**Оксиды. Летучие водородные соединения.**

1.Поиграйте в «крестики-нолики». Покажите выигрышный путь, которые составляют формулы. Выпишите и назовите, формулы которых составляют выигрышный путь.

а) оксидов

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| HCl | NaOH | SO2 |
| O2 | Al2O3 | H2O2 |
| FeO | H2SO4 | NaBr |

б) оксидов металлов

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| SO3 | Fe2O3 | SiO2 |
| CuO | BaO | CO2 |
| NO | K2O | MgO |

в) оксидов неметаллов

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Li2O | NO2 | P2O5 |
| Cl2O7 | N2O3 | FeO |
| CO | ZnO | H2O |

г) оксидов V группы главной подгруппы

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| P2O3 | CO | N2O3 |
| Al2O3 | NO | SiO2 |
| V2O5 | P2O5 | N2O5 |

2. Заполните таблицу.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| *Название и формула вещества* | *Нахождение в природе* | *Свойства* | *Применение* |
|  |  |  |  |

3. Задача.

Вычислите объем, который займут 88 мг оксида углерода (IV) (н.у.). Сколько атомов каждого элемента содержится в этой порции газов?