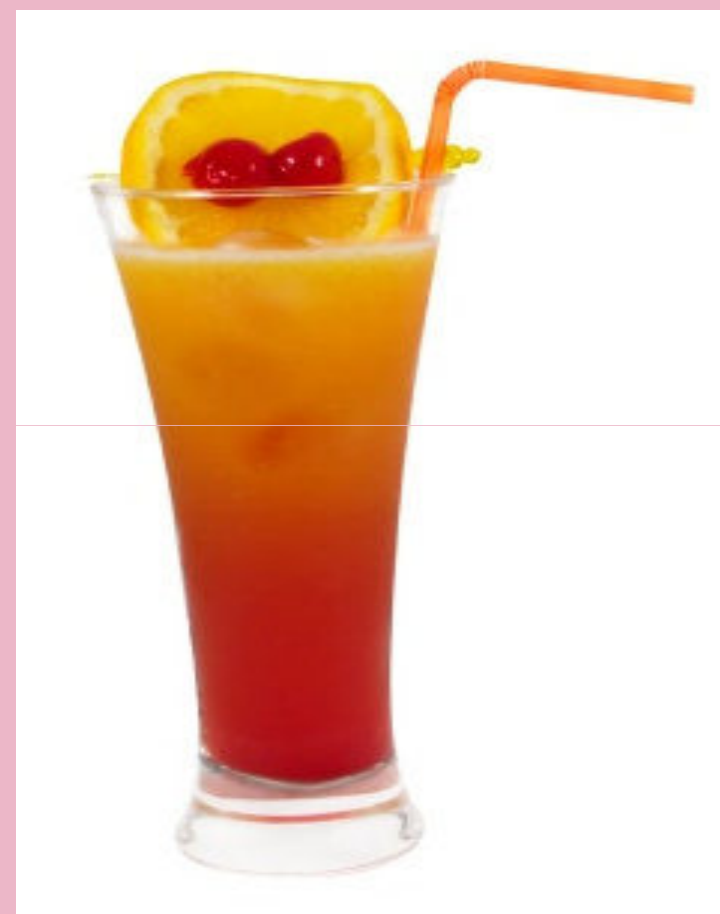


# Stejnorodé směsi



Vypracovala: Mgr. Jitka Šťastná

# Stejnorodé směsi

Jsou takové směsi, jejichž složky nelze rozeznat očima nebo mikroskopem.

Podle skupenství se dělí na:

- pevné – sklo
- kapalně – minerálka
- plynné – vzduch



**PŘÍRODNÍ**  
**Novoveská**  
**KYSELKA**

Stolní a zdravotní voda, lékařsky doporučena při chorobách žaludečních, střevních, cukrovce a dně. Doporučuje se zvláště při chorobách kostí pro značný obsah vápenatých a hořečnatých solí.

**NOVA MINERALIS NATURALIS**

V 1 kg vody jest obsaženo

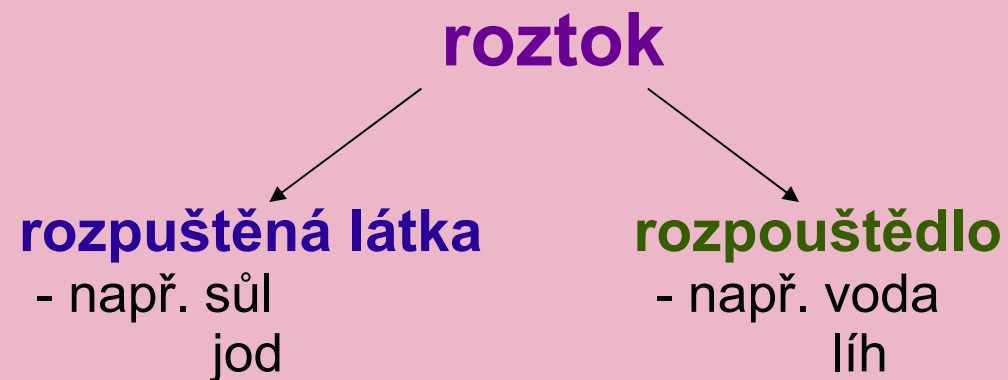
Kalium + ion K.	3,859
Natrium + ion Na.	6,336
Calcium + ion Ca.	64,51
Strontium + ion Sr.	3,458
Magnesium + ion Mg.	73,20
Ferro + ion Fe.	11,98
Mangan + ion Mn.	1,107
Aluminium + ion Al.	0,734
Chlor + ion Cl.	1,49
Sulfát + ion SO <sub>4</sub> ..	3,729
Hydrofosfát + ion ..	2,352
Hydrokarbonat HCO <sub>3</sub>	614,2
<hr/>	<hr/>
Kys. křemíčitá (meta) H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub>	746,9
<hr/>	<hr/>
Kys. křemíčitá (meta) H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub>	84,22
<hr/>	<hr/>
Volný kyslík uhlíkatý CO <sub>2</sub>	871,1
<hr/>	<hr/>
	3694
<hr/>	<hr/>
	4545

ROZDÁVACÍ MÍSTNÍM KANTÁŘŮM A KŘEČKA V HANÁKOVĚMĚSTĚ PRAŽSKÉM

# Roztoky

Ze stejnorodých směsí mají největší význam **kapalné roztoky**, kterým zkráceně říkáme **roztoky**.

**Roztoky** vznikají rozpouštěním látek v kapalině (rozpouštědle).



Rozpouštění látky v rozpouštědle můžeme urychlit mícháním, zahříváním a rozdrčením pevné látky.

# Rozdělení roztoků

a) podle množství rozpuštěné látky

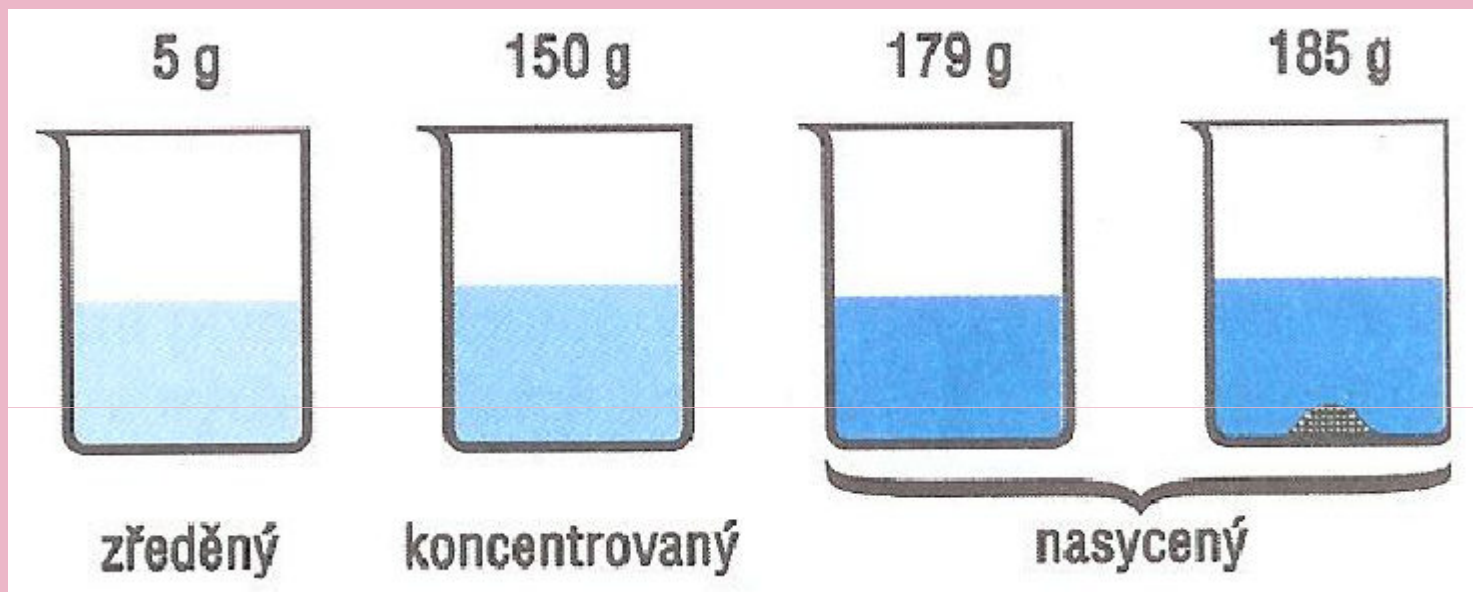
- **zředěný roztok** je takový roztok, ve kterém je rozpuštěné látky **málo**
- **koncentrovaný roztok** je takový roztok, ve kterém je rozpuštěné látky **hodně**

b) podle toho, zda se látka v roztoku rozpouští nebo už ne

- **nenasycený roztok** je takový roztok, ve kterém se za daných podmínek **látka ještě rozpouští**
- **nasycený roztok** je takový roztok, ve kterém se za daných podmínek **látka více nerozpouští**

# Rozpustnost

Rozpustnost je hmotnost látky rozpuštěné ve 100 g rozpouštědla při vzniku nasyceného roztoku.



# Otázky

- 1) Co je stejnorodá směs?
- 2) Z jakých částí se skládá roztok?
- 3) Co je roztok nasycený?
- 4) Jaký je rozdíl mezi zředěným a koncentrovaným roztokem?
- 5) Co je to rozpustnost?

## Zdroje:

datum: 19. 11. 2011

- obrázek č. 1:  
[http://www.google.cz/imgres?q=d%C5%BEus&hl=cs&gbv=2&biw=1680&bih=898&tbn=isch&tbnid=MA5kmunXI--frM:&imgrefurl=http://detskysvet.blog.cz/1109/cerstve-vymackany-pomerancovy-dzus&docid=T3Uyww\\_6YNvjIM&imgurl](http://www.google.cz/imgres?q=d%C5%BEus&hl=cs&gbv=2&biw=1680&bih=898&tbn=isch&tbnