|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  |  |  |

8 \_\_\_\_\_\_ класс\_урок 20. Фамилия . . . . . . . . . . . . . . . . имя . . . . . . . . . . . . . . . Дата  |
| Вещество | Формула | Число частиц N | Масса **m**, г | Молярная масса **M**, г/моль | Количество вещества **n**, моль |
| Алюминий | … |  | 13,5 |  |  |
| Железо | … |  | 112 |  |  |
| Олово | … | 3,01·1023 |  |  |  |
| Медь | … |  | 32 |  |  |
| Серебро | … |  |  |  |  |
|  |
| Обозначение | Формула для расчета | где, … | Единица измерения |
| n | **n = m:M** | n- |  |
| M | **M = m/n** | M- |  |
| m | **m = M·n** | m- |  |
| Вычислите относительные молекулярные массы соединений: а) С6H6, б) H2SiO3 |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  |  |  |

8 \_\_\_\_\_\_ класс\_урок 20. Фамилия . . . . . . . . . . . . . . . . имя . . . . . . . . . . . . . . . Дата  |
| Вещество | Формула | Число частиц N | Масса **m**, г | Молярная масса **M**, г/моль | Количество вещества **n**, моль |
| Алюминий | … |  | 13,5 |  |  |
| Железо | … |  | 112 |  |  |
| Олово | … | 3,01·1023 |  |  |  |
| Медь | … |  | 32 |  |  |
| Серебро | … |  |  |  |  |
|  |
| Обозначение | Формула для расчета | где, … | Единица измерения |
| n | **n = m:M** | n- |  |
| M | **M = m/n** | M- |  |
| m | **m = M·n** | m- |  |
| Вычислите относительные молекулярные массы соединений: а) С6H6, б) H2SiO3 |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |