|  |
| --- |
| 8 \_\_\_\_\_ класс\_урок 13. Тема: «Относительная молекулярная масса». |
| *Относительная молекулярная масса* (Mr) – это отношение массы молекулы данного вещества к 1а.е.м. Величина безразмерная. Для немолекулярных веществ понятие «относительная молекулярная масса» употребляется условно. |
| **Пример** | Вычислите относительную молекулярную массу следующих соединений: А) H2SO4, Б) FeCl2, В) KNO3. |
| Алгоритм: | 1. Найти в ПСХЭ относительные атомные массы элементов, округляем их до целых чисел: Ar(H) = 1, Ar(S) = 32, Ar(O) = 16.
 |
| 1. Сложить полученные числа с учетом числа атомов в молекуле *H***2***S***1***O***4**.

Mr(H2SO4) = 2·Ar(H) + Ar(S) + 4·Ar(O) = 2·1+32+4·16 = 98 |
| Mr(FeCl2)-? |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Mr(KNO3)-? |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Домашнее задание\_урок 13 | 1 | Вычислите относительные молекулярные массы соединений: |
| Mr(СН4) |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Mr(CO2) |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Mr(C3H8) |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Mr(P2O5) |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 8 \_\_\_\_\_ класс\_урок 13. Тема: «Относительная молекулярная масса». |
| *Относительная молекулярная масса* (Mr) – это отношение массы молекулы данного вещества к 1а.е.м. Величина безразмерная. Для немолекулярных веществ понятие «относительная молекулярная масса» употребляется условно. |
| **Пример** | Вычислите относительную молекулярную массу следующих соединений: А) H2SO4, Б) FeCl2, В) KNO3. |
| Алгоритм: | 1. Найти в ПСХЭ относительные атомные массы элементов, округляем их до целых чисел: Ar(H) = 1, Ar(S) = 32, Ar(O) = 16.
 |
| 1. Сложить полученные числа с учетом числа атомов в молекуле *H***2***S***1***O***4**.

Mr(H2SO4) = 2·Ar(H) + Ar(S) + 4·Ar(O) = 2·1+32+4·16 = 98 |
| Mr(FeCl2)-? |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Mr(KNO3)-? |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Домашнее задание\_урок 13 | 1 | Вычислите относительные молекулярные массы соединений: |
| Mr(СН4) |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Mr(CO2) |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Mr(C3H8) |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Mr(P2O5) |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |