

1. Гидроксид цинка реагирует с каждым из двух веществ:

- 1) KOH и HBr
- 2) Na₂SO₄ и NaOH
- 3) CuO и KNO₃
- 4) Fe₂O₃ и HNO₃

2. Гидроксид алюминия реагирует с каждым из двух веществ:

- 1) KOH и Na₂SO₄
- 2) HCl и NaOH
- 3) CuO и KNO₃
- 4) Fe₂O₃ и HNO₃

3. Разбавленная серная кислота реагирует с каждым из двух веществ:

- 1) Zn, BaCl₂
- 2) SiO₂, Ca(OH)₂
- 3) Cu, NaOH
- 4) Cu, CuO

4. В реакцию с гидроксидом бария вступает каждое из двух веществ:

- 1) CuCl₂ и P₂O₅
- 2) SO₂ и NaOH
- 3) K₂O и CO₂
- 4) MgO и K₂SO₄

5. С гидроксидом алюминия взаимодействует каждое из двух веществ:

- 1) KNO₃ и SiO₂
- 2) H₃PO₄ и CuS
- 3) NaCl и Na₂CO₃
- 4) HNO₃ и Ba(OH)₂

6. При комнатной температуре концентрированная серная кислота реагирует с каждым из двух веществ.

1. Алюминием и хлоридом натрия
2. Оксидом кремния и гидроксидом натрия
3. Магнием и карбонатом калия
4. Железом и оксидом углерода(IV)

7. Серная кислота взаимодействует с каждым из двух оксидов:

- 1) CuO и CO₂
- 2) CaO и SiO₂
- 3) CO и Na₂O
- 4) MgO и Al₂O₃

8. Как хлороводородная кислота, так и гидроксид натрия реагируют с

- 1) фосфором
- 2) серой
- 3) алюминием
- 4) медью

9. С раствором гидроксида натрия при обычных условиях взаимодействует

- 1) магний
- 2) алюминий
- 3) медь
- 4) хром

10. С гидроксидом натрия и соляной кислотой взаимодействует каждый из двух гидроксидов:

- 1) $\text{Zn}(\text{OH})_2$ и $\text{Mg}(\text{OH})_2$
- 2) $\text{Ba}(\text{OH})_2$ и $\text{Be}(\text{OH})_2$
- 3) $\text{Ca}(\text{OH})_2$ и $\text{Pb}(\text{OH})_2$
- 4) $\text{Al}(\text{OH})_3$ и $\text{Fe}(\text{OH})_3$

11. Гидроксид алюминия реагирует с каждым из двух веществ:

- 1) KOH и Na_2SO_4
- 2) HCl и NaOH
- 3) CuO и KNO_3
- 4) Fe_2O_3 и HNO_3

12. Какие две кислоты могут реагировать друг с другом?

- 1) $\text{HCl} + \text{HBr}$ 2) $\text{H}_2\text{SO}_4(\text{конц}) + \text{HNO}_3$ 3) $\text{HNO}_3 + \text{H}_3\text{PO}_4$ 4) **Broken TeX**

13. Гидроксид лития взаимодействует с каждым из двух веществ:

- 1) SO_3 и HCl
- 2) Na_2S и NH_3
- 3) H_2SO_4 и CaO
- 4) KOH и HBr

14. Гидроксид железа(II) взаимодействует с

- 1) аммиаком (р-р)
- 2) оксидом кальция
- 3) уксусной кислотой
- 4) сульфатом бария

15. Какое вещество реагирует с разбавленным раствором H_2SO_4 с выделением водорода?

- 1) Cu
- 2) CuO
- 3) Al
- 4) $\text{Zn}(\text{OH})_2$

16. Какое вещество реагирует с раствором NaOH с выделением водорода?

- 1) CO_2
- 2) Al
- 3) Cl_2
- 4) ZnO

17. Раствор гидроксида натрия не реагирует с

- 1) FeCl_3
- 2) H_3PO_4
- 3) Na_2CO_3
- 4) NaHCO_3

18. Раствор гидроксида натрия реагирует с каждым из двух веществ

- 1) Al и Al_2O_3
- 2) Fe и Fe_2O_3
- 3) C и CO_2
- 4) HNO_3 и KNO_3

19. Разбавленная соляная кислота реагирует с каждым из двух веществ

- 1) Ag и AgNO_3
- 2) Mg и $\text{Mg}(\text{OH})_2$
- 3) S и SO_2
- 4) Cu и CuO

20. Гидроксид меди(II) взаимодействует с каждым из двух веществ:

- 1) SO_3 и HCl
- 2) Na_2S и KNO_3
- 3) H_2SO_4 и H_2O
- 4) Na_2SO_4 и HBr

21. Гидроксид кальция не взаимодействует с

- 1) оксидом углерода(II)
- 2) бромом
- 3) сероводородом
- 4) хлороводородом

22. Какие два вещества могут реагировать друг с другом?

- 1) $\text{NaOH} + \text{Zn}(\text{OH})_2$
- 2) $\text{Cu}(\text{OH})_2 + \text{Fe}(\text{OH})_3$
- 3) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{KOH}$
- 4) $\text{NH}_3 + \text{Al}(\text{OH})_3$

23. В щелочах растворяется

- 1) медь
- 2) железо
- 3) кремний
- 4) углерод

24. Водород не выделяется при взаимодействии металлов с

- 1) муравьиной кислотой
- 2) разбавленной серной кислотой
- 3) концентрированной серной кислотой
- 4) соляной кислотой

25. Какое вещество может реагировать и с соляной, и с азотной кислотой?

- 1) Ag
- 2) K_2SO_3
- 3) $CaSO_4$
- 4) Br_2

26. Какое простое вещество растворяется в щелочах, но не растворяется в кислотах?

- 1) Al
- 2) Cu
- 3) C
- 4) Si

27. Какое простое вещество может реагировать и с соляной кислотой, и с гидроксидом натрия?

- 1) Si
- 2) Zn
- 3) Mg
- 4) Br_2

28. Какое сложное вещество может реагировать и с соляной кислотой, и с гидроксидом натрия?

- 1) SO_2
- 2) $Zn(OH)_2$
- 3) $MgSO_4$
- 4) $CaCO_3$

29. Серная кислота реагирует с каждым из двух веществ:

- 1) C и CO_2
- 2) Fe и Fe_2O_3
- 3) N_2 и NO_2
- 4) Au и Au_2O_3

30. Водный раствор гидроксида натрия реагирует с каждым из двух веществ:

- 1) Cl_2 и HCl
- 2) C и CO_2
- 3) Cu и CuO
- 4) N_2 и NH_3

31. С раствором гидроксида натрия реагирует каждое из двух веществ:

- 1) KOH и CO_2
- 2) KCl и SO_3
- 3) H_2O и P_2O_5
- 4) SO_2 и $\text{Al}(\text{OH})_3$

32. Соляная кислота реагирует с каждым из двух веществ:

- 1) Fe и FeS
- 2) Br_2 и NaBr
- 3) Cu и CuSO_4
- 4) C и CaCO_3

33. Уксусная кислота реагирует с каждым из двух веществ:

- 1) NaOH и NaHCO_3
- 2) Cu и CuO
- 3) Si и SiO_2
- 4) FeS и FeSO_4