

**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

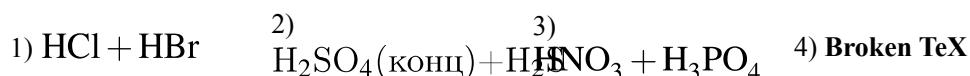
**10.** С гидроксидом натрия и соляной кислотой взаимодействует каждый из двух гидроксидов:

- 1)  $\text{Zn}(\text{OH})_2$  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  $\text{РЬ}(\text{OH})_2$
- 4)  $\text{Al}(\text{OH})_3$  и  $\text{Fe}(\text{OH})_3$

**11.** Гидроксид алюминия реагирует с каждым из двух веществ:

- 1)  $\text{KOH}$  и  $\text{Na}_2\text{SO}_4$
- 2)  $\text{HCl}$  и  $\text{NaOH}$
- 3)  $\text{CuO}$  и  $\text{KNO}_3$
- 4)  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  и  $\text{HNO}_3$

**12.** Какие две кислоты могут реагировать друг с другом?



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

**19.** Разбавленная соляная кислота реагирует с каждым из двух веществ

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

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

- 1)  $\text{SO}_3$  и 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 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 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<sub>2</sub>
- 2) KCl и SO<sub>3</sub>
- 3) H<sub>2</sub>O и P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
- 4) SO<sub>2</sub> и Al(OH)<sub>3</sub>

**32.** Соляная кислота реагирует с каждым из двух веществ:

- 1) Fe и FeS
- 2) Br<sub>2</sub> и NaBr
- 3) Cu и CuSO<sub>4</sub>
- 4) C и CaCO<sub>3</sub>

**33.** Уксусная кислота реагирует с каждым из двух веществ:

- 1) NaOH и NaHCO<sub>3</sub>
- 2) Cu и CuO
- 3) Si и SiO<sub>2</sub>
- 4) FeS и FeSO<sub>4</sub>