

**Задачи для графических решений:****Вариант1.**

Рассчитать массовые доли элементов в:

- фосфоритной муке ( $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ )
- суперфосфате двойном ( $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$ )
- суперфосфате простом ( $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2 + 2\text{CaSO}_4$ )
- преципитате ( $\text{CaHPO}_4, 2\text{H}_2\text{O}$ )

**Вариант2.**

Рассчитать массовые доли элементов в:

- натриевой селитре ( $\text{NaNO}_3$ )
- аммиачной селитре ( $\text{NH}_4\text{NO}_3$ )
- сульфате аммония ( $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ )
- карбамиде (мочевина) ( $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$ )

Результаты математических расчетов показать в виде диаграмм, созданных на ПК.

Подсказка:

Для решения задачи используем формулу:

$$\omega_{Э, В} = \frac{A_{r(Э)} \cdot k}{M_{r(В)}} \cdot 100\%,$$

где

$A_r$  – относительная масса элемента

$M_r$  – относительная молекулярная масса вещества

$k$  - индекс при элементе в молекулярной форму.