Roztoky (= stejnorodé směsi)

- vždy víc než rozpuštěné látky
- nejvýznamnější = **voda**

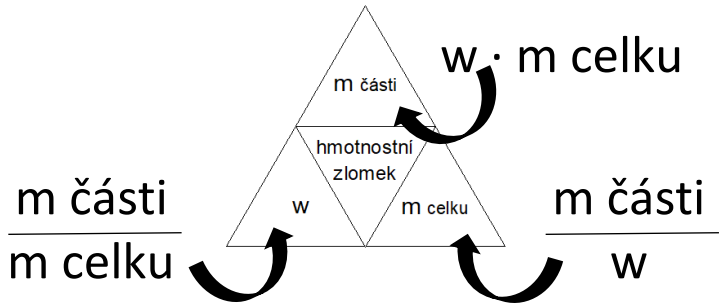
ROZTOK ⊙ = **rozpouštědlo** + **rozpuštěná látka**

např. různé soli, některé hydroxidy, atd.

Složení roztoku vyjadřuje **hmotnostní zlomek**

$$w = \frac{m_{části}}{m_{celku}}$$

= poměr hmotnosti jedné složky k celkové hmotnosti roztoku



$w \cdot m_{celku}$

$\frac{m_{části}}{m_{celku}}$

$\frac{m_{části}}{w}$

roztok koncentrovaný — má vysoký hmotnostní zlomek rozpuštěné látky

roztok zředěný — má nízký hmotnostní zlomek rozpuštěné látky

rozpustnost látek — = největší možné množství rozpuštěné látky, které se rozpustí ve 100 g rozpouštědla při dané teplotě

nasycený roztok — při dané teplotě už se žádná další látka nerozpustí

Př. Ve 100 g roztoku je 13 g soli. Jaký je hmotnostní zlomek roztoku?