**Домашнє завдання**

1. Розрахувати відносну молекулярну масу

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Приклади | P2O3 | H2SO4 | SiH4 | N2O3 | H2O2 |
| *M*r |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |

1. Яку інформацію ви можете р дати про речовину H3PO4?

Заповніть таблицю:

|  |  |
| --- | --- |
| **Проста чи складна речовина** |  |
| Якісний склад | Містить елементи: … |
| Кількісний склад | ... атоми …, … атом … і … атоми … |
| Відношення мас елементів | *m*(H):*m*(P):*m*(O) = |
| Відносна молекулярна маса | *M*r = |

1. Складіть формули сполук: Калій хлорид, Ферум (Ш) хлорид, Манган(ІV) хлорид, Хром (III) хлорид, Кальцій хлорид, враховуючи, що в сполуках хлор завжди одновалентний. Визначте їх відносну атомну масу.
2. •Закінчити речення очікувань:

1. Я знаю, що відносна молекулярна маса речовини – це \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

2. Я знаю, що відносна молекулярна маса позначається \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ .  
3. Я знаю, що для того, щоб розрахувати відносну атомну масу речовини необхідно\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

4. Я знаю, що відносну атомну масу кожного елемента можна знайти в \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ .  
5. Я знаю, що мені потрібно вміти обчислювати відносну атомну масу речовини, для того, щоб \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ .