Ф.И. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ 1 вариант.

1. Вычеркните лишнее:

|  |  |
| --- | --- |
| Класс соединения | Формулы веществ |
| Основные оксиды | SO2, CaO, CuO, HCL, Na2O |
| Кислоты | H2CO3, H2S, Cu(OH)2, H3PO4, HNO3 |
| Гидроксиды | Ca(OH)2, ZnO, HBr, NaOH, LiOH |
| Кислотные оксиды | AL(OH)3, CO2, SO3, MgO, P2O5, SO2 |

1. Составьте формулы веществ:

Оксид кальция –

Гидроксид железа (II) –

Серная кислота –

Оксид серы (VI) –

Ф.И. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Инструктивная карта №2

1. вариант.
2. Вычеркните лишнее:

|  |  |
| --- | --- |
| Класс соединения | Формулы веществ |
| Основные оксиды | СO2, CaO, CuO, H2CO3, Na2O |
| Кислоты | H2SiO3, H2S, Cu2O, H3PO4, HNO3 |
| Гидроксиды | Ca(OH)2, ZnO, HBr, NaOH, LiOH |
| Кислотные оксиды | AL(OH)3, CO2, SO3, MgO, P2O5, SO2 |

1. Составьте формулы веществ:

Хлороводородная кислота (соляная) –

Оксид бария –

Гидроксид меди (II) –

Оксид алюминия –

Ф.И. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Инструктивная карта №2

1. вариант.
2. Вычеркните лишнее:

|  |  |
| --- | --- |
| Класс соединения | Формулы веществ |
| Основные оксиды | BaO, CaO, CuO, HCL, P2O5 |
| Кислоты | HNO3, H2S, Cu(OH)2, H3PO4, NO2 |
| Гидроксиды | Ca(OH)2, ZnO, HBr, NaOH, LiOH |
| Кислотные оксиды | Fe(OH)3, CO2, SO3, MgO, P2O5, SO2 |

1. Составьте формулы веществ:

Гидроксид алюминия –

Оксид серы (IV) –

Фосфорная кислота –

Оксид натрия –

Ф.И. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Инструктивная карта №2

1. вариант.
2. Вычеркните лишнее:

|  |  |
| --- | --- |
| Класс соединения | Формулы веществ |
| Основные оксиды | SO2, CaO, CuO, HCL, Na2O |
| Кислоты | H2CO3, H2S, Cu(OH)2, H3PO4, HNO3 |
| Гидроксиды | Ca(OH)2, ZnO, HBr, NaOH, LiOH |
| Кислотные оксиды | AL(OH)3, CO2, SO3, MgO, P2O5, SO2 |

1. Составьте формулы веществ:

Хлороводородная кислота (соляная) –

Оксид бария –

Фосфорная кислота –

Оксид натрия –

Ф.И. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Инструктивная карта №2

1. вариант.
2. Вычеркните лишнее:

|  |  |
| --- | --- |
| Класс соединения | Формулы веществ |
| Основные оксиды | СO2, CaO, CuO, H2CO3, Na2O |
| Кислоты | H2SiO3, H2S, Cu2O, H3PO4, HNO3 |
| Гидроксиды | Ca(OH)2, ZnO, HBr, NaOH, LiOH |
| Кислотные оксиды | AL(OH)3, CO2, SO3, MgO, P2O5, SO2 |

1. Составьте формулы веществ:

Хлороводородная кислота (соляная) –

Оксид бария –

Гидроксид меди (II) –

Оксид алюминия –

Ф.И. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Инструктивная карта №2

1. вариант.
2. Вычеркните лишнее:

|  |  |
| --- | --- |
| Класс соединения | Формулы веществ |
| Основные оксиды | SO2, CaO, CuO, HCL, Na2O |
| Кислоты | H2CO3, H2S, Cu(OH)2, H3PO4, HNO3 |
| Гидроксиды | Ca(OH)2, ZnO, HBr, NaOH, LiOH |
| Кислотные оксиды | AL(OH)3, CO2, SO3, MgO, P2O5, SO2 |

1. Составьте формулы веществ:

Оксид кальция –

Гидроксид железа (II) –

Серная кислота –

Оксид серы (VI) –