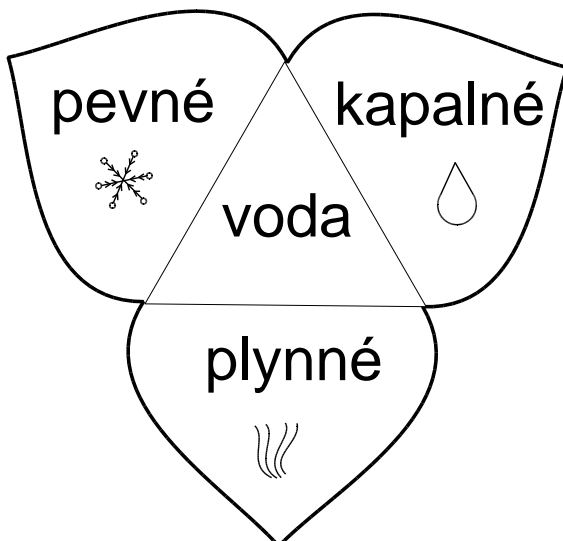


skupenství		
pevné	kapalné	plynné

= předměty, které nás obklopují	těleso je tvořeno látkou		= materiál, ze kterého je těleso složeno

objem	tvar



<p>Zrak</p> <p>Sluch</p> <p>Čich</p> <p>hmat</p>	pozorováním	<p>zjišťujeme je</p>
	měřením	
	pokusem	

 <p>GHS01 - výbušné látky</p>	 <p>GHS02 - hořlavé látky</p>	 <p>GHS03 - oxidační látky</p>	 <p>GHS04 - plyny pod tlakem</p>	 <p>GHS05 - korozivní a žravé látky</p>
 <p>GHS06 - toxické látky</p>	 <p>GHS07 - dráždivé látky</p>	 <p>GHS08 - látky nebezpečné pro zdraví</p>	 <p>GHS09 - látky nebezpečné pro životní prostředí</p>	

měření	chemický pokus
---------------	-----------------------

chemický děj

fyzikální děj

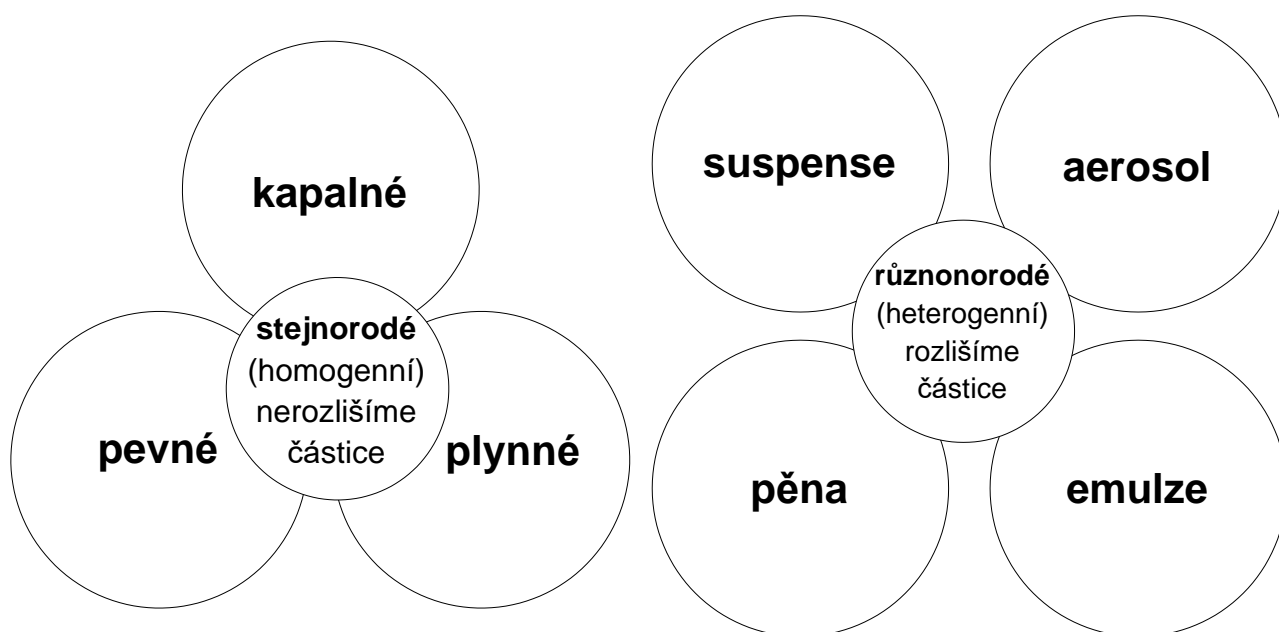
- výchozí látka se promění v jinou látku s jinými vlastnostmi
- může se uvolnit teplo, světlo, změnit barva
- např. kysání zelí (změna chuti a barvy), rezavění železa (změna barvy a struktury)

- nevzniká jiná látka, jen se změní např. skupenství nebo tvar, hmotnost
- např. tání ledu, bouřka, řezání dřeva, pilování kovu, sekání trávy, vypařování vody

- má stálé složení a charakteristické vlastnosti

- ze dvou nebo více chemických látek - **složek**

destilovaná voda	kyslík	oxid uhličitý	cukr	vzduch	krev	bronz
líh	majonéza	sůl kamenná	zlato	mořská voda	mlha	malta



1. Původní směs:

Navržený způsob oddělování:

Postup:

Nákres:

2. Původní směs:

Navržený způsob oddělování:

Postup:

Nákres:

3. Původní směs:

Navržený způsob oddělování:

Postup:

Nákres:

ROZTOK ☉

rozpouštědlo + rozpuštěná látka

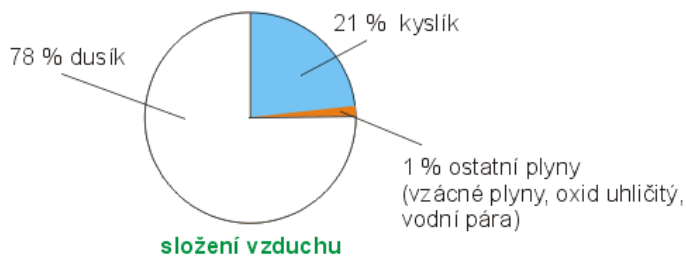
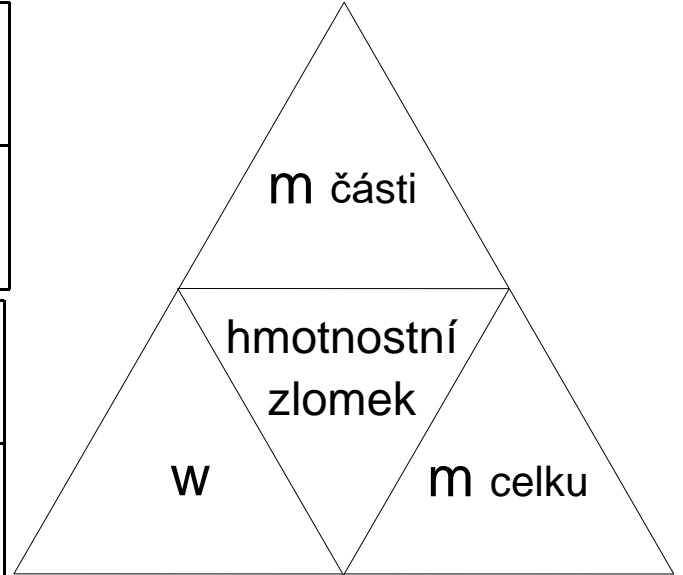
$$w = \frac{m_{\text{části}}}{m_{\text{celku}}}$$

rozpustnost látek

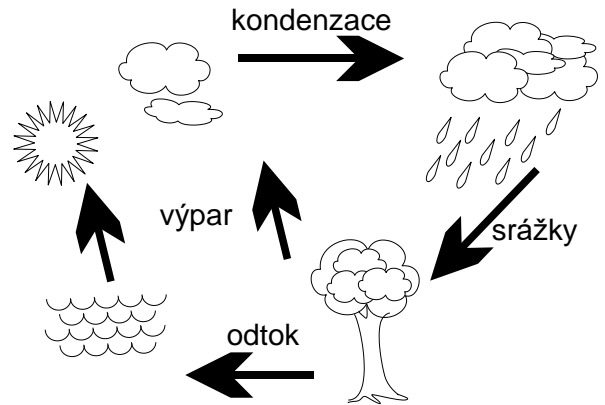
nasycený roztok

roztok koncentrovaný

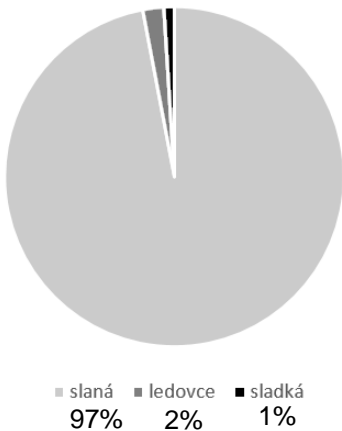
roztok zředěný



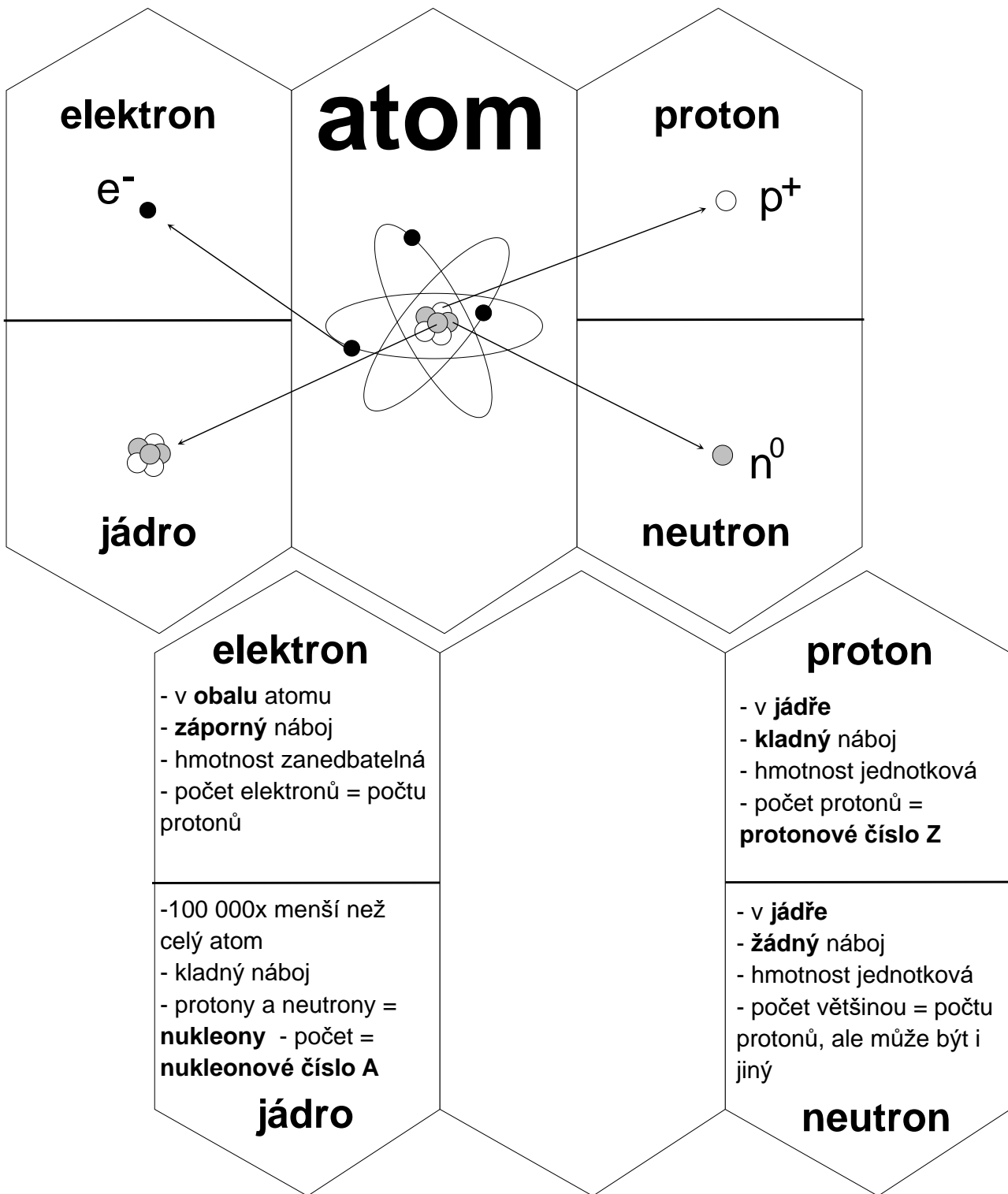
Koloběh vody



Voda na Zemi



vlastnosti



obal

**valenční
vrstva**

**elektricky
neutrální
atom**