2$;
4. KOH ;
5. NO_2 .

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

X	Y

18. В пробирку с нерастворимым соединением X добавили раствор Y . В результате реакции наблюдали растворение осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. $\text{Cu}(\text{OH})_2$;
2. CO_2 ;
3. BaCl_2 ;
4. NH_4OH ;
5. H_2O .

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

X	Y

19. В пробирку с раствором соли X добавили раствор Y . В результате реакции наблюдали выделение газа с резким запахом. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступить в описанную реакцию:

1. BaCl_2 ;
2. K_2SO_4 ;
3. KOH ;
4. NH_4Cl ;
5. CaBr_2 .

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

X	Y

20. В пробирку с раствором соли X добавили небольшое количество раствора Y . В результате реакции наблюдали образование осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступить в описанную реакцию:

1. HCl ;
2. KCl ;
3. NaOH ;
4. CO_2 ;
5. CuCl_2 .

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

X	Y

21. В пробирку с солью X добавили раствор вещества Y . В результате реакции наблюдали растворение X и выделение газа. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступить в описанную реакцию:

1. NaCl ;
2. BaCO_3 ;
3. HNO_3 ;
4. NaOH ;
5. K_2O .

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

X	Y

22. В пробирку с солью X добавили несколько капель раствора вещества Y . В результате реакции наблюдали выделение бесцветного газа. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. NaOH;
2. HCl;
3. CaSO₃;
4. Cu(NO₃)₂;
5. KBr.

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

X	Y

23. В пробирку с раствором соли X добавили несколько кусочков металла Y . В результате реакции наблюдали растворение кусочков металла Y и выделение другого металла. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. Al;
2. KOH;
3. Au;
4. NaBr;
5. Cu(NO₃)₂.

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

X	Y

24. В пробирку с раствором соли X добавили несколько кусочков металла Y . В результате реакции наблюдали растворение кусочков металла Y и выделение другого металла. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. CaO;
2. KI;
3. Ni;
4. Ag;
5. CuCl₂.

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

X	Y

25. В пробирку с раствором соли X добавили несколько кусочков металла Y . В результате реакции наблюдали растворение кусочков металла Y и выделение другого металла. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. BaO ;
2. $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$;
3. CaCl_2 ;
4. Mg ;
5. Au .

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

X	Y

26. В пробирку с раствором соли X добавили несколько кусочков металла Y . В результате реакции наблюдали растворение кусочков металла Y и выделение другого металла. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$;
2. Ag ;
3. BaCl_2 ;
4. NiCl_2 ;
5. Al .

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

X	Y

27. В пробирку с раствором соли соляной кислоты X добавили раствор соли Y . В результате реакции наблюдали выпадение осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. K_2CrO_4 ;
2. BaCl_2 ;
3. KCl ;
4. $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$;
5. Cu .

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

X	Y

28. В пробирку с раствором соли X добавили раствор Y . В результате реакции наблюдали выпадение осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$;
2. HCl ;
3. Na_2SO_4 ;
4. BaO ;
5. KOH .

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

X	Y

29. В пробирку с раствором соли серной кислоты X добавили раствор соли Y . В результате реакции наблюдали выпадение осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. Na_2SO_4 ;
2. HBr ;
3. NO_2 ;
4. BaCl_2 ;
5. H_2SO_4 .

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

X	Y

30. В пробирку с раствором кислоты X добавили соль Y . В результате реакции наблюдали выпадение осадка и выделение газа. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. NaNO_3 ;
2. ZnCl_2 ;
3. PbCO_3 ;
4. HCl ;
5. CaO .

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

X	Y

31. В пробирку с раствором сильной кислоты X добавили соль Y . В результате реакции наблюдали растворение осадка и выделение газа. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. HCl ;
2. HF ;
3. CaCO_3 ;
4. K_2SO_4 ;
5. KNO_2 .

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

X	Y

32. В пробирку с нерастворимым соединением X добавили раствор Y . В результате реакции наблюдали растворение осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. FeSO_4 ;
2. NaOH ;
3. $\text{Zn}(\text{OH})_2$;
4. BaSO_4 ;
5. Na_2SO_4 .

