

11 Hmotnostný zlomok

Predstavme si kadičky s týmto obsahom

(môžete si ich nakresliť: čím viac modrej skalice, tým modrejší roztok):

č. 1 100 ml vody ($w_A = 0$)	č. 2 100 ml vody 10 g modrej skalice	č. 3 100 ml vody 20 g modrej skalice	č. 4 100 ml vody 30 g modrej skalice	č. 5 iba modrá skalica ($w_A = 1$)
--------------------------------------	--	--	--	--

Čím je **viac** rozpustenej látky v roztoku, tým je roztok **koncentrovanejší**.

Čím je **menej** rozpustenej látky v roztoku, tým je roztok **zriedenejší**.

Hmotnostný zlomok →

- vyjadruje množstvo rozpustenej látky v určitom množstve rozpúšťadla,
- označujeme ho w ,
- nemá žiadnu jednotku (rozmer),
- môže byť od 0 do 1,
- súčet hmotnostných zlomkov všetkých zložiek v roztoku = 1
- vypočítame ho takto:

$$w_A = m_A / m_{\odot}$$

w_A – hmotnostný zlomok látky A v $\odot$,

m_A – hmotnosť látky A v $\odot$,

$m_{\odot}$ – hmotnosť celého roztoku.

Hmotnostný zlomok v %

$$w_A \% = w_A \cdot 100 \%$$

- súčet hmotnostných % všetkých zložiek v roztoku = 100 %.