

**Чекаю вас на урок, який пройде за допомогою ВІДЕО – Зв'язку у Viber,
о 11.25 згідно розкладу працюємо.**

Тема. Відносна молекулярна маса речовини, її обчислення за хімічною формулою.

Шановні учні!

**Продовжуємо вивчати хімічні елементи, для розуміння теми уроку
пропоную відео за посиланням...**

<https://www.youtube.com/watch?v=JKZPuWmeVDY>

Відкриваємо зошит - число, тема...

Відносна молекулярна маса речовини – це фізична величина, яка дорівнює відношенню маси молекули до $1/12$ маси атома Карбону.

Відносна молекулярна маса – це фізична величина, що показує відносну масу молекули.

Відносна молекулярна маса позначається M_r .

Для обчислення відносної молекулярної маси M_r використовують відносні атомні маси A_r елементів.

Відносну атомну масу елемента A_r знаходять в періодичній системі хімічних елементів і округлюють до цілого значення.

Відносна молекулярна маса дорівнює сумі відносних атомних мас усіх хімічних елементів, що входять до складу молекули, з урахуванням числа атомів кожного елемента.

НАПРИКЛАД:

$$M_r(\text{H}_2\text{O}) = 2A_r(\text{H}) + A_r(\text{O}) = 2 \cdot 1 + 16 = 18.$$

Практична частина...

1. Визначити відносну молекулярну масу H_2SO_4 .
2. Визначити відносну молекулярну масу H_3PO_4 .
3. Визначити відносну молекулярну масу KMnO_4 .

ЯКЩО ВИНИКАЮТЬ ПИТАННЯ ЗВЕРТАЙТЕСЯ

0966284594, a6o chimiya.k@gmail.com