

Основные классы неорганических соединений

1 Между собой могут реагировать два оксида:

- | | |
|--------------------------------------|----------------------------|
| 1) ZnO и K ₂ O | 3) MgO и Li ₂ O |
| 2) CO ₂ и SO ₃ | 4) N ₂ O и CuO |

Ответ:

2 Превратить Ca(NO₃)₂ в CaSO₃ можно с помощью

- | | |
|-------------------|--------------------|
| 1) сероводорода | 3) сульфита натрия |
| 2) сульфита бария | 4) сернистого газа |

Ответ:

3 Между собой могут реагировать два оксида:

- | | |
|-------------------------|---|
| 1) NO и CO ₂ | 3) P ₂ O ₅ и SO ₃ |
| 2) CaO и FeO | 4) Na ₂ O и Al ₂ O ₃ |

Ответ:

4 Превратить BaCl₂ в BaCO₃ можно с помощью

- | | |
|---------------------|----------------------|
| 1) углекислого газа | 3) карбоната аммония |
| 2) угарного газа | 4) карбоната кальция |

Ответ:

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

- | | |
|------------------------|---------------------------|
| 1) S и SO ₂ | 3) H ₂ O и HCl |
| 2) CaO и KOH | 4) Mg и MgCl ₂ |

Ответ:

6 NH₄NO₃ в водном растворе взаимодействует с

- | | | | |
|--------|--------------------|---------|----------------------|
| 1) HCl | 2) CO ₂ | 3) NaOH | 4) MgSO ₄ |
|--------|--------------------|---------|----------------------|

Ответ:

14 И с BaCl_2 , и с NaF реагирует раствор

- 1) MgSO_4 2) K_2CO_3 3) $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ 4) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$

Ответ:

15 Какой оксид не реагирует с водой, но взаимодействует с азотной кислотой?

- 1) Na_2O 2) CO_2 3) Ag_2O 4) NO_2

Ответ:

16 И с KOH , и с AgF реагирует раствор

- 1) NaNO_3 2) MgCl_2 3) Li_2CO_3 4) NH_4NO_3

Ответ:

17 Оксид серы(IV) не реагирует с

- 1) CO_2 2) O_2 3) Li_2O 4) $\text{Ca}(\text{OH})_2$

Ответ:

18 С соляной кислотой может взаимодействовать каждая из двух солей:

- 1) CaCO_3 и Na_2S 3) MgCO_3 и MgBr_2
2) AgNO_3 и $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ 4) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ и CaSO_4

Ответ:

19 Оксид алюминия не реагирует с

- 1) Na_2O 2) O_2 3) HNO_3 4) KOH

Ответ:

20 С раствором KOH может взаимодействовать каждая из двух солей:

- 1) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$ и NaNO_3 3) CaCO_3 и Na_2CO_3
2) NH_4Cl и ZnCl_2 4) CuSO_4 и BaSO_4

Ответ:

21 Разбавленная азотная кислота может реагировать с каждым из веществ:

- | | |
|-----------------------------|--------------------------------------|
| 1) Mg и Mg(OH) ₂ | 3) H ₂ и O ₂ |
| 2) Fe и FeCl ₃ | 4) CO ₂ и SO ₂ |

Ответ:

22 Раствор гидроксида калия может реагировать с каждым из веществ:

- | | |
|-------------------------------------|---|
| 1) N ₂ и NO ₂ | 3) Cu и CuO |
| 2) C и CO ₂ | 4) SO ₂ и H ₂ SO ₄ |

Ответ:

23 Карбонат калия образуется при взаимодействии гидроксида калия с

- | | | | |
|--------------------|------------------------------------|----------------------|--|
| 1) CO ₂ | 2) Na ₂ CO ₃ | 3) CaCO ₃ | 4) (CuOH) ₂ CO ₃ |
|--------------------|------------------------------------|----------------------|--|

Ответ:

24 Хлорид меди(II) образуется при взаимодействии соляной кислоты с

- | | | | |
|------------------------|--------------------------------------|-------|----------------------|
| 1) Cu(OH) ₂ | 2) Cu(NO ₃) ₂ | 3) Cu | 4) Cu ₂ O |
|------------------------|--------------------------------------|-------|----------------------|

Ответ:

25 Углекислый газ выделяется из раствора карбоната натрия под действием

- | | | | |
|-------|---------|-------------------|-----------------------------------|
| 1) Ca | 2) NaOH | 3) H ₂ | 4) H ₂ SO ₄ |
|-------|---------|-------------------|-----------------------------------|

Ответ:

26 Только щёлочи расположены в ряду

- | | |
|---|--|
| 1) NaOH – Ba(OH) ₂ | 3) LiOH – Al(OH) ₃ |
| 2) NH ₄ OH – Cu(OH) ₂ | 4) Be(OH) ₂ – Mg(OH) ₂ |

Ответ:

34 Формула оксида хрома(III)

- 1) Cl_2O_3 2) Cr_2O_3 3) CrO_3 4) CrCl_3

Ответ:

35 Соли угольной кислоты называются

- 1) сульфатами 3) силикатами
2) сульфитами 4) карбонатами

Ответ:

36 Формула оксида углерода(II)

- 1) CH_4 2) CO 3) CO_2 4) H_2CO_3

Ответ:

37 Вещества, формулы которых – $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ и $\text{Ba}(\text{OH})_2$, являются соответственно

- 1) основанием и солью 3) солью и основанием
2) двумя солями 4) оксидом и солью

Ответ:

38 В цепочке превращений

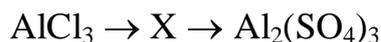


веществом X является

- 1) оксид меди(II) 3) гидроксид меди(II)
2) гидроксид меди(I) 4) карбонат меди(II)

Ответ:

39 В цепочке превращений



веществом X является

- 1) оксид алюминия 3) нитрат алюминия
2) гидроксид алюминия 4) бромид алюминия

Ответ:

40 Хлорид магния в растворе **не реагирует с**

- | | |
|---------------------|-----------------------|
| 1) нитратом серебра | 3) гидроксидом натрия |
| 2) карбонатом калия | 4) серной кислотой |

Ответ:

41 Карбонат натрия **не реагирует с**

- | | |
|--------------------|------------------------|
| 1) нитратом калия | 3) соляной кислотой |
| 2) сульфатом цинка | 4) гидроксидом кальция |

Ответ:

42 Карбонат натрия **не реагирует с**

- | | |
|------------------------|---------------------|
| 1) гидроксидом калия | 3) хлоридом кальция |
| 2) гидроксидом кальция | 4) азотной кислотой |

Ответ:

43 Концентрированная азотная кислота без нагревания **не реагирует с**

- | | | | |
|----------|-----------|------------|--------------|
| 1) медью | 2) цинком | 3) магнием | 4) алюминием |
|----------|-----------|------------|--------------|

Ответ:

44 Раствор сульфата меди(II) взаимодействует с

- | | |
|------------------|----------------------|
| 1) цинком | 3) хлоридом цинка |
| 2) оксидом цинка | 4) гидроксидом цинка |

Ответ:

45 Раствор сульфата магния взаимодействует с раствором

- | | |
|---------------------|------------------------|
| 1) хлорида алюминия | 3) бромида железа(III) |
| 2) нитрата цинка | 4) карбоната калия |

Ответ:

46 Серная кислота **не взаимодействует** с раствором

- | | |
|--------------------|--------------------|
| 1) сульфида натрия | 3) нитрата магния |
| 2) хлорида бария | 4) карбоната лития |

Ответ:

47 Соляная кислота реагирует с

- | | |
|-----------------------|-----------------------|
| 1) медью | 3) сульфидом меди(II) |
| 2) сульфатом меди(II) | 4) оксидом меди(II) |

Ответ:

48 Гидроксид железа(II) взаимодействует с раствором

- | | |
|---------------------|--------------------|
| 1) гидроксида калия | 3) хлорида натрия |
| 2) серной кислоты | 4) карбоната лития |

Ответ:

49 Гидроксид натрия **не взаимодействует** с раствором

- | | |
|-------------------|-------------------|
| 1) серной кислоты | 3) хлорида магния |
| 2) сульфата калия | 4) сульфата цинка |

Ответ:

50 Амфотерным оксидом является

- | | |
|------------------|---------------------|
| 1) оксид цинка | 3) оксид серы(IV) |
| 2) оксид кальция | 4) оксид азота(III) |

Ответ:

51 Соли сероводородной кислоты называются

- | | |
|-------------|-------------|
| 1) сульфаты | 3) сульфиды |
| 2) силикаты | 4) сульфиты |

Ответ:

52 Соляная кислота **не реагирует с**

- | | |
|------------------------|-------------------------|
| 1) цинком | 3) гидроксидом натрия |
| 2) оксидом кремния(IV) | 4) гидроксидом меди(II) |

Ответ:

53 Оксид углерода(IV) взаимодействует с

- | | |
|------------------------|----------------------|
| 1) гидроксидом кальция | 3) хлоридом натрия |
| 2) серной кислотой | 4) оксидом азота(II) |

Ответ:

54 К оксидам относится каждое из двух веществ:

- | | |
|-----------------------|-----------------------|
| 1) $Mg(OH)_2$ и BaO | 3) Na_2CO_3 и MgO |
| 2) $FeCl_3$ и HNO_3 | 4) SO_2 и Ag_2O |

Ответ:

55 К оксидам относится каждое из двух веществ:

- | | |
|-------------------|-----------------------|
| 1) CuO и OF_2 | 3) CO_2 и Al_2O_3 |
| 2) O_3 и NO | 4) SO_2 и $NaOH$ |

Ответ:

56 К оксидам относится каждое из двух веществ:

- | | |
|----------------------|-------------------------|
| 1) CaO и $NOCl$ | 3) P_2O_5 и Al_2O_3 |
| 2) O_3 и Br_2O_7 | 4) CO_2 и KOH |

Ответ:

57 Щёлочь образуется при добавлении воды к

- | | |
|------------------|----------------------|
| 1) цинку | 3) хлориду калия |
| 2) оксиду натрия | 4) карбонату кальция |

Ответ:

58 Оксид серы(IV) реагирует с

- | | |
|--------------------|-------------------------|
| 1) оксидом натрия | 3) фосфорной кислотой |
| 2) хлоридом натрия | 4) оксидом углерода(IV) |

Ответ:

59 Оксид магния реагирует с

- | | |
|-----------------------|--------------------|
| 1) гидроксидом натрия | 3) серной кислотой |
| 2) оксидом натрия | 4) железом |

Ответ:

60 К сложным веществам относится

- | | | | |
|--------|---------|------------|-------------|
| 1) иод | 2) вода | 3) водород | 4) кислород |
|--------|---------|------------|-------------|

Ответ:

61 К сложным веществам относится

- | | | | |
|---------|---------|-----------|------------|
| 1) озон | 2) азот | 3) аммиак | 4) кремний |
|---------|---------|-----------|------------|

Ответ:

62 И бромоводородная кислота, и разбавленная серная кислота реагируют с

- | | |
|-----------------------|-------------------------|
| 1) нитратом меди(II) | 3) оксидом углерода(IV) |
| 2) карбонатом кальция | 4) серебром |

Ответ:

63 Вещества, формулы которых – MgO и HBr, являются соответственно

- | | |
|-----------------------|---------------------|
| 1) основанием и солью | 3) солью и кислотой |
| 2) оксидом и кислотой | 4) оксидом и солью |

Ответ:

64 В отличие от соляной кислоты, разбавленная серная кислота реагирует с

- 1) медью
2) цинком
3) нитратом калия
4) хлоридом бария

Ответ:

65 Гидроксид кальция реагирует с

- 1) гидроксидом бария
2) оксидом углерода(IV)
3) карбонатом бария
4) сульфатом натрия

Ответ:

66 И с соляной кислотой, и с гидроксидом натрия реагирует

- 1) CrO 2) Al₂O₃ 3) CrO₃ 4) MgO

Ответ:

67 С водой реагирует

- 1) FeO 2) CuO 3) BaO 4) ZnO

Ответ:

68 Гидроксид цинка реагирует с каждым из двух веществ:

- 1) Al₂O₃ и HCl 3) Na₂SO₄ и H₂SO₄
2) CuO и NaOH 4) Na₂O и HNO₃

Ответ:

