|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| |  |  |  | | --- | --- | --- | |  |  |  |   8 \_\_\_\_\_\_ класс\_урок…. Фамилия . . . . . . . . . . . . . . . . имя . . . . . . . . . . . . . . . Дата  1. 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 . . . . . . . . . . . . . . . Дата  1. 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. | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
|  |  |  |  | | |  |  |  |  |  |  |  | |  |  |  |  | |  |  |  | |  |  |  |
|  |  |  |  | | |  |  |  |  |  |  |  | |  |  |  |  | |  |  |  | |  |  |  |
|  |  |  |  | | |  |  |  |  |  |  |  | |  |  |  |  | |  |  |  | |  |  |  |
|  |  |  |  | | |  |  |  |  |  |  |  | |  |  |  |  | |  |  |  | |  |  |  |
|  |  |  |  | | |  |  |  |  |  |  |  | |  |  |  |  | |  |  |  | |  |  |  |
|  |  |  |  | | |  |  |  |  |  |  |  | |  |  |  |  | |  |  |  | |  |  |  |
|  |  |  |  | | |  |  |  |  |  |  |  | |  |  |  |  | |  |  |  | |  |  |  |
|  |  |  |  | | |  |  |  |  |  |  |  | |  |  |  |  | |  |  |  | |  |  |  |
|  |  |  |  | | |  |  |  |  |  |  |  | |  |  |  |  | |  |  |  | |  |  |  |
|  |  |  |  | | |  |  |  |  |  |  |  | |  |  |  |  | |  |  |  | |  |  |  |