Вопрос 8. Свойства оксидов

1. Какой оксид реагирует с раствором HCl, но не реагирует с раствором $NaOH$?

1) CO
2) SO_3
3) P_2O_5
4) MgO

2. С водой реагирует

1) оксид кальция
2) оксид кремния
3) оксид азота (I)
4) оксид меди (II)

3. И с серной кислотой, и с гидроксидом натрия взаимодействует

1) оксид цинка
2) оксид кальция
3) оксид серы(IV)
4) оксид углерода(IV)

4. Какой оксид реагирует с раствором HCl, но не реагирует с раствором $NaOH$?

1) CO
2) SO_3
3) ZnO
4) MgO

5. Влажная лакмусовая бумажка изменит цвет на синий при внесении ее в сосуд с газом, формула которого

1) NO_2
2) NH_3
3) N_2O
4) CO

6. Растворением соответствующего оксида в воде нельзя получить кислоту

1) серную
2) угольную
3) соляную
4) азотную

7. Оксид алюминия взаимодействует с каждым из двух веществ:

1) NO и CO_2
2) $Cu(OH)_2$ и CuO
3) Na_2O и $NaOH$
4) KCl и HCl

8. Оксид серы (IV) не взаимодействует

1) O_2
2) H_2O
3) N_2O
4) Na_2O

9. Оксид бария реагирует с каждым из двух веществ:

1) оксидом цинка и хлороводородом
2) оксидом углерода (II) и кислородом
3) оксидом фосфора (V) и водородом
4) оксидом кремния и азотом

10. Оксид серы (IV) реагирует с каждым из двух веществ

1) медью и оксидом углерода (II)
2) водой и кислородом
3) азотом и оксидом фосфора (V)
4) магнием и водородом

11. Оксид углерода (IV) реагирует с

1) гидроксидом кальция
2) гидроксидом меди (II)
3) оксидом серы (VI)
4) оксидом хрома (VI)

12. Оксид бария не реагирует

1) хлоридом натрия
2) водой
3) серной кислотой
4) оксидом фосфора (V)

13. Оксид лития взаимодействует с

1) CO
2) CO_2
3) NO
4) CaO

14. Оксид меди (II) хорошо растворяется в

1) воде при обычной температуре
2) воде при нагревании
3) разбавленных кислотах при нагревании
4) разбавленных растворах щелочей

15. С водой при обычных условиях реагирует

1) оксид углерода (II)
2) оксид меди (II)
3) оксид фосфора (V)
4) оксид железа (III)

16. Оксид кремния (IV) взаимодействует с каждым из двух веществ:

1) H_2SO_4, $NaOH$
2) CaO, CO_2
3) KOH, Li_2O
4) SO_2, NH_3

17. Оксид железа (III) взаимодействует с каждым из двух веществ:

1) $NaOH$ и $Cu(OH)_2$
2) $Al(OH)_3$ и H_2O
3) $NaOH$ и CO
4) K_2SO_4 и P_2O_5

18. Как с раствором $NaOH$, так и с раствором H_2SO_4реагирует

1) NO
2) BeO
3) MgO
4) CuO

19. Реакция возможна между

1) H_2O и Na_2O
2) CO и CaO
3) P_2O_3 и SO_2
4) H_2O и Al_2O_3

20. Как с гидроксидом бария, так и с азотной кислотой взаимодействует

1) CaO
2) SiO_2
3) Fe_2O_3
4) Na_2O

21. Оксид железа (II) реагирует с каждым из двух веществ:

1) водой и хлоридом натрия
2) фосфорной кислотой и гидроксидом меди (II)
3) алюминием и гидроксидом магния
4) серной кислотой и водородом

22. Оксид серы (IV) взаимодействует с каждым из двух веществ:

1) H_3PO_4, CO
2) P_2O_5, KNO_3
3) $Ba(OH)_2$, O_2
4) $NaCl$, $Cu(OH)_2$

23. С водой при обычных условиях реагирует
1) оксид меди (II)
2) оксид железа (III)
3) оксид натрия
4) оксид алюминия

24. Как с гидроксидом натрия, так и с соляной кислотой взаимодействует

1) CaO
2) CrO
3) BeO
4) BaO

25. Как с гидроксидом натрия, так и с соляной кислотой взаимодействует

1) SiO_2
2) MnO
3) Al_2O_3
4) Li_2O

26. Реакция возможна между

1) H_2O и Na_2O
2) CO и CaO
3) P_2O_3 и SO_2
4) H_2O и Al_2O_3

27. Оксид серы (IV) не взаимодействует с

1) O_2
2) H_2O
3) CO_2
4) $NaOH$

28. Между собой взаимодействуют

1) SiO_2и H_2O
2) CO_2и H_2SO_4
3) CO_2и $Ca(OH)_2$
4) Na_2Oи $Ca(OH)_2$

29. Влажная лакмусовая бумажка изменит цвет на красный при внесении её в сосуд с газом, формула которого

1) NO_2
2) NH_3
3) N_2O
4) CO

30. Растворением соответствующего оксида в воде нельзя получить кислоту

1) серную
2) метафосфорную
3) кремниевую
4) азотную

31. Реакция возможна между

1) SO_3 и BaO
2) CO_2 и NO
3) P_2O_3 и H_2S
4) H_2O и SiO_2

32. Оксид кремния (IV) взаимодействует с каждым из трёх веществ:

1) H_2SO_4, $NaOH$, H_2O
2) HCl, CaO, CO_2
3) KOH, MgO, Li_2O
4) $Ca(OH)_2$, SO_2, NH_3

33. Оксид углерода (IV) реагирует с каждым из двух веществ:

1) серебром и кислородом
2) водой и гидроксидом бария
3) водой и хлороводородом
4) магнием и азотом

34. Оксид бария не реагирует с

1) гидроксидом натрия
2) водой
3) фосфорной кислотой
4) оксидом углерода (IV)

35. Оксид алюминия реагирует с каждым из двух веществ

1) H_2SO_4 и C
2) H_2O и NaOH
3) CO и NH_3
4) Fe и SO_3

36. Какой оксид при прокаливании с NaOH превращается в соль?

1) CaO
2) MgO
3) ZnO
4) NO

37. Какой оксид при взаимодействии с азотной кислотой превращается в соль?

1) P_2O_3
2) NO_2
3) Cr_2O_3
4) CrO_3

38. И с HCl, и с NaOH взаимодействует

1) CaO
2) CuO
3) ZnO
4) FeO

39. Оксид углерода(IV) взаимодействует с обоими веществами

1) CaO и Na_2CO_3
2) NaOH и KCl
3) H_2O и SiO_2
4) FeO и $Fe(OH)_2$

40. Какой оксид при взаимодействии с водой превращается в кислоту?

1) Cl_2O
2) SiO_2
3) Li_2O
4) NO

41. Какой оксид при взаимодействии с водой превращается в основание?

1) SrO
2) CuO
3) CO
4) MnO_2

42. Оксид фосфора(V) реагирует с каждым из двух веществ:

1) H_2SO_4 и CaO
2) H_2O и NaOH
3) CO_2 и NH_4Cl
4) FeO и SO_3

43. Оксид цинка реагирует с каждым из двух веществ:

1) H_2SO_4 и KOH
2) H_2O и NaOH
3) CO и O_2
4) Cl_2 и $NaNO_3$

44. Какой оксид может реагировать как с кислородом, так и водородом?

1) SO_3
2) Ag_2O
3) Cu_2O
4) Al_2O_3

45. Какой оксид может реагировать как с щелочами, так и с водой?

1) SO_3
2) SiO_2
3) ZnO
4) MgO