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

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

8 \_\_\_\_\_\_ класс\_урок…. Фамилия . . . . . . . . . . . . . . . . имя . . . . . . . . . . . . . . . Дата1. Заполните пустые клетки таблицы. |
| Вещество | Формула | Число частиц N | Масса **m**, г | Молярная масса **M**, г/моль | Количество вещества **n**, моль |
| Магний | … |  | 12 |  |  |
| Цинк | … |  | 32,5 |  |  |
| Золото | … | 12·1023 |  |  |  |
| Кислород (O2) | … |  | 64 |  |  |
| Серебро | … |  | 216 |  |  |
| Хлор (Cl2) |  |  | 71 |  |  |
| Белильная известь (хлорка) | CaOCl2 |  |  |  | 5 моль |
| Угарный газ | CO | 24·1023 |  |  |  |
| Натриевая (чилийская селитра)  | NaNO3 |  |  |  | 7 моль |
| Заполните пустые клетки таблицы. |
| Обозначение | Формула для расчета | где, … | Единица измерения |
| n | **n = m:M** | n- |  |
| M | **M = m/n** | M- |  |
| m | **m = M·n** | m- |  |
| 2. Вычислите относительные молекулярные массы соединений: а) С12H24, б) HClO4 |
| Mr(С12H24) = |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Mr(HClO4) = |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 3. Рассчитайте массовую долю одного из химических элементов, входящих в состав соединения из задания 2. |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|

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

8 \_\_\_\_\_\_ класс\_урок…. Фамилия . . . . . . . . . . . . . . . . имя . . . . . . . . . . . . . . . Дата1. Заполните пустые клетки таблицы. |
| Вещество | Формула | Число частиц N | Масса **m**, г | Молярная масса **M**, г/моль | Количество вещества **n**, моль |
| Магний | … |  | 12 |  |  |
| Цинк | … |  | 32,5 |  |  |
| Золото | … | 12·1023 |  |  |  |
| Кислород (O2) | … |  | 64 |  |  |
| Серебро | … |  | 216 |  |  |
| Хлор (Cl2) |  |  | 71 |  |  |
| Белильная известь (хлорка) | CaOCl2 |  |  |  | 5 моль |
| Угарный газ | CO | 24·1023 |  |  |  |
| Натриевая (чилийская селитра)  | NaNO3 |  |  |  | 7 моль |
| Заполните пустые клетки таблицы. |
| Обозначение | Формула для расчета | где, … | Единица измерения |
| n | **n = m:M** | n- |  |
| M | **M = m/n** | M- |  |
| m | **m = M·n** | m- |  |
| 2. Вычислите относительные молекулярные массы соединений: а) С12H24, б) HClO4 |
| Mr(С12H24) = |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Mr(HClO4) = |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 3. Рассчитайте массовую долю одного из химических элементов, входящих в состав соединения из задания 2. |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |