

- 1) Среди перечисленных ниже веществ выберите два, относящихся к кислотным оксидам.
 1) CaO 2) SiO₂ 3) ZnO 4) P₂O₃ 5) H₂O₂ 6) NO
- 2) Среди перечисленных ниже веществ выберите два, относящихся к несолеобразующим оксидам.
 1) CaO 2) N₂O 3) ZnO 4) P₂O₅ 5) SO₂ 6) NO
- 3) Среди перечисленных ниже веществ выберите два основных оксида.
 1) BaO 2) SiO₂ 3) Li₂O 4) N₂O 5) Al₂O₃
- 4) Среди перечисленных ниже соединений выберите два, относящиеся к амфотерным оксидам
 1) BeO 2) Ag₂O 3) MgO 4) Cr₂O₃ 5) K₂O
- 5) Установите соответствие между веществом и классом (группой) соединений.

Вещество	Класс соединений
А) BeO	1) основной оксид
Б) N ₂ O ₅	2) амфотерный оксид
В) CO	3) кислотный оксид
	4) несолеобразующий оксид

- 6) Установите соответствие между веществом и классом (группой) соединений.

Вещество	Класс соединений
А) SiO ₂	1) основной оксид
Б) NO	2) амфотерный оксид
В) Al ₂ O ₃	3) кислотный оксид
	4) несолеобразующий оксид

- 7) Установите соответствие между веществом и классом (группой) соединений.

Вещество	Класс соединений
А) NaOH	1) амфотерный гидроксид
Б) Zn(OH) ₂	2) основная соль
В) Be(OH) ₂	3) нерастворимое в воде основание
Г) Fe(OH) ₂	4) щелочь
	5) основной оксид

- 8) Из списка выберите два амфотерных гидроксида.

1) LiOH 2) Mg(OH)₂ 3) Cu(OH)₂ 4) Zn(OH)₂ 5) Cr(OH)₃

- 9) Установите соответствие между названием веществ и его формулой.

Название	Формула вещества
А) азотистая кислота	1) HN ₃
Б) плавиковая кислота	2) HNO ₂
В) азотная кислота	3) HCl
Г) соляная кислота	4) HF
	5) HNO ₃

- 10) Из списка соединений выберите три кислотных гидроксида.

1) H₂ZnO₂ 2) H₃AlO₃ 3) H₃PO₄ 4) H₂BeO₂ 5) H₂SO₃ 6) H₂SiO₃

- 11) Установите соответствие между формулой вещества и классом/группой, к которой оно принадлежит.

Вещество	Класс/группа
А) Mg(OH) ₂	1) кислотный гидроксид
Б) Al(OH) ₃	2) щелочь
В) H ₂ SiO ₃	3) нерастворимое основание
Г) KOH	4) амфотерный гидроксид
	5) средняя соль

- 12) Установите соответствие между веществом и классом (группой) соединений, к которому оно принадлежит.

Вещество	Класс соединений
А) Mg(OH)Cl	1) кислая соль
Б) NaH ₂ PO ₄	2) основная соль

- В) $KCl \cdot NaCl$
 Г) $Al_2(SO_4)_3$

- 3) смешанная соль
 4) двойная соль
 5) средняя соль

13) Установите соответствие между веществом и классом (группой) соединений, к которому оно принадлежит.

Вещество	Класс соединений
А) KHF_2	1) основная соль
Б) $Mg(OH)Br$	2) кислая соль
В) $CaOCl_2$	3) смешанная соль
Г) $BaSO_4$	4) двойная соль
	5) средняя соль

14) Среди предложенных формул веществ, расположенных в пронумерованных ячейках, выберите формулы:
 А) кислотного оксида; Б) основного оксида; В) средней соли.

1. H_2SO_4	2. BaO	3. Al_2O_3
4. H_2O	5. Fe	6. P_2O_3
7. $KHCO_3$	8. $(NH_4)_2S$	9. N_2O

15) Среди предложенных формул веществ, расположенных в пронумерованных ячейках, выберите формулы:
 А) неселеобразующего оксида; Б) кислоты; В) основного оксида.

1. H_3BO_3	2. SO_3	3. CaO
4. NaF	5. NO_2	6. $Ba(OH)_2$
7. Fe	8. $NH_4H_2PO_4$	9. CO

16) Среди предложенных формул веществ, расположенных в пронумерованных ячейках, выберите формулы:
 А) основания; Б) кислоты; В) средней соли.

1. N_2O	2. $Fe(OH)_2$	3. Co
4. NH_4Cl	5. H_2O	6. $Al(OH)(NO_3)_2$
7. CS_2	8. KHF_2	9. $H_2Cr_2O_7$

17) Среди предложенных формул веществ, расположенных в пронумерованных ячейках, выберите формулы:
 А) кислотного оксида; Б) щёлочи; В) двойной соли.

1. $Fe(OH)_3$	2. SO_3	3. $CaSO_4 \cdot 2H_2O$
4. $KCr(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$	5. $(NH_4)_2Cr_2O_7$	6. $Ba(OH)_2$
7. Fe_3O_4	8. BeO	9. $KClO_3$

18) Среди предложенных формул веществ, расположенных в пронумерованных ячейках, выберите формулы:
 А) основного оксида; Б) одноосновной кислоты; В) смешанной соли.

1. $H_4P_2O_7$	2. NaH	3. $HClO_4$
4. NH_4NO_3	5. H_3PO_3	6. MnO_2
7. MgO	8. $Al(ClO_4)_3$	9. $Ca_5(PO_4)_3F$