

1. Гидроксид калия взаимодействует с каждым из двух веществ

- 1) нитратом натрия и нитратом серебра
- 2) гидроксидом алюминия и нитратом серебра
- 3) гидроксидом цинка и оксидом меди(I)
- 4) хлоридом бария и оксидом фосфора(V)

2. Разбавленная серная кислота реагирует лишь с одним из двух веществ

- 1) медь и оксид кремния(IV)
- 2) оксид алюминия и магний
- 3) оксид цинка и оксид меди(II)
- 4) гидроксид натрия и оксид углерода(II)

3. Гидроксид алюминия реагирует с каждым из двух веществ:

- 1) HCl и Fe
- 2) CO и H_2S
- 3) NaCl и NH_3
- 4) NaOH и HNO_3

4. В пробирку с нерастворимым соединением X добавили несколько капель раствора вещества Y. В результате реакции наблюдали растворение осадка.

Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанную реакцию.

- 1) $\text{Al}(\text{OH})_3$
- 2) Na_2SO_4
- 3) NaOH
- 4) KCl
- 5) BaSO_4

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

X	Y

5. Серная кислота (разб.) реагирует с каждым из двух веществ:

- 1) $\text{Cu}(\text{OH})_2$ и K_2CO_3
- 2) CO_2 и Zn
- 3) $\text{Fe}(\text{OH})_2$ и Cu
- 4) Mg и Ag

6. В пробирку с нерастворимым соединением X добавили раствор вещества Y. В результате реакции наблюдали выделение растворение осадка.

Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанную реакцию.

- 1) NaOH
- 2) KCl
- 3) BaSO_4
- 4) $\text{Zn}(\text{OH})_2$
- 5) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$

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

X	Y

7. Гидроксид кальция взаимодействует с каждым из двух веществ:

- 1) HNO_3 и CH_4
- 2) MgO и H_2SO_4
- 3) CO_2 и FeCl_2
- 4) N_2 И HCl

8. С разбавленной серной кислотой взаимодействует

- 1) серебро
- 2) магний
- 3) ртуть
- 4) кремний

9. Гидроксид железа(III) взаимодействует с каждым из двух веществ:

- 1) KOH и MgSO_4
- 2) HBr и NaCl
- 3) NaOH и HCl
- 4) HNO_3 и BaCl_2

10. Гидроксид бария вступает в реакцию с

- 1) MgO
- 2) KCl
- 3) NO
- 4) $\text{Al}(\text{OH})_3$

11. Гидроксид натрия взаимодействует с каждым из двух веществ:

- 1) HCl и Al_2O_3
- 2) NH_3 и H_2O
- 3) H_2S и KNO_3
- 4) MgO и HCl

12. Гидроксид калия взаимодействует с каждым из двух веществ:

- 1) NH_3 и HCl
- 2) CO_2 и CuCl_2
- 3) H_2SO_4 и NaNO_3
- 4) MgO и HNO_3

13. Концентрированная азотная кислота реагирует с каждым из двух веществ:

- 1) Cu и NaOH
- 2) Au и NaOH
- 3) H_2SO_4 и AgNO_3
- 4) Fe и SiO_2

14. Гидроксид алюминия при обычных условиях взаимодействует с каждым из двух веществ:

- 1) HCl и CuSO_4
- 2) H_2SO_4 и KOH
- 3) $\text{Ba}(\text{OH})_2$ и NaCl
- 4) NaOH и $\text{Fe}(\text{OH})_3$

15. Гидроксид алюминия реагирует с каждым из двух веществ:

- 1) NaOH и BaCl_2
- 2) KOH и HCl
- 3) CaSO_4 и KNO_3
- 4) K_2SO_4 и NaCl

16. С гидроксидом калия взаимодействует каждое из двух веществ:

- 1) HNO_3 и CO_2
- 2) MgO и H_2SO_4
- 3) SO_2 и K_2SO_4
- 4) Al_2O_3 и NaOH

17. С гидроксидом натрия взаимодействует

- 1) Fe_2O_3
- 2) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$
- 3) $\text{Mg}(\text{OH})_2$
- 4) KNO_3

18. С ортофосфорной кислотой взаимодействует каждое из веществ, указанных в ряду:

- 1) NH_3 , $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$, NaOH
- 2) CaCl_2 , K_2O , Ag
- 3) Cu , CO_2 , Na_2S
- 4) S , $\text{Ba}(\text{OH})_2$, Fe_2O_3

19. С гидроксидом калия взаимодействует

- 1) CO_2
- 2) NaOH
- 3) FeO
- 4) K_2SO_4

20. Гидроксид берилия реагирует с каждым из двух веществ:

- 1) Mg и K_2SO_4
- 2) CuO и H_2SO_4
- 3) N_2 и BaCl_2
- 4) Na_2O и HCl

21. Гидроксид цинка взаимодействует с каждым из двух веществ:

- 1) HBr и NaOH
- 2) KOH и CaCO_3
- 3) Na_2SO_4 и HCl
- 4) HCl и BaCl_2

22. С разбавленной серной кислотой взаимодействует

- 1) медь
- 2) цинк
- 3) ртуть
- 4) кремний

23. Гидроксидом, который взаимодействует как с раствором кислоты, так и с концентрированным раствором щелочи, является

- 1) $\text{Mg}(\text{OH})_2$
- 2) $\text{Cr}(\text{OH})_3$
- 3) $\text{Ba}(\text{OH})_2$
- 4) $\text{Ca}(\text{OH})_2$

24. Гидроксидом, который взаимодействует как с раствором кислоты, так и с концентрированным раствором щелочи, является

- 1) NaOH
- 2) $\text{Be}(\text{OH})_2$
- 3) $\text{Ba}(\text{OH})_2$
- 4) $\text{Fe}(\text{OH})_2$

25. Гидроксид натрия взаимодействует с каждым из двух веществ:

- 1) HNO_3 и Al
- 2) NH_3 и SO_3
- 3) H_2S и KNO_3
- 4) MgO и HCl

26. С гидроксидом натрия взаимодействует

- 1) $\text{Al}(\text{OH})_3$
- 2) BaO
- 3) CH_4
- 4) KNO_3

27. Гидроксид рубидия может реагировать с

- 1) NaCl
- 2) CaSO_4
- 3) HNO_3
- 4) K_2S

28. Гидроксид натрия взаимодействует с каждым из двух веществ:

- 1) CuCl_2 и Al
- 2) FeO и CH_4
- 3) $(\text{NH}_4)\text{NO}_3$ и Li_2SO_4
- 4) $\text{Mg}(\text{OH})_2$ и KCl

29. Гидроксид алюминия при обычных условиях взаимодействует с каждым из двух веществ:

- 1) HCl и NaNO_3
- 2) HNO_3 и $\text{Ba}(\text{OH})_2$
- 3) KOH и NaCl
- 4) NaOH и CaCO_3

30. Гидроксид кальция вступает в реакцию с

- 1) MgO
- 2) BaCl_2
- 3) NO
- 4) H_2S

31. Гидроксид железа(III) взаимодействует с каждым из двух веществ:

- 1) $\text{Cu}(\text{OH})_2$ и HCl
- 2) KOH и H_2SO_4
- 3) HNO_3 и Na_2SO_4
- 4) HCl и BaCl_2

32. И разбавленная, и концентрированная серная кислота при комнатной температуре реагирует с

- 1) железом
- 2) медью
- 3) карбонатом кальция
- 4) хлоридом натрия