

Тема урока: Самостоятельная работа по теме» Классы неорганических веществ»

1. Выберите какая из приведенных солей растворима:

- а) $Zn_3(PO_4)_2$;
- б) Ag_2CO_3 ;
- в) $MgSiO_3$;
- г) Na_2SiO_3 .

2. Все кислоты способны:

- а) изменять окраску фенолфталеина;
- б) разлагаться при нагревании;
- в) взаимодействовать с основными оксидами;
- г) хорошо растворяться в воде.

3. Двухосновой и кислородосодержащей кислотой является:

- а) сероводородная;
- б) хлороводородная;
- в) серная;
- г) фосфорная.

4. Раствор серной кислоты реагирует с каждым из двух веществ:

- а) Zn и CuO ;
- б) Mg и HCl ;
- в) $Cu(OH)_2$ и N_2 ;
- г) $BaCl_2$ и H_2 ;

5. Раствор H_2SO_4 будет взаимодействовать с:

- а) Na_2SO_4 ;
- б) CuO ;
- в) Hg ;
- г) HNO_3 .

6. Раствор H_3PO_4 будет взаимодействовать с:

- а) $NaCl$;
- б) Ag ;
- в) Ni ;
- г) Cu .

7. В каком соединении ковалентная связь между атомами образуется по донорно-акцепторному механизму:

- а) KCl ;
- б) CCl_4 ;
- в) NH_4Cl ;
- г) $CaCl_2$.

8. Выберите формулу нитрата алюминия:

- а) H_2SO_4 ;
- б) $Al(NO_3)_3$;
- в) CuO ;
- г) $NaCl$.

9. Связь, образовавшаяся за счет электростатического притяжения катионов и анионов:

- а) водородная
- б) металлическая
- в) ионная
- г) ковалентная

10. Вещества, задерживающие скорость химической реакции:

- а) катализаторы;
- б) ферменты;
- в) катализ;
- г) ингибиторы.

11. Укажите формулу оксида, который отвечает азотной кислоте:

- а) N_2O_3 ;
- б) NO_2 ;
- в) NO ;
- г) N_2O_5 .

12. В реакцию с соляной кислотой вступает:

- а) кремниевая кислота;
- б) медь;
- в) оксид углерода (IV);
- г) гидроксид натрия.

13. Продукты взаимодействия азотной кислоты и оксида калия:

- а) $\text{KNO}_3 + \text{H}_2$;
- б) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2$;
- в) $\text{KNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$;
- г) они не взаимодействуют.

14. Продукты взаимодействия соляной кислоты и оксида кальция:

- а) $\text{CaCl}_2 + \text{H}_2\uparrow$;
- б) $\text{CaCl} + \text{H}_2\uparrow$;
- в) $\text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$;
- г) они не взаимодействуют.

15. Укажите пару веществ, образованных только ковалентной связью.

- а) P_2O_5 и P_4 ;
- б) CaC_2 и CO_2 ;
- в) O_2 и KF ;
- г) CaO и N_2O_5 .

16. К грубодисперсным системам относится:

- а) раствор;
- б) золь;
- в) суспензия;
- г) гель.

17. Кристаллическая решетка графита:

- а) атомная;
- б) ионная;
- в) молекулярная;
- г) металлическая.

18. Бескислородной кислотой является:

- а) кремниевая;
- б) хлороводородная;
- в) угольная;
- г) фосфорная.

19. С раствором серной кислоты не взаимодействует:

- а) AgOH ;
- б) CuO ;
- в) P_2O_5 ;
- г) BaCl_2 .

20. Формула карбоната лития:

- а) Li_2SiO_3 ;
- б) Li_2SO_4 ;
- в) Li_2SO_3 ;
- г) Li_2CO_3 .

21. Реакция, уравнение которой $\text{Zn}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{ZnSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$, относится к реакциям:

- а) обмена;
- б) соединения;
- в) разложения;
- г) замещения.

22. Выделяется газ при взаимодействии соляной кислоты с:

- а) с оксидом меди (II);
- б) с медью;
- в) с гидроксидом магния;
- г) с магнием.

23. Формула соляной кислоты:

- а) H_2SO_4 ;
- б) H_2S ;
- в) H_2SO_3 ;
- г) HCl .

24. Выберите формулу щелочи:

- а) HCl ;
- б) $\text{Zn}(\text{OH})_2$;
- в) AlPO_4 ;
- г) NaOH .

25. Выберите формулу соли:

- а) HClO_4 ;
- б) KOH ;
- в) Na_3PO_4 ;
- г) HON .

26. Сложные вещества, которые состоят из атомов водорода, способных замещаться на ионы металла, и кислотного остатка:

- а) кислоты;
- б) соли;
- в) основания;
- г) оксиды.

27. Металл, легко подвергаемый химической коррозии:

- а) никель;
- б) хром;
- в) железо;
- г) олово.

28. Формула сероводородной кислоты:

- а) H_2SO_4 ;
- б) H_2S ;
- в) H_2SO_3 ;
- г) HCl .

29. Не выделяется газ при взаимодействии соляной кислоты с:

- а) с оксидом меди (II);
- б) с карбонатом натрия;
- в) с сульфидом железа;
- г) с магнием.

30. Вещества, имеющие атомную кристаллическую решетку:

- а) газообразные;
- б) жидкие;
- в) твердые;
- г) плазма.

Выполненное задание отправить Шиловой Н.Н. на электронную почту yflzibkjdf@yandex.ru

Пишите аккуратней и четче, указывайте дату!!!