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