

1. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые реагируют с раствором соляной кислоты, но не реагируют с раствором гидроксида натрия.

- 1) CO
- 2) SO₃
- 3) CuO
- 4) MgO
- 5) ZnO

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

2. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые реагируют как с оксидом серы(VI), так и с оксидом серы(IV).

1. Гидроксид калия
2. Соляная кислота
3. Оксид кремния(IV)
4. Оксид натрия
5. Кислород

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

3. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые реагируют как с NaOH, так и с HNO₃.

- 1) ZnO
- 2) FeO
- 3) Fe₂O₃
- 4) SiO₂
- 5) CO₂

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

4. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые не реагируют с оксидом меди(II).

1. Кислород
2. Серная кислота
3. Алюминий
4. Водород
5. Вода

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

5. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые могут реагировать с кислородом.

1. Оксид цинка
2. Оксид углерода(II)
3. Оксид железа(III)
4. Оксид серы(IV)
5. Оксид серы(VI)

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

6. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые реагируют с водой.

1. Оксид лития
2. Оксид железа(II)
3. Оксид железа(III)
4. Оксид азота(IV)
5. Оксид кремния(IV)

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

7. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые могут реагировать при обычных условиях и с водой, и с азотной кислотой.

- 1) CuO
- 2) CO_2
- 3) BaO
- 4) SiO_2
- 5) Cs_2O

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

8. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые могут реагировать при обычных условиях и с водой, и раствором щелочи.

- 1) SO_3
- 2) Al_2O_3
- 3) SiO_2
- 4) CO_2
- 5) CO

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

9. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые при нагревании разлагаются с выделением кислорода.

- 1) SiO_2
- 2) N_2O
- 3) HgO
- 4) FeO
- 5) CO

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

10. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые при взаимодействии с водой превращаются в щелочь.

- 1) Cu_2O
- 2) K_2O
- 3) CO_2
- 4) CaO
- 5) CrO_3

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

11. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые при взаимодействии с водой превращаются в кислоту.

- 1) N_2O_3
- 2) CaO
- 3) SiO_2
- 4) SO_2
- 5) PbO_2

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

12. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми реагирует оксид меди(II).

1. Кислород
2. Водород
3. Вода
4. Соляная кислота
5. Гидроксид натрия

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

13. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми реагирует оксид кальция.

1. Кислород
2. Водород
3. Вода
4. Соляная кислота
5. Гидроксид натрия

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

14. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми реагирует оксид углерода(IV).

1. Серная кислота
2. Гидроксид алюминия
3. Вода
4. Соляная кислота
5. Гидроксид натрия

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

15. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми реагирует оксид железа(II).

1. Серная кислота
2. Гидроксид алюминия
3. Вода
4. Соляная кислота
5. Гидроксид натрия

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

16. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые могут реагировать с водой.

- 1) Li_2O
- 2) NiO
- 3) CuO
- 4) BaO
- 5) Cr_2O_3

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

17. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые реагируют с водой.

1. Оксид кальция
2. Оксид кремния
3. Оксид бария
4. Оксид азота(I)
5. Оксид меди(II)

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

18. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые взаимодействуют и с серной кислотой, и с гидроксидом натрия.

1. Оксид цинка
2. Оксид кальция
3. Оксид серы(IV)
4. Оксид углерода(IV)
5. Оксид алюминия

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

19. Из предложенного перечня выберите две кислоты, которые нельзя получить растворением соответствующего оксида в воде.

1. Серная
2. Плавиковая
3. Угольная
4. Соляная
5. Азотная

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

20. Из предложенного перечня выберите две пары веществ, с каждым из которых взаимодействует оксид алюминия.

- 1) NO и CO_2
- 2) $\text{Cu}(\text{OH})_2$ и CuO
- 3) Na_2O и NaOH
- 4) KCl и HCl
- 5) H_2SO_4 и K_2O

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

21. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми не взаимодействует оксид серы(IV).

- 1) O_2
- 2) H_2O
- 3) N_2O
- 4) CO
- 5) Na_2O

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

22. Из предложенного перечня выберите две пары веществ, с каждым из которых реагирует оксид бария.

1. Оксид цинка и хлороводород
2. Оксид углерода(II) и кислород
3. Оксид фосфора(V) и водород
4. Оксид кремния и азот
5. Оксид азота(V) и вода

Запишите в поле ответа номера выбранных пар веществ.

23. Из предложенного перечня выберите две пары веществ, с каждым из которых реагирует оксид серы(IV).

1. Медь и оксид углерода(II)
2. Вода и кислород
3. Азот и оксид фосфора(V)
4. Оксид натрия и гидроксид калия
5. Магний и водород

Запишите в поле ответа номера выбранных пар веществ.

24. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми реагирует оксид углерода(IV).

1. Гидроксид кальция
2. Вода
3. Гидроксид меди(II)
4. Оксид серы(VI)
5. Оксид хрома(VI)

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

25. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми не реагирует оксид бария.

1. Хлорид натрия
2. Вода
3. Серная кислота
4. Карбонат кальция
5. Оксид фосфора(V)

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

26. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми взаимодействует оксид лития.

- 1) CO
- 2) CO₂
- 3) NO
- 4) SO₃
- 5) CaO

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

27. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые при обычных условиях реагируют с водой.

1. Оксид углерода(II)
2. Оксид меди(II)
3. Оксид фосфора(V)
4. Оксид железа(III)
5. Оксид углерода(IV)

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

28. Из предложенного перечня выберите две пары веществ, с каждым из которых взаимодействует оксид кремния(IV).

- 1) Ba(OH)₂, Na₂O
- 2) H₂SO₄, NaOH
- 3) CaO, CO₂
- 4) KOH, Li₂O
- 5) SO₂, NH₃

Запишите в поле ответа номера выбранных пар веществ.

29. Из предложенного перечня выберите две пары веществ, с каждым из которых взаимодействует оксид железа(III).

- 1) NaOH и Cu(OH)₂
- 2) Al(OH)₃ и H₂O
- 3) NaOH и CO
- 4) KOH и H₂SO₄
- 5) K₂SO₄ и P₂O₅

Запишите в поле ответа номера выбранных пар веществ.

30. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые реагируют как с раствором NaOH, так и с раствором H₂SO₄.

- 1) NO
- 2) BeO
- 3) MgO
- 4) CuO
- 5) ZnO

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

31. Из предложенного перечня выберите две пары веществ, в каждой из которых возможна реакция.

- 1) H_2O и Na_2O
- 2) NO и CaO
- 3) P_2O_3 и SO_2
- 4) SO_3 и Li_2O
- 5) H_2O и Al_2O_3

Запишите в поле ответа номера выбранных пар веществ.

32. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые взаимодействуют как с гидроксидом бария, так и с азотной кислотой.

- 1) CaO
- 2) SiO_2
- 3) Fe_2O_3
- 4) PbO
- 5) Na_2O

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

33. Из предложенного перечня выберите две пары веществ, с каждым из которых реагирует оксид железа(II).

1. Плавиковая и соляная кислота
2. Вода и хлорид натрия
3. Фосфорная кислота и гидроксид меди(II)
4. Алюминий и гидроксид магния
5. Серная кислота и водород

Запишите в поле ответа номера выбранных пар веществ.

34. Из предложенного перечня выберите две пары веществ, с каждым из которых реагирует оксид алюминия.

- 1) H_2SO_4 и C
- 2) H_2O и NaOH
- 3) KOH и HNO_3
- 4) CO и NH_3
- 5) Fe и SO_3

Запишите в поле ответа номера выбранных пар веществ.

35. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые при прокаливании с NaOH превращаются в соль.

- 1) CaO
- 2) BeO
- 3) MgO
- 4) ZnO
- 5) NO

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

36. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые при взаимодействии с азотной кислотой превращаются в соль.

- 1) P_2O_3
- 2) NO_2
- 3) Cr_2O_3
- 4) CrO_3
- 5) Al_2O_3

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

37. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые взаимодействуют и с HCl , и с $NaOH$.

- 1) Fe_2O_3
- 2) CaO
- 3) CuO
- 4) ZnO
- 5) FeO

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

38. Из предложенного перечня выберите две пары веществ, с каждым из которых взаимодействует оксид углерода(IV).

- 1) CaO и $Na_2CO_3(p-p)$
- 2) $NaOH$ и KCl
- 3) Na_2O и MgO
- 4) H_2O и SiO_2
- 5) CO и $Fe(OH)_2$

Запишите в поле ответа номера выбранных пар веществ.

39. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые при взаимодействии с водой превращаются в кислоту.

- 1) Cl_2O
- 2) SiO_2
- 3) Li_2O
- 4) SO_3
- 5) NO

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

40. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые при взаимодействии с водой превращаются в основание.

- 1) SrO
- 2) CuO
- 3) CaO
- 4) CO
- 5) MnO_2

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

41. Из предложенного перечня выберите две пары веществ, с каждым из которых реагирует оксид фосфора(V).

- 1) H_2SO_4 и CaO
- 2) H_2O и NaOH
- 3) CO_2 и NH_4Cl
- 4) FeO и SO_3
- 5) $\text{Ba}(\text{OH})_2$ и KOH

Запишите в поле ответа номера выбранных пар веществ.

42. Из предложенного перечня выберите две пары веществ, с каждым из которых реагирует оксид цинка.

- 1) H_2SO_4 и KOH
- 2) H_2O и NaOH
- 3) CO и O_2
- 4) Cl_2 и NaNO_3
- 5) NaOH и HCl

Запишите в поле ответа номера выбранных пар веществ.

43. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые могут реагировать как с кислородом, так и с водородом.

- 1) FeO
- 2) SO_3
- 3) Ag_2O
- 4) Cu_2O
- 5) Al_2O_3

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

44. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые могут реагировать как с щелочами, так и с водой.

- 1) SO_3
- 2) SiO_2
- 3) ZnO
- 4) MgO
- 5) N_2O_5

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

45. Из предложенного перечня выберите две пары веществ, с каждым из которых реагирует оксид железа(II).

- 1) HCl и $\text{Ni}(\text{OH})_2$
- 2) CO и CaO
- 3) H_2SO_4 и H_2O
- 4) H_2 и HF
- 5) C и O_2

Запишите в поле ответа номера выбранных пар веществ.

46. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые могут реагировать как с водой, так и с оксидом кальция.

- 1) CrO_3
- 2) Al_2O_3
- 3) Ag_2O
- 4) SO_3
- 5) N_2O

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

47. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые могут реагировать как с водой, так и с углекислым газом.

- 1) Al_2O_3
- 2) P_2O_5
- 3) Li_2O
- 4) CuO
- 5) CaO

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

48. Из предложенного перечня выберите два вещества, с каждым из которых осуществляется превращение $\text{PbO} \rightarrow \text{Pb}$.

1. Кислород
2. Водород
3. Азотная кислота
4. Оксид углерода(II)
5. Оксид серы(VI)

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

49. Из предложенного перечня выберите два вещества, с каждым из которых осуществляется превращение Fe_2O_3 .

1. Кислород
2. Соляная кислота
3. Углерод
4. Водород
5. Углекислый газ

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

50. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые под действием воды превращаются в щелочь.

- 1) Al_2O_3
- 2) Ag_2O
- 3) Li_2O
- 4) N_2O_3
- 5) CaO

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

51. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые под действием воды превращаются в кислоту.

- 1) P_2O_5
- 2) ZnO
- 3) MgO
- 4) N_2O_3
- 5) SiO_2

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

52. Из предложенного перечня выберите две пары соединений, каждая из которых не может дать реакции.

- 1) CO_2 и SO_2
- 2) LiH и H_2O
- 3) Na_2O и Li_2O
- 4) MgO и CO_2
- 5) KOH и $Al(OH)_3$

Запишите в поле ответа номера выбранных пар веществ.

53. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми оксид цинка не реагирует.

- 1) H_2O
- 2) HCl
- 3) NO
- 4) $NaOH$
- 5) H_2SO_4

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

54. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми реагирует оксид фосфора(V).

- 1) HCl
- 2) K_2O
- 3) Na_2SO_4
- 4) CaO
- 5) O_2

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

55. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые могут реагировать с углекислым газом.

1. Оксид кальция
2. Оксид натрия
3. Оксид алюминия
4. Оксид фосфора(V)
5. Оксид железа(III)

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

56. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые могут взаимодействовать с водой.

1. Оксид железа(II)
2. Оксид алюминия
3. Оксид лития
4. Оксид кремния
5. Оксид серы(VI)

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

57. Из предложенного перечня выберите две пары веществ, с каждым из которых взаимодействует оксид серы(IV).

- 1) H_2O , Na_2O
- 2) H_3PO_4 , CO
- 3) P_2O_5 , KNO_3
- 4) $\text{Ba}(\text{OH})_2$, O_2
- 5) NaCl , $\text{Cu}(\text{OH})_2$

Запишите в поле ответа номера выбранных пар веществ.

58. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые при обычных условиях реагируют с водой.

1. Оксид меди(II)
2. Оксид железа(III)
3. Оксид натрия
4. Оксид алюминия
5. Оксид азота(V)

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

59. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые взаимодействуют как с гидроксидом натрия, так и с соляной кислотой.

- 1) ZnO
- 2) CaO
- 3) CrO
- 4) BeO
- 5) BaO

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

60. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые взаимодействуют как с гидроксидом натрия, так и с соляной кислотой.

- 1) SiO_2
- 2) MnO
- 3) Al_2O_3
- 4) Li_2O
- 5) PbO

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

61. Из предложенного перечня выберите две пары веществ, в каждой из которых возможна реакция.

- 1) H_2O и Na_2O
- 2) CO и CaO
- 3) SO_3 и H_2O
- 4) P_2O_3 и SO_2
- 5) H_2O и Al_2O_3

Запишите в поле ответа номера выбранных пар веществ.

62. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми оксид серы (IV) не взаимодействует.

- 1) P_2O_5
- 2) O_2
- 3) H_2O
- 4) CO_2
- 5) NaOH

Запишите в поле ответа номера выбранных пар веществ.

63. Из предложенного перечня выберите две пары веществ, в каждой из которых возможна реакция.

- 1) SiO_2 и H_2O
- 2) CO_2 и H_2SO_4
- 3) CO_2 и $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- 4) CaO и H_2SO_4
- 5) Na_2O и $\text{Ca}(\text{OH})_2$

Запишите в поле ответа номера выбранных пар веществ.

64. Из предложенного перечня выберите две формулы газа, при внесении в сосуды к которым влажной лакмусовой бумажки, ее цвет изменится на красный.

- 1) NO_2
- 2) NH_3
- 3) SO_3
- 4) N_2O
- 5) CO

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

65. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые не образуются растворением соответствующих оксидов.

1. Серная кислота
2. Метафосфорная кислота
3. Кремниевая кислота
4. Азотная кислота
5. Соляная кислота

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

66. Из предложенного перечня выберите две пары веществ, в каждой из которых возможна реакция.

- 1) SO_3 и BaO
- 2) CO_2 и NO
- 3) P_2O_3 и H_2S
- 4) HNO_3 и Li_2O
- 5) H_2O и SiO_2

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

67. Из предложенного перечня выберите два ряда веществ, с каждым из которых реагирует оксид кремния(IV).

- 1) H_2SO_4 , NaOH , H_2O
- 2) HCl , CaO , CO_2
- 3) KOH , MgO , Li_2O
- 4) $\text{Ca}(\text{OH})_2$, SO_2 , NH_3
- 5) NaOH , CaO , BaO

Запишите в поле ответа номера выбранных рядов веществ.

68. Из предложенного перечня выберите две пары веществ, с каждым из которых реагирует оксид углерода(IV).

1. Серебро и кислород
2. Вода и гидроксид бария
3. Вода и хлороводород
4. Магний и азот
5. Оксид кальция и вода

Запишите в поле ответа номера выбранных пар веществ.

69. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми не реагирует оксид бария.

1. Гидроксид натрия
2. Вода
3. Фосфорная кислота
4. Оксид углерода(IV)
5. Гидроксид стронция

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

70. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые при обычных условиях реагируют с водой.

1. Оксид азота(II)
2. Оксид железа(II)
3. Оксид азота(IV)
4. Оксид железа(III)
5. Оксид серы(VI)

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

71. Из предложенного перечня выберите два вещества, с каждым из которых реагирует оксид серы(IV).

1. Азот
2. Вода
3. Гидроксид калия
4. Соляная кислота
5. Оксид углерода(IV)

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

72. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые при обычных условиях реагируют с водой.

1. Оксид меди(II)
2. Оксид железа(III)
3. Оксид натрия
4. Оксид алюминия
5. Оксид бария

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

73. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми не взаимодействует оксид серы(IV).

- 1) HCl
- 2) O₂
- 3) H₂O
- 4) CO₂
- 5) NaOH

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

74. Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, с каждым из которых реагирует углекислый газ.

1. Оксид железа(III)
2. Оксид бария
3. Концентрированная серная кислота
4. Гидроксид хрома(III)
5. Гидроксид натрия

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

75. Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, с каждым из которых реагирует угарный газ.

1. Оксид натрия
2. Оксид железа(III)
3. Концентрированная серная кислота
4. Кислород
5. Гидроксид хрома(III)

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

76. Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, с каждым из которых реагирует оксид бария.

1. Оксид цинка
2. Оксид натрия
3. Азот
4. Гидроксид хрома(II)
5. Вода

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

77. Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, с каждым из которых реагирует оксид фосфора(V).

1. Гидроксид натрия
2. Углекислый газ
3. Вода
4. Кислород
5. Оксид азота(V)

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

78. Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, с каждым из которых реагирует оксид азота(IV).

1. Углекислый газ
2. Вода
3. Серная кислота
4. Гидроксид калия
5. Оксид серы(VI)

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

79. Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, с каждым из которых реагирует оксид алюминия.

1. Вода
2. Гидроксид натрия
3. Оксид цинка
4. Азотная кислота
5. Кислород

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

80. Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, с каждым из которых реагирует оксид железа(II).

1. Кислород
2. Вода
3. Гидроксид кальция
4. Аммиак
5. Соляная кислота

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

81. Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, с которыми оксид фосфора(V) не реагирует.

1. Гидроксид кальция
2. Вода
3. Оксид азота(V)
4. Плавиковая кислота
5. Азотная кислота

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

82. Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, с которыми оксид кальция не реагирует.

1. Азот
2. Оксид хрома(III)
3. Вода
4. Углекислый газ
5. Оксид натрия

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

83. Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, с которыми реагируют и оксид фосфора(III), и оксид натрия при нормальных условиях.

1. Вода
2. Гидроксид лития
3. Азотная кислота
4. Кислород
5. Оксид углерода(IV)

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

84. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые реагируют с раствором HCl, но не реагируют с раствором NaOH.

- 1) CO
- 2) K₂O
- 3) SO₃
- 4) P₂O₅
- 5) MgO

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

85. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые реагируют с раствором HCl, но не реагируют с раствором NaOH.

- 1) CaO
- 2) CO
- 3) SO₃
- 4) ZnO
- 5) MgO

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

86. Из предложенного перечня выберите две пары веществ, с каждым из которых реагирует оксид кальция.

- 1) N_2O и SO_3
- 2) H_2O и CO_2
- 3) KOH и Cu
- 4) HNO_3 и N_2O_5
- 5) HCl и MgO

Запишите в поле ответа номера выбранных пар веществ.

87. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми реагирует оксид кальция.

1. Оксидом углерода (IV)
2. Гидроксидом меди (II)
3. Оксидом азота (II)
4. Серной кислотой
5. Гидроксидом калия

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

88. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми взаимодействует оксид калия.

- 1) CaO
- 2) MgO
- 3) SO_3
- 4) Li_2O
- 5) ZnO

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

89. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые реагируют с растворами NaOH и HNO_3 .

- 1) ZnO
- 2) FeO
- 3) SiO_2
- 4) Al_2O_3
- 5) CO_2

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

90. Из предложенного перечня выберите две пары веществ, с каждым из которых реагирует оксид кальция.

- 1) NaOH и H_2O
- 2) HCl и H_2O
- 3) CO_2 и HNO_3
- 4) MgO и MgSO_4
- 5) Cu и CuCl_2

Запишите в поле ответа номера выбранных пар веществ.

91. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми взаимодействует оксид натрия.

1. Серная кислота
2. Хлорид бария
3. Оксид железа(II)
4. Оксид углерода(IV)
5. Гидроксид калия

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

92. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые реагируют как с оксидом натрия, так и с оксидом фосфора(V).

1. Оксид бария
2. Оксид свинца(IV)
3. Оксид серы(IV)
4. Оксид углерода(IV)
5. Оксид цинка

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

93. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми оксид меди(II) не реагирует.

1. Кислород
2. Серная кислота
3. Водород
4. Вода
5. Алюминий

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

94. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые реагируют с раствором соляной кислоты, но не реагируют с раствором гидроксида натрия.

- 1) CO
- 2) BaO
- 3) SO₃
- 4) ZnO
- 5) MgO

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

95. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые реагируют с растворами NaOH и HNO₃.

- 1) ZnO
- 2) FeO
- 3) SiO₂
- 4) Al₂O₃
- 5) CO₂

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

96. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые могут реагировать с кислородом.

1. Оксид цинка
2. Оксид железа(III)
3. Оксид серы(VI)
4. Оксид углерода(II)
5. Оксид азота(II)

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

97. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые разлагаются при нагревании с выделением кислорода.

- 1) Al_2O_3
- 2) CO_2
- 3) HgO
- 4) CaO
- 5) N_2O

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

98. Из предложенного перечня выберите две пары веществ, с каждым из которых реагирует оксид углерода(IV).

- 1) $\text{Ca}(\text{OH})_2$ и H_2O
- 2) SiO_2 и $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- 3) H_2SO_4 и HNO_3
- 4) NaOH и BaO
- 5) Na_2SO_4 и KNO_3

Запишите в поле ответа номера выбранных пар веществ.

99. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые реагируют как с оксидом серы(VI), так и с оксидом натрия.

1. Оксид цинка
2. Гидроксид бария
3. Оксид алюминия
4. Соляная кислота
5. Оксид азота(II)

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

100. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые реагируют с кислородом и не реагируют с водой.

- 1) SO_2
- 2) NO_2
- 3) NO
- 4) CO
- 5) CaO

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

101. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые реагируют с водой и не реагируют с кислородом.

- 1) SO_2
- 2) SiO_2
- 3) SO_3
- 4) NO
- 5) CaO

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

102. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые взаимодействуют с водой.

1. Оксид серы(VI)
2. Оксид железа(III)
3. Оксид цинка
4. Оксид натрия
5. Оксид кремния(IV)

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

103. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые реагируют и с водой, и с оксидом кальция.

- 1) SiO_2
- 2) SO_3
- 3) CuO
- 4) K_2O
- 5) CO_2

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

104. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые реагируют и с водой, и с углекислым газом.

- 1) Li_2O
- 2) CuO
- 3) BaO
- 4) Al_2O_3
- 5) NO_2

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

105. Из предложенного перечня выберите две пары веществ, с каждым из которых взаимодействует оксид серы(IV).

- 1) Na_2O и KOH
- 2) KNO_3 и NaOH
- 3) SiO_2 и BaO
- 4) $\text{Ca}(\text{OH})_2$ и H_2O
- 5) HCl и HNO_3

Запишите в поле ответа номера выбранных пар веществ.

106. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми реагирует оксид фосфора(V).

1. Гидроксид бария
2. Оксид натрия
3. Водород
4. Хлороводород
5. Хлорид железа(II)

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

107. Из предложенного перечня выберите две пары оксидов, в каждой из которых могут происходить реакции.

- 1) CO и CO₂
- 2) Fe₂O₃ и CO₂
- 3) SO₃ и SiO₂
- 4) CaO и Al₂O₃
- 5) CO₂ и Na₂O

Запишите в поле ответа номера выбранных пар веществ.

108. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые могут реагировать при обычных условиях и с водой, и с азотной кислотой.

- 1) CaO
- 2) CuO
- 3) CO₂
- 4) BaO
- 5) SiO₂

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

109. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые могут реагировать при обычных условиях и с водой, и раствором щелочи.

- 1) SO₃
- 2) Al₂O₃
- 3) SiO₂
- 4) CO
- 5) NO₂

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

110. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые при нагревании разлагаются с выделением кислорода.

- 1) HgO
- 2) SiO₂
- 3) CO
- 4) N₂O
- 5) Fe₂O₃

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

111. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые могут реагировать при нагревании с кислородом.

- 1) SO_3
- 2) Al_2O_3
- 3) FeO
- 4) SiO_2
- 5) P_2O_3

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

112. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые не реагируют с водой в обычных условиях.

- 1) CO
- 2) SO_3
- 3) CaO
- 4) N_2O
- 5) Li_2O

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

113. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые могут реагировать с водой в обычных условиях.

- 1) Cu_2O
- 2) SiO_2
- 3) CO
- 4) CO_2
- 5) N_2O_5

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

114. Из предложенного перечня выберите две пары веществ, с каждым из которых реагирует оксид углерода (IV) при нормальных условиях.

1. Кислород и вода
2. Вода и оксид кальция
3. Сульфат калия и гидроксид натрия
4. Гидроксид кальция и оксид бария
5. Оксид кремния (IV) и водород

Запишите в поле ответа номера выбранных пар веществ.

115. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые при взаимодействии с водой превращаются в щелочь.

- 1) ZnO
- 2) CO_2
- 3) CrO_3
- 4) CaO
- 5) BaO

Запишите в поле ответа номера выбранных пар веществ.

116. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые при взаимодействии с водой превращаются в кислоту.

- 1) CO
- 2) N₂O₃
- 3) CaO
- 4) SO₃
- 5) PbO₂

Запишите в поле ответа номера выбранных пар веществ.

117. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми не реагирует оксид цинка.

- 1) HCl
- 2) NaOH
- 3) Al₂O₃
- 4) HNO₃
- 5) H₂O

Запишите в поле ответа номера выбранных пар веществ.

118. Из предложенного перечня выберите две пары веществ, с которыми реагирует оксид фосфора(V).

- 1) H₂S и CaO
- 2) H₂O и NaOH
- 3) CO₂ и NH₄Cl
- 4) FeO и SO₃
- 5) Ba(OH)₂ и KOH

Запишите в поле ответа номера выбранных пар веществ.

119. Из предложенного перечня веществ выберите два оксида, которые реагируют с водой.

- 1) BaO
- 2) CuO
- 3) NO
- 4) SO₃
- 5) PbO₂

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

120. Из предложенного списка выберите два оксида, которые растворяются в азотной кислоте, но не реагируют с щелочами.

- 1) MgO
- 2) Ag₂O
- 3) SiO₂
- 4) ZnO
- 5) Al₂O₃

Запишите в поле ответа номера выбранных пар веществ.

121. Из предложенного списка выберите два оксида, которые при нагревании разлагаются с выделением кислорода.

- 1) Na_2O
- 2) CO_2
- 3) Ag_2O
- 4) HgO
- 5) Al_2O_3

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

122. Из предложенного списка выберите два оксида, которые реагируют с щелочами и не взаимодействуют с соляной кислотой.

- 1) ZnO
- 2) SiO_2
- 3) Li_2O
- 4) CO_2
- 5) Fe_2O_3

Запишите в поле ответа номера выбранных пар веществ.

123. Из предложенного списка выберите два оксида, которые реагируют с углекислым газом.

- 1) Li_2O
- 2) SO_2
- 3) NO_2
- 4) BaO
- 5) Al_2O_3

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

124. Из предложенного списка выберите два оксида, которые реагируют с водой при обычных условиях.

- 1) CO
- 2) NO_2
- 3) CaO
- 4) Ag_2O
- 5) Fe_2O_3

Запишите в поле ответа номера выбранных пар веществ.

125. Из предложенного списка выберите два оксида, которые могут реагировать с кислородом.

- 1) CO
- 2) N_2O
- 3) MgO
- 4) Cu_2O
- 5) Al_2O_3

Запишите в поле ответа номера выбранных пар веществ.

126. Из предложенного списка выберите два оксида, которые реагируют и с соляной кислотой, и с раствором гидроксида натрия.

- 1) NO
- 2) CuO
- 3) Cr₂O₃
- 4) ZnO
- 5) SiO₂

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

127. Из предложенного списка выберите два оксида, которые при нормальных условиях не реагируют ни с соляной кислотой, ни с раствором гидроксида натрия.

- 1) N₂O
- 2) CuO
- 3) CO
- 4) Fe₂O₃
- 5) CO₂

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

128. Из предложенного списка выберите два оксида, которые реагируют с разбавленным раствором гидроксида калия.

- 1) CO
- 2) ZnO
- 3) P₂O₃
- 4) MgO
- 5) Ag₂O

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ порядке возрастания.

129. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые реагируют с раствором гидроксида калия:

- 1) CrO
- 2) MgO
- 3) CrO₃
- 4) CO₂
- 5) N₂O

Запишите номера выбранных ответов.

130. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые реагируют с водой.

1. Оксид бария
2. Оксид азота(II)
3. Оксид меди(II)
4. Оксид железа(II)
5. Оксид хрома(VI)

Запишите номера выбранных ответов.

131. Из предложенного перечня выберите два оксида, которые реагируют с оксидом натрия, но не реагируют с серной кислотой.

1. Оксид цинка
2. Оксид углерода(IV)
3. Оксид азота(I)
4. Оксид магния
5. Оксид хрома(VI)

Запишите номера выбранных ответов.

132. Среди предложенных формул веществ, расположенных в пронумерованных ячейках, выберите формулы: А) кислоты; Б) основания; В) кислотного оксида.

1. NH_4NO_2	2. $\text{Al}(\text{OH})_3$	3. N_2O
4. HIO_3	5. CrO_3	6. H_2O_2
7. AlN	8. NaCl	9. $\text{Mg}(\text{OH})_2$

Запишите в таблицу номера ячеек, в которых расположены вещества, под соответствующими буквами.

Ответ:

А	Б	В