**Алгоритм решения задач**

1) Прочитать задачу и записать, что дано и что найти.

2) Перевести данные задачи (массу или объём) в количество вещества (моль, кмоль, ммоль) (если задача на примеси – найти сначала массу (объём) **чистого** вещества по формуле m (чистого в-ва)= m(смеси)∙ ω(чистого в-ва) (или V(газа) = V(смеси) ∙ ϕ (газа)

если задача на растворы – найти сначала массу растворенного вещества по формуле m(раств-го в-ва)= m(раствора)∙ ω

Перевести в моли по формуле n= V/ Vm или n= m/ M

3) Записать уравнение реакции. **Уравнять!**

4) **Над** формулами веществ в уравнении записать найденные количества веществ заданных веществ и Х и Y над формулами искомых веществ. **Под** формулами – моли по уравнению.

5) Выписать пропорцию и решить её.

6) Перевести найденное количество вещества в массу или объём по формуле m= n ∙М или V= n ∙Vm

7) Вычислить η = m(практич.) / m(теоретич) или ϕ = V(практич)/ V(теоретич.)

8) Записать ответ.