69 Гидроксид алюминия реагирует с

- 1) S 2) SiO₂ 3) NaOH 4) Na₂SO₄

Ответ:

70 Гидроксид натрия **не реагирует** с

- | | |
|--------------------|----------------------|
| 1) оксидом кремния | 3) хлоридом цинка |
| 2) оксидом магния | 4) хлоридом меди(II) |

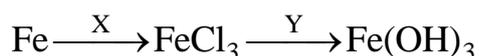
Ответ:

71 Гидроксид кальция реагирует с

- | | |
|-------------------|-------------------------|
| 1) водой | 3) гидроксидом натрия |
| 2) оксидом натрия | 4) оксидом углерода(IV) |

Ответ:

72 В цепочке превращений

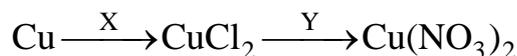


веществами X и Y соответственно являются

- 1) хлорид меди(II) и гидроксид натрия
- 2) соляная кислота и гидроксид магния
- 3) хлор и гидроксид калия
- 4) соляная кислота и вода

Ответ:

73 В цепочке превращений



веществами X и Y соответственно являются

- 1) соляная кислота и азотная кислота
- 2) хлор и азотная кислота
- 3) хлорид железа(II) и нитрат бария
- 4) хлор и нитрат серебра

Ответ:

74 Гидроксид натрия реагирует с

- | | |
|-------------------|-----------------------|
| 1) хлоридом бария | 3) карбонатом кальция |
| 2) оксидом магния | 4) сульфатом цинка |

Ответ:

75 Сульфиты являются солями

- | | |
|----------------------|-----------------------|
| 1) угольной кислоты | 3) серной кислоты |
| 2) сернистой кислоты | 4) кремниевой кислоты |

Ответ:

76 С водой реагирует

- | | |
|----------------------|-----------------------|
| 1) оксид фосфора(V) | 3) оксид углерода(II) |
| 2) оксид кремния(IV) | 4) оксид азота(II) |

Ответ:

77 Оксид кремния(IV) реагирует с

- | | |
|-------------------------|-----------------------------|
| 1) оксидом серы(IV) | 3) сероводородной кислотой |
| 2) оксидом углерода(IV) | 4) фтороводородной кислотой |

Ответ:

78 Фосфорная кислота реагирует с

- | | |
|-----------------------|-------------------------|
| 1) медью | 3) хлоридом аммония |
| 2) карбонатом кальция | 4) оксидом углерода(IV) |

Ответ:

79 При действии цинка на разбавленный раствор какой из указанных кислот нельзя получить водород?

- | | |
|------------|--------------------|
| 1) соляной | 3) азотной |
| 2) серной | 4) бромоводородной |

Ответ:

80 При взаимодействии серебра с концентрированной азотной кислотой выделяется

- | | |
|------------|--------------------|
| 1) водород | 3) оксид азота(IV) |
| 2) аммиак | 4) азот |

Ответ:

81 Соляная кислота реагирует с

- 1) сульфатом цинка
- 2) гидроксидом цинка
- 3) нитратом серебра
- 4) оксидом углерода(IV)
- 5) серебром

Ответ:

82 Гидроксид цинка реагирует с

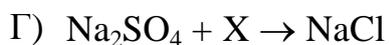
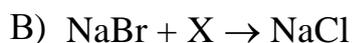
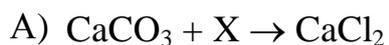
- 1) сульфатом калия
- 2) гидроксидом натрия
- 3) нитратом серебра
- 4) азотной кислотой
- 5) гидроксидом меди(II)

Ответ:

83 Установите соответствие между схемой превращения и реагентом X, необходимым для её осуществления.

СХЕМА ПРЕВРАЩЕНИЯ

РЕАГЕНТ X



Ответ:

А	Б	В	Г

- 84** Установите соответствие между схемой превращения и реагентом X, необходимым для её осуществления.

СХЕМА ПРЕВРАЩЕНИЯ	РЕАГЕНТ X
А) $MgO + X \rightarrow MgCl_2$	1) Cl_2
Б) $P + X \rightarrow PCl_5$	2) HCl
В) $Fe(OH)_3 + X \rightarrow FeCl_3$	3) KCl
Г) $NaI + X \rightarrow NaCl$	4) $BaCl_2$

Ответ:

А	Б	В	Г

- 85** Выберите формулы веществ, являющихся щелочами.

