

Алгоритм определения массовой доли элемента в соединении

ПОСЛЕДОВАТЕЛЬНОСТЬ ДЕЙСТВИЙ	ПРИМЕР ВЫПОЛНЕНИЯ ДЕЙСТВИЙ
1.Прочитайте текст задачи.	Вычислите массовую долю кислорода в перманганате калия.
2.Запишите условие и требование задачи с помощью общепринятых обозначений.	2.Дано: KMnO_4 $\omega(\text{O})=?$
3.Найдите молекулярную массу перманганата калия KMnO_4	3.Решение: $M_r(\text{KMnO}_4) = A_r(\text{K}) + A_r(\text{Mn}) + 4A_r(\text{O}) = 39 + 55 + 4 \cdot 16 = 142$
4. По формуле $\omega = \frac{n \cdot A_r(\text{элемента})}{M_r(\text{вещества})}$ рассчитайте массовую долю кислорода в соединении	$\omega = \frac{n \cdot A_r(\text{O})}{M_r(\text{KMnO}_4)}$ $\omega = \frac{n \cdot A_r(\text{O})}{M_r(\text{KMnO}_4)}$ $\omega = \frac{4 \cdot 16}{142} = 0,338 \text{ или } 33,8\%$
5.Запишите ответ.	Ответ: $\omega = 0,338 \text{ или } 33,8\%$ $\omega = 0,338 \text{ или } 33,8\%$