

1. С гидроксидом натрия взаимодействует

- 1)  $\text{Al}(\text{OH})_3$
- 2)  $\text{BaO}$
- 3)  $\text{CH}_4$
- 4)  $\text{KNO}_3$

2. Гидроксид кальция реагирует в водном растворе с каждым из двух веществ

- 1)  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  и  $\text{KNO}_3$
- 2)  $\text{CO}_2$  и  $\text{HNO}_3$
- 3)  $\text{NaOH}$  и  $\text{Al}(\text{OH})_3$
- 4)  $\text{K}_2\text{CO}_3$  и  $\text{BaCl}_2$

3. Фосфорная кислота реагирует в водном растворе с каждым из двух веществ

- 1)  $\text{Ca}$  и  $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- 2)  $\text{Cu}$  и  $\text{CuCl}_2$
- 3)  $\text{NaOH}$  и  $\text{NaNO}_3$
- 4)  $\text{SO}_2$  и  $\text{K}_2\text{SO}_3$

4. Гидроксид натрия реагирует с каждым веществом пары

- 1)  $\text{HNO}_3$  и  $\text{Na}$
- 2)  $\text{H}_2\text{SO}_4$  и  $\text{CuSO}_4$
- 3)  $\text{ZnO}$  и  $\text{Fe}$
- 4)  $\text{CO}_2$  и  $\text{NO}$

5. Гидроксид хрома(III) превращается в комплексное соединение при взаимодействии с водным раствором

- 1)  $\text{NaNO}_3$
- 2)  $\text{KOH}$
- 3)  $\text{CO}_2$
- 4)  $\text{CaCl}_2$

6. Гидроксид алюминия превращается в комплексное соединение при взаимодействии с водным раствором

- 1)  $\text{NH}_3$
- 2)  $\text{NaOH}$
- 3)  $\text{ZnCl}_2$
- 4)  $\text{SO}_2$

7. Концентрированный раствор серной кислоты реагирует с каждым веществом пары

- 1)  $\text{Au}$  и  $\text{BaCl}_2$
- 2)  $\text{NaOH}$  и  $\text{CO}_2$
- 3)  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  и  $\text{P}_2\text{O}_5$
- 4)  $\text{S}$  и  $\text{FeO}$

8. Гидроксид, который реагирует и с раствором кислоты, и с концентрированным раствором щелочи, -

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

9. Какое основание при нагревании легко превращается в основной оксид?

- 1)  $\text{KOH}$
- 2)  $\text{Cu}(\text{OH})_2$
- 3)  $\text{CsOH}$
- 4)  $\text{NH}_4\text{OH}$

10. Какая кислота при нагревании легко превращается в ангидрид?

- 1)  $\text{H}_3\text{PO}_4$
- 2)  $\text{HNO}_3$
- 3)  $\text{H}_2\text{SiO}_3$
- 4)  $\text{CH}_3\text{COOH}$

11. И с кислотами, и с щелочами взаимодействует

- 1)  $\text{Cu}$
- 2)  $\text{Mg}(\text{OH})_2$
- 3)  $\text{FeCl}_3$
- 4)  $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$

12. И с кислотами, и с щелочами взаимодействует

- 1)  $\text{Cu}$
- 2)  $\text{Cr}_2\text{O}_3$
- 3)  $\text{BaCO}_3$
- 4)  $\text{Mg}(\text{OH})_2$

13. Какое вещество реагирует и с гидроксидом натрия, и с гидроксидом меди(II)?

- 1)  $\text{NH}_3$
- 2)  $\text{HNO}_3$
- 3)  $\text{Si}$
- 4)  $\text{CaCO}_3$

14. И с серной, и с фосфорной кислотой реагирует

- 1)  $\text{NaNO}_3$
- 2)  $\text{NH}_3$
- 3)  $\text{Cu}$
- 4)  $\text{SiO}_2$

15. Превращение  $\text{HCl} \rightarrow \text{FeCl}_3$  осуществляется при взаимодействии с

- 1)  $\text{FeO}$
- 2)  $\text{Fe}_2\text{O}_3$
- 3)  $\text{Fe}$
- 4)  $\text{FeBr}_3$

16. Превращение  $\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4$  осуществляется при взаимодействии с

- 1)  $\text{S}$
- 2)  $\text{SO}_2$
- 3)  $\text{H}_2\text{S}$
- 4)  $\text{NaHSO}_4$

17. Вещество, которое реагирует и с раствором гидроксида натрия, и с соляной кислотой:

- 1)  $\text{Cr}(\text{OH})_3$
- 2)  $\text{CO}_2$
- 3)  $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$
- 4)  $\text{BaCO}_3$

18. Вещество, которое реагирует и с разбавленной серной кислотой, и с раствором гидроксида бария:

- 1)  $\text{Cu}(\text{OH})_2$
- 2)  $\text{Be}(\text{OH})_2$
- 3)  $\text{H}_2\text{SiO}_3$
- 4)  $\text{SO}_2$

19. Гидроксид алюминия взаимодействует с каждым из двух веществ:

- 1)  $\text{SO}_2$  и  $\text{CH}_4$
- 2)  $\text{Cu}(\text{OH})_2$  и  $\text{NH}_3$
- 3)  $\text{NaOH}$  и  $\text{HNO}_3$
- 4)  $\text{HCl}$  и  $\text{CuSO}_4$

20. Разбавленная серная кислота реагирует с каждым из двух веществ.

1. Железо и оксид серы(IV)
2. Азотная кислота и оксид цинка
3. Оксид углерода(IV) и оксид меди(II)
4. Хлорид бария и цинк

21. Образование водорода происходит при взаимодействии

- 1)  $\text{H}_2\text{SO}_4$  (разб.) и  $\text{Cu}$
- 2)  $\text{HNO}_3$  (разб.) и  $\text{Zn}$
- 3)  $\text{HNO}_3$  (конц.) и  $\text{Cu}$
- 4)  $\text{H}_2\text{SO}_4$  (разб.) и  $\text{Zn}$

22.  $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$  образуется из  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  при взаимодействии с

- 1)  $\text{Na}_2\text{CO}_3$
- 2) избытком  $\text{CO}_2$
- 3)  $\text{CaCO}_3$
- 4) избытком  $\text{CO}$

23.  $\text{NaHSO}_4$  образуется из  $\text{NaOH}$  при взаимодействии с

- 1)  $\text{S}$
- 2) избытком  $\text{SO}_2$
- 3)  $\text{CaSO}_4$
- 4) избытком  $\text{H}_2\text{SO}_4$