|  |  |
| --- | --- |
| **Алгоритм определения валентности** | **Пример** |
| 1. Запишите формулу вещества. | H2S, Cu2O |
| 2. Обозначьте известную валентность элемента | IH2S, |         IICu2O |
| 3. Найдите число единиц валентности атомов известного элемента, умножив валентность элемента на количество его атомов |    2IH2S |     2       IICu2O |
| 4. Поделите число единиц валентности атомов на количество атомов другого элемента. Полученный ответ и является искомой валентностью |   2I   IIH2S |    2I     IICu2O |
| 5. Сделайте проверку, то есть подсчитайте число единиц валентностей каждого элемента | I   II H2S(2=2) | I     IICu2O(2=2) |

|  |  |
| --- | --- |
| **Алгоритм определения валентности** | **Пример** |
| 1. Запишите формулу вещества. | H2S, Cu2O |
| 2. Обозначьте известную валентность элемента | IH2S, |         IICu2O |
| 3. Найдите число единиц валентности атомов известного элемента, умножив валентность элемента на количество его атомов |    2IH2S |     2       IICu2O |
| 4. Поделите число единиц валентности атомов на количество атомов другого элемента. Полученный ответ и является искомой валентностью |   2I   IIH2S |    2I     IICu2O |
| 5. Сделайте проверку, то есть подсчитайте число единиц валентностей каждого элемента | I   II H2S(2=2) | I     IICu2O(2=2) |

|  |  |
| --- | --- |
| **Алгоритм определения валентности** | **Пример** |
| 1. Запишите формулу вещества. | H2S, Cu2O |
| 2. Обозначьте известную валентность элемента | IH2S, |         IICu2O |
| 3. Найдите число единиц валентности атомов известного элемента, умножив валентность элемента на количество его атомов |    2IH2S |     2       IICu2O |
| 4. Поделите число единиц валентности атомов на количество атомов другого элемента. Полученный ответ и является искомой валентностью |   2I   IIH2S |    2I     IICu2O |
| 5. Сделайте проверку, то есть подсчитайте число единиц валентностей каждого элемента | I   II H2S(2=2) | I     IICu2O(2=2) |

|  |  |
| --- | --- |
| **Алгоритм определения валентности** | **Пример** |
| 1. Запишите формулу вещества. | H2S, Cu2O |
| 2. Обозначьте известную валентность элемента | IH2S, |         IICu2O |
| 3. Найдите число единиц валентности атомов известного элемента, умножив валентность элемента на количество его атомов |    2IH2S |     2       IICu2O |
| 4. Поделите число единиц валентности атомов на количество атомов другого элемента. Полученный ответ и является искомой валентностью |   2I   IIH2S |    2I     IICu2O |
| 5. Сделайте проверку, то есть подсчитайте число единиц валентностей каждого элемента | I   II H2S(2=2) | I     IICu2O(2=2) |