**ELEMENTI V PERIODNEM SISTEMU**

Naslov v zvezek:

**MASNI DELEŽ ELEMENTA V SPOJINI**

Učbenik str.: 76

Zapis v zvezek:

Masni delež elementa v spojini predstavlja delež mase določenega elementa v spojini.

**Oznaka za masni delež je črka w in nima enote.**

Njegova vrednost je med 0 in 1.

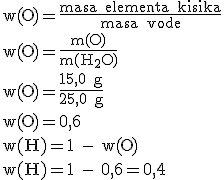
**Izračunamo ga lahko:**

* iz podane mase elementa in mase spojine; maso elementa delimo z maso spojine,

http://www.osbos.si/ekemija/e-gradivo/6-sklop/eXe_LaTeX_math_5.gif

Primer izračuna:

S kemijsko analizo so ugotovili, da je v 25,0 g vode 15 g kisika. Izračunaj masni delež elementa vodika in kisika v vodi.



Povedano drugače: V vodi je 60 % elementa kisika in 40 % elementa vodika.

60 % O + 40 % H = 100 % H2O

Masni delež lahko izrazimo kot masni odstotek. Dobimo ga tako, da masni delež pomnožimo s 100 in dodamo znak %. Njegova vrednost je med 0 % in 100 %.

Za vajo reši naloge v delovnem zvezku na str.: 91.

Za višji standard znanja lahko učenci predelajo drugi način računanja masnega deleža elementa iz formule spojine.

V učbeniku na str.: 77.

Ter rešijo naloge v delovnem zvezku na str.: 92 in 93.