



Твій конспект

$w(\text{елемента}) =$ _____ або $w(\text{елемента}) =$ _____

$w(\text{елемента}) = 0,2$ означає _____

$w(\text{елемента}) = 32\%$ означає _____



Працюй у групі

с. 27

Завдання 1. Виберіть закінчення речення: «Масова частка елемента показує ...»

- А масу атомів усіх хімічних елементів у сполуці
- Б масу атомів одного хімічного елемента у сполуці
- В частку хімічного елемента у сполуці
- Г співвідношення мас елементів у сполуці

Завдання 2. Виконайте запропоноване завдання, щоб довести або спростувати необхідність володіти вмінням обчислювати масову частку елемента.

Для підвищення врожайності культурних рослин городники вносять у ґрунт мінеральні добрива. Важливим джерелом Нітрогену, який необхідний для фотосинтезу та росту рослин, є натрієва селітра NaNO_3 і калієва селітра KNO_3 . Яке з цих добрив потрібно внести в ґрунт у меншій кількості для забезпечення рослин однаковою кількістю Нітрогену?

Завдання 3. Використайте дані таблиці і з'ясуйте, внесення якого добрива для забезпечення рослин Нітрогеном буде дешевшим.

	Вага	Вартість
Калієва селітра	1 кг	87 грн
Натрієва селітра	25 кг	2750 грн



НУМО ДОСЛІДЖУВАТИ

ОБЧИСЛЕННЯ МАСОВОЇ ЧАСТКИ ЕЛЕМЕНТА В СПОЛУЦІ

Завдання 1. Для виготовлення лікарських настоянок, як компонент палива для двигунів внутрішнього згорання, у косметиці й харчовій промисловості використовують етанол $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$. Склади характеристику етанолу за планом (записуючи в зошит відповідні розрахунки).