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

X	Y

33. В пробирку с солью X добавили раствор Y . В результате реакции наблюдали выделение газа. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. BaSO_4 ;
2. K_2SO_4 ;
3. HCl ;
4. NH_4NO_3 ;
5. KMnO_4 .

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

X	Y

34. В пробирку с раствором соли X добавили небольшое количество раствора Y . В результате реакции наблюдали образование осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. HCl ;
2. NO_2 ;
3. NaCl ;
4. LiOH ;
5. CuCl_2 .

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

X	Y

35. В пробирку с солью X добавили раствор Y . В результате реакции наблюдали растворение X и выделение газа. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. NaCl ;
2. BaCO_3 ;
3. ZnO ;
4. HNO_3 ;
5. NaOH .

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

X	Y

36. В пробирку с солью X добавили несколько капель раствора вещества Y . В результате реакции наблюдали выделение бесцветного газа. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. NaOH ;
2. HCl ;
3. BaSO_3 ;
4. CuO ;
5. KNO_3 .

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

X	Y

37. В пробирку с раствором соли X добавили несколько кусочков металла Y . В результате реакции наблюдали растворение кусочков металла Y и выделение другого металла. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию.

1. Ni;
2. NaOH;
3. Ag;
4. KI;
5. $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$.

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

X	Y

38. В пробирку с раствором соли X добавили несколько кусочков металла Y . В результате реакции наблюдали растворение кусочков металла Y и выделение другого металла. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. Au;
2. CuCl_2 ;
3. CO;
4. KI;
5. Co.

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

X	Y

39. В пробирку с раствором соли X добавили несколько кусочков металла Y . В результате реакции наблюдали растворение кусочков металла Y и выделение другого металла. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. BaO;
2. ZnSO_4 ;
3. BaCl_2 ;
4. Al;
5. Au.

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

X	Y

40. В пробирку с раствором соли X добавили несколько кусочков металла Y . В результате реакции наблюдали растворение кусочков металла Y и выделение другого металла. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. $Zn(NO_3)_2$;
2. Cu ;
3. $BaCl_2$;
4. $CaCl_2$;
5. Al .

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

X	Y

41. В пробирку с раствором соли соляной кислоты X добавили раствор соли Y . В результате реакции наблюдали выпадение осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. KCl ;
2. FeO ;
3. K_2SO_4 ;
4. $CaCl_2$;
5. Cu .

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

X	Y

42. В пробирку с раствором соли X добавили раствор Y . В результате реакции наблюдали выделение газа. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. KOH ;
2. $Cu(NO_3)_2$;
3. HCl ;
4. Na_2S ;
5. BaO .

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

X	Y

43. В пробирку с раствором соли азотной кислоты X добавили раствор соли Y . В результате реакции наблюдали выпадение осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. Na_2CO_3 ;
2. KNO_3 ;
3. HCl ;
4. CaBr_2 ;
5. $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$.

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

X	Y

44. В пробирку с раствором соли щелочноземельного металла X добавили раствор соли Y . В результате реакции наблюдали выпадение осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. AgNO_3 ;
2. ZnCl_2 ;
3. BaCO_3 ;
4. BaBr_2 ;
5. CaCO_3 .

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

X	Y

45. В пробирку с раствором соли соляной кислоты X добавили раствор соли Y . В результате реакции наблюдали выпадение осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. NO_2 ;
2. BaCl_2 ;
3. CO_2 ;
4. HI ;
5. Na_2SO_4 .

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

X	Y

46. В пробирку с раствором соли X добавили раствор Y . В результате реакции наблюдали выпадение осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. HCl ;
2. KOH ;
3. NO_2 ;
4. NH_4F ;
5. CuCl_2 .

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

X	Y

47. В пробирку с нерастворимым соединением X добавили раствор Y . В результате реакции наблюдали растворение осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. $\text{Mg}(\text{OH})_2$;
2. Fe ;
3. NH_4Cl ;
4. BaO ;
5. $\text{Ni}(\text{NO}_3)_2$.

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

X	Y

48. В пробирку с раствором соли X добавили раствор вещества Y . В результате реакции наблюдали выделение газа с резким запахом. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. BaO ;
2. $\text{Ca}(\text{OH})_2$;
3. NiSO_4 ;
4. NH_4Cl ;
5. BaBr_2 .

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

X	Y

49. В пробирку с раствором соли соляной кислоты X добавили раствор соли Y . В результате реакции наблюдали образование осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. SrCl_2 ;
2. KCl ;
3. Na_2O ;
4. K_3PO_4 ;
5. CO_2 .

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

X	Y

50. В пробирку с солью X добавили раствор Y . В результате реакции наблюдали растворение X и выделение газа. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. Zn ;
2. FeS ;
3. HNO_3 ;
4. Na_2O ;
5. KOH .

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

X	Y

51. В пробирку с солью X добавили несколько капель раствора вещества Y . В результате реакции наблюдали выделение бесцветного газа. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. Fe ;
2. HCl ;
3. BaS ;
4. $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$;
5. KCl .

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

X	Y

52. В пробирку с раствором соли X добавили несколько кусочков металла Y . В результате реакции наблюдали растворение кусочков металла Y и выделение другого металла. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. KOH;
2. Ni;
3. Cu;
4. NaBr;
5. CuSO₄.

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

X	Y

53. В пробирку с раствором соли X добавили несколько кусочков металла Y . В результате реакции наблюдали растворение кусочков металла Y и выделение другого металла. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. Fe;
2. KI;
3. FeO;
4. CuCl₂;
5. Ag.

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

X	Y

54. В пробирку с раствором соли X добавили несколько кусочков металла Y . В результате реакции наблюдали растворение кусочков металла Y и выделение другого металла. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. Zn;
2. Co(NO₃)₂;
3. CaCl₂;
4. MgO;
5. NaCl.

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

X	Y

55. В пробирку с раствором соли X добавили несколько кусочков металла Y . В результате реакции наблюдали растворение кусочков металла Y и выделение другого металла. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$;
2. AuCl_3 ;
3. BaCl_2 ;
4. Ni ;
5. Fe_2O_3 .

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

X	Y

56. В пробирку с раствором соли соляной кислоты X добавили раствор Y . В результате реакции наблюдали выпадение осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. NaOH ;
2. MgCl_2 ;
3. Na ;
4. Fe_2O_3 ;
5. Cu .

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

X	Y

57. В пробирку с раствором соли X добавили раствор Y . В результате реакции наблюдали выпадение осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. CuF_2 ;
2. HF ;
3. NaOH ;
4. Na_2SO_4 ;
5. CaO .

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

X	Y

58. В пробирку с раствором соли соляной кислоты X добавили раствор соли Y . В результате реакции наблюдали выпадение осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. HBr ;
2. NO_2 ;
3. FeCl_2 ;
4. Na_2S ;
5. H_2SO_4 .

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

X	Y

59. В пробирку с раствором кислоты X добавили соль Y . В результате реакции наблюдали выпадение осадка и выделение газа. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. KNO_3 ;
2. Zn ;
3. CaS ;
4. HNO_3 ;
5. CaO .

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

X	Y

60. В пробирку с раствором соли серной кислоты X добавили раствор соли Y . В результате реакции наблюдали выпадение осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. CO_2 ;
2. CaSO_4 ;
3. NO_2 ;
4. Na_2CO_3 ;
5. HCl .

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

X	Y

61. В пробирку с раствором кислоты X добавили соль Y . В результате реакции наблюдали растворение осадка и выделение газа. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. NaOH ;
2. HCl ;
3. CdCO_3 ;
4. K_2SO_4 ;
5. NO_2 .

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

X	Y

62. В пробирку с нерастворимым соединением X добавили разбавленный раствор Y . В результате реакции наблюдали растворение осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. AgCl ;
2. $\text{Cu}(\text{OH})_2$;
3. NaOH ;
4. H_2SO_4 ;
5. NH_4Cl .

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

X	Y

63. В пробирку с кристаллическим веществом X добавили раствор Y . В результате реакции наблюдали образование бесцветного раствора и выделение газа. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y , которые могут вступать в описанную реакцию:

1. BaCl_2 ;
2. $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$;
3. Ca_3P_2 ;
4. HCl ;
5. KCl .

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

X	Y