|  |  |
| --- | --- |
| **Алгоритм определения валентности** | **Пример** |
| 1. Запишите формулу вещества. | H2S, Cu2O |
| 2. Обозначьте известную валентность элемента | IH2S, |         II Cu2O |
| 3. Найти наименьшее общее кратное (НОК) между известным значением валентности и индексом этого элемента. |    2IH2S |     2       IICu2O |
| 4. Наименьшее общее кратное разделить на индекс другого элемента, полученное число и есть значение валентности. |   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, |         II Cu2O |
| 3. Найти наименьшее общее кратное (НОК) между известным значением валентности и индексом этого элемента. |    2IH2S |     2       IICu2O |
| 4. Наименьшее общее кратное разделить на индекс другого элемента, полученное число и есть значение валентности. |   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, |         II Cu2O |
| 3. Найти наименьшее общее кратное (НОК) между известным значением валентности и индексом этого элемента. |    2IH2S |     2       IICu2O |
| 4. Наименьшее общее кратное разделить на индекс другого элемента, полученное число и есть значение валентности. |   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, |         II Cu2O |
| 3. Найти наименьшее общее кратное (НОК) между известным значением валентности и индексом этого элемента. |    2IH2S |     2       IICu2O |
| 4. Наименьшее общее кратное разделить на индекс другого элемента, полученное число и есть значение валентности. |   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, |         II Cu2O |
| 3. Найти наименьшее общее кратное (НОК) между известным значением валентности и индексом этого элемента. |    2IH2S |     2       IICu2O |
| 4. Наименьшее общее кратное разделить на индекс другого элемента, полученное число и есть значение валентности. |   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, |         II Cu2O |
| 3. Найти наименьшее общее кратное (НОК) между известным значением валентности и индексом этого элемента. |    2IH2S |     2       IICu2O |
| 4. Наименьшее общее кратное разделить на индекс другого элемента, полученное число и есть значение валентности. |   2I   IIH2S |    2I     IICu2O |
| 5. Сделайте проверку, то есть подсчитайте число единиц валентностей каждого элемента | I   II H2S(2=2) | I     IICu2O(2=2) |