8 . . . . класс. Урок 15. Фамилия . . . . . . . . . . . . . . . имя . . . . . . . .

**Названия бинарных соединений. Правило.** В формуле **бинарного вещества**

* на первое место ставится символ элемента с меньшей электроотрицательностью атомов,
* а на второе – с большей, например:

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Формула бинарного соединения | | НОК | Элемент | Элемент |
| Эо(Na)=. . . | Эо(F)=. . . | НОК= | . . . | . . . |
| валентность | валентность |
|  |  |
|  |  |
|  |  |  |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| BaCl2 | | CO2 | | OF2 | | FNa | | O2C | | F2O | | Cl2Ba | |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

Проверь себя: найди правильные записи формул веществ.  
**Практические правила.**  
1. Если бинарное соединения представляет собой соединение элемента, образующего металл, сэлементом, образующим неметалл, то на первое место (слева) всегда ставится символ элемента, образующего металл.

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Примеры: |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

 (по первому правилу);  
2. Если оба элемента, входящие в состав соединения – элементы, образующие неметаллы, то их символы располагают в следующей последовательности:

**B, Si, C, Sb, As, P, N, H, Te, Se, S, At, I, Br, Cl, . . . O, F.**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Примеры: |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

(по второму правилу).  
**Систематическое название бинарного соединения** может быть дано двумя способами. Например, СО2 можно назвать диоксидом углерода – это название вам уже известно – и оксидом углерода(IV). Примеры:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| MnO |  | CuCl |  |
| Mn2O3 |  | CuCl2 |  |
| MnO2 |  | NaH |  |
| Mn2O7 |  | CaH2 |  |
| Cr2S3 |  | CrO3 |  |

**Постоянная** валентность не указывается. Примеры:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Na2O |  | BCl3 |  |
| KCl |  | Al2O3 |  |
| Cs2S |  | HCl |  |
| BaCl2 |  | H2S |  |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |