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

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

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

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

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

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