***Массовая доля растворенного вещества в растворе***

$$ωр.в=\frac{mр.в.}{mр-ра}·100\%$$

$ωр.в$ - массовая доля растворенного вещества в растворе

$mр.в.$ - масса растворенного вещества

$mр-ра$ - масса раствора

m р-ра = m р.в. + m растворителя

$$V=\frac{m}{ρ}$$

m = V ·ρ

1. При сливании двух растворов, содержащих одно и то же растворенное вещество

 ω1m1 + ω2m2 = ω3 (m1 + m2)

1. При добавлении к раствору воды ω (H2O) = 0

ω1m1 + ω2m2 = ω3 (m1 + m2) → ω1m1 + 0= ω3 (m1 + m2)

1. При выпаривании раствора (при выпаривании воды)

ω1m1 - ω2m2 = ω3 (m1 - m2) → ω1m1 - 0= ω3 (m1 - m2)

1. При добавлении твердой соли (не раствора), ω (соли) = 1

ω1m1 + ω2m2 = ω3 (m1 + m2) → ω1m1 + 1 m2 = ω3 (m1 + m2)