

1. Гидроксид цинка реагирует с каждым из двух веществ:

- 1) KOH и HBr
- 2) Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> и NaOH
- 3) CuO и KNO<sub>3</sub>
- 4) Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> и HNO<sub>3</sub>

2. Гидроксид алюминия реагирует с каждым из двух веществ:

- 1) KOH и Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- 2) HCl и NaOH
- 3) CuO и KNO<sub>3</sub>
- 4) Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> и HNO<sub>3</sub>

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

- 1) Zn, BaCl<sub>2</sub>
- 2) SiO<sub>2</sub>, Ca(OH)<sub>2</sub>
- 3) Cu, NaOH
- 4) Cu, CuO

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

- 1) CuCl<sub>2</sub> и P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
- 2) SO<sub>2</sub> и NaOH
- 3) K<sub>2</sub>O и CO<sub>2</sub>
- 4) MgO и K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

5. С гидроксидом алюминия взаимодействует каждое из двух веществ:

- 1) KNO<sub>3</sub> и SiO<sub>2</sub>
- 2) H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> и CuS
- 3) NaCl и Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>
- 4) HNO<sub>3</sub> и Ba(OH)<sub>2</sub>

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 CO<sub>2</sub>
- 2) CaO и SiO<sub>2</sub>
- 3) CO и Na<sub>2</sub>O
- 4) MgO и Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

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) Zn(OH)<sub>2</sub> и Mg(OH)<sub>2</sub>
- 2) Ba(OH)<sub>2</sub> и Be(OH)<sub>2</sub>
- 3) Ca(OH)<sub>2</sub> и Pb(OH)<sub>2</sub>
- 4) Al(OH)<sub>3</sub> и Fe(OH)<sub>3</sub>

11. Гидроксид алюминия реагирует с каждым из двух веществ:

- 1) KOH и Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- 2) HCl и NaOH
- 3) CuO и KNO<sub>3</sub>
- 4) Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> и HNO<sub>3</sub>

12. Какие две кислоты могут реагировать друг с другом?

- 1) HCl + HBr      2) H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>(конц)+H<sub>2</sub>S      3) HNO<sub>3</sub> + H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>      4) Broken TeX

13. Гидроксид лития взаимодействует с каждым из двух веществ:

- 1)  $\text{SO}_3$  и  $\text{HCl}$
- 2)  $\text{Na}_2\text{S}$  и  $\text{NH}_3$
- 3)  $\text{H}_2\text{SO}_4$  и  $\text{CaO}$
- 4)  $\text{KOH}$  и  $\text{HBr}$

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  $\text{H}_2\text{SO}_4$  с выделением водорода?

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

16. Какое вещество реагирует с раствором  $\text{NaOH}$  с выделением водорода?

- 1)  $\text{CO}_2$
- 2)  $\text{Al}$
- 3)  $\text{Cl}_2$
- 4)  $\text{ZnO}$

17. Раствор гидроксида натрия не реагирует с

- 1)  $\text{FeCl}_3$
- 2)  $\text{H}_3\text{PO}_4$
- 3)  $\text{Na}_2\text{CO}_3$
- 4)  $\text{NaHCO}_3$

18. Раствор гидроксида натрия реагирует с каждым из двух веществ

- 1)  $\text{Al}$  и  $\text{Al}_2\text{O}_3$
- 2)  $\text{Fe}$  и  $\text{Fe}_2\text{O}_3$
- 3)  $\text{C}$  и  $\text{CO}_2$
- 4)  $\text{HNO}_3$  и  $\text{KNO}_3$

19. Разбавленная соляная кислота реагирует с каждым из двух веществ

- 1)  $\text{Ag}$  и  $\text{AgNO}_3$
- 2)  $\text{Mg}$  и  $\text{Mg}(\text{OH})_2$
- 3)  $\text{S}$  и  $\text{SO}_2$
- 4)  $\text{Cu}$  и  $\text{CuO}$

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

- 1)  $\text{SO}_3$  и  $\text{HCl}$
- 2)  $\text{Na}_2\text{S}$  и  $\text{KNO}_3$
- 3)  $\text{H}_2\text{SO}_4$  и  $\text{H}_2\text{O}$
- 4)  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  и  $\text{HBr}$

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  $Al(OH)_3$

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  $FeSO_4$