

# Chemie

## 8. ročník

# Hmotnostní zlomek

Mgr. Helena Roubalová

---

---

# *Hmotnostní zlomek*

Hmotnostní zlomek vyjadřuje procentuelní množství rozpuštěné pevné látky v roztoku.

Značí se  $w(s)$ .

---

---

# *Vzorec pro výpočet hmotnostního zlomku:*

$$w(s) = \frac{m(s)}{m} = \frac{m(s)}{m(s) + m(l)}$$

$m(s)$  ..... hmotnost rozpuštěné pevné látky

$m(l)$  ..... hmotnost rozpouštědla

$m$  ..... celková hmotnost roztoku

---

---

## *Příklad č. 1*

Jaký hmotnostní zlomek bude mít roztok připravený smícháním 120g cukru a 180g vody.

## *Příklad č. 2*

Kolikaprocentní bude roztok  
připravený smícháním 50g soli  
a 250g vody.

---

---

## *Příklad č. 3*

Kolik cukru budeš potřebovat pro přípravu 20% roztoku cukru o celkové hmotnosti 500g?

## *Příklad č. 4*

Kolik soli musíš odvážit, abychom připravili 800g 2% roztoku soli.

---

---