- 1) KOH
- 2) H_2SO_4
- 3) $Cu(OH)_2$
- 4) $Ca(OH)_2$
- 5) $Fe(OH)_3$

Ответ:

--	--

- 86** Установите соответствие между формулой вещества и классом (группой) неорганических веществ, к которому оно принадлежит.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	КЛАСС (ГРУППА) НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ
А) Al_2O_3	1) соль
Б) N_2O_3	2) кислота
В) KNO_3	3) основание
	4) основной оксид
	5) амфотерный оксид
	6) кислотный оксид

Ответ:

А	Б	В

- 87** Установите соответствие между формулой вещества и классом (группой) неорганических веществ, к которому оно принадлежит.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	КЛАСС (ГРУППА) НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ
А) $\text{Cu}(\text{OH})_2$	1) соль
Б) NaHSO_3	2) кислота
В) SO_3	3) основание
	4) основной оксид
	5) амфотерный оксид
	6) кислотный оксид

Ответ:

А	Б	В

- 88** Установите соответствие между веществом и реагентами, с каждым из которых оно может вступать в реакцию.

ВЕЩЕСТВО	РЕАГЕНТЫ
А) N_2	1) Cu, CaCO_3
Б) NH_3	2) CO_2, NaOH
В) HNO_3	3) Zn, SiO_2
	4) $\text{O}_2, \text{H}_2\text{SO}_4$
	5) Li, H_2

Ответ:

А	Б	В

- 89** Установите соответствие между веществом и реагентами, с каждым из которых оно может вступать в реакцию.

ВЕЩЕСТВО	РЕАГЕНТЫ
А) C	1) $\text{HCl}, \text{MgSO}_4$
Б) CO_2	2) $\text{N}_2, \text{BaSO}_4$
В) Na_2CO_3	3) $\text{O}_2, \text{Fe}_2\text{O}_3$
	4) $\text{Mg}, \text{Ca}(\text{OH})_2$
	5) SiO_2, KCl

Ответ:

А	Б	В

- 90** Установите соответствие между формулой вещества и реагентами, с каждым из которых оно может взаимодействовать.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА

- А) Zn
Б) CuO
В) FeSO₄

РЕАГЕНТЫ

- 1) Na₂S, KOH
2) HNO₃(p-p), Ag
3) HCl, O₂
4) H₂SO₄(p-p), CO

Ответ:

А	Б	В

- 91** Установите соответствие между формулой вещества и реагентами, с каждым из которых это вещество может взаимодействовать.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА

- А) Al
Б) CuO
В) Ca(OH)₂

РЕАГЕНТЫ

- 1) Na₂CO₃, HNO₃
2) MgBr₂, O₂
3) NaOH, HCl
4) H₂, CO

Ответ:

А	Б	В

- 92** С гидроксидом натрия реагирует

- 1) медь
2) хлорид лития
3) карбонат натрия
4) оксид кремния(IV)
5) хлорид железа(III)

Ответ:

--	--

93 С соляной кислотой реагирует

- 1) медь
- 2) сульфат магния
- 3) карбонат натрия
- 4) оксид углерода(IV)
- 5) гидроксид железа(III)

Ответ:

--	--

94 Выберите формулы веществ, являющихся солями.

- 1) H_2S
- 2) $AlCl_3$
- 3) CuO
- 4) H_3PO_4
- 5) NH_4NO_3

Ответ:

--	--

95 Установите соответствие между исходными веществами и продуктами реакции.

ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА

- A) $Fe + Cl_2 \rightarrow$
Б) $Fe + S \rightarrow$
B) $Fe + HCl \rightarrow$

ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ

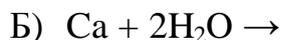
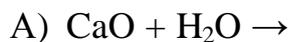
- 1) $\rightarrow FeS$
2) $\rightarrow Fe_2S_3$
3) $\rightarrow FeCl_3 + H_2$
4) $\rightarrow FeCl_2 + H_2$
5) $\rightarrow FeCl_3$

Ответ:

А	Б	В

- 96** Установите соответствие между исходными веществами и продуктами реакции.

ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА



ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ

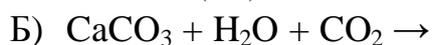


Ответ:

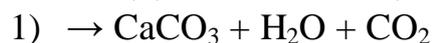
А	Б	В

- 97** Установите соответствие между исходными веществами и продуктами реакции.

ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА



ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ

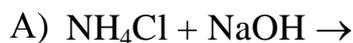


Ответ:

А	Б	В

- 98** Установите соответствие между исходными веществами и газообразным продуктом реакции.

ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА



ГАЗ – ПРОДУКТ РЕАКЦИИ



Ответ:

А	Б	В

- 99** Установите соответствие между исходными веществами и продуктами реакции.

ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА

- А) $\text{NaOH} + \text{Cl}_2 \rightarrow$
 Б) $\text{NaOH} + \text{N}_2\text{O}_5 \rightarrow$
 В) $\text{NaOH} + \text{N}_2\text{O}_3 \rightarrow$

ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ

- 1) $\text{NaNO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
 2) $\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
 3) $\text{NaNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
 4) $\text{NaClO} + \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$

Ответ:

А	Б	В

- 100** Установите соответствие между исходными веществами и продуктами реакции

ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА

- А) $\text{KOH} + \text{SO}_2 \rightarrow$
 Б) $\text{KOH} + \text{P}_2\text{O}_5 \rightarrow$
 В) $\text{KOH} + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$

ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ

- 1) $\text{K}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
 2) $\text{K}_3\text{PO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
 3) $\text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2$
 4) $\text{K}_3\text{PO}_4 + \text{H}_2$

Ответ:

А	Б	В

- 101** Установите соответствие между исходными веществами и газообразным продуктом(ами) реакции.

ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА

- А) $\text{Zn} + \text{HNO}_3(\text{конц.}) \xrightarrow{t}$
 Б) $\text{Zn} + \text{HNO}_3(\text{разб.}) \rightarrow$
 В) $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2 \xrightarrow{t}$

ГАЗ(Ы) – ПРОДУКТ(Ы)
РЕАКЦИИ

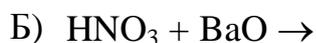
- 1) H_2
 2) NO
 3) NH_3
 4) NO_2
 5) $\text{NO}_2 + \text{O}_2$

Ответ:

А	Б	В

- 102** Установите соответствие между исходными веществами и продуктами реакции.

ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА



ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ



Ответ:

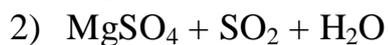
А	Б	В

- 103** Установите соответствие между исходными веществами и продуктами реакции.

ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА



ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ



Ответ:

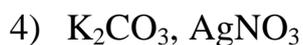
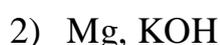
А	Б	В

- 104** Установите соответствие между формулой вещества и реагентами, с которыми это вещество может взаимодействовать.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА



РЕАГЕНТЫ



Ответ:

А	Б	В

- 105** Установите соответствие между формулой вещества и реагентами, с которыми это вещество может взаимодействовать.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА

- А) CaO
Б) NaOH
В) CuSO₄

РЕАГЕНТЫ

- 1) Fe, BaCl₂
2) FeCl₃, SO₂
3) H₂O, CO₂
4) O₂, Zn

Ответ:

А	Б	В

- 106** Установите соответствие между исходными веществами и продуктами реакции.

ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА

- А) Zn + HNO₃(конц.) →
Б) Zn + HNO₃(разб.) →
В) Zn(NO₃)₂ \xrightarrow{t}

ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ

- 1) ZnO + NO₂ + O₂
2) Zn(NO₃)₂ + NO₂ + H₂O
3) Zn(NO₃)₂ + NH₄NO₃ + H₂O
4) Zn(NO₃)₂ + H₂

Ответ:

А	Б	В

- 107** Установите соответствие между исходными веществами и продуктами реакции.

ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА

- А) Al + NaOH + H₂O →
Б) Al₂O₃ + NaOH →
В) Al(OH)₃ + HCl →

ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ

- 1) AlCl₃ + H₂
2) AlCl₃ + H₂O
3) Na[Al(OH)₄] + H₂
4) NaAlO₂ + H₂O

Ответ:

А	Б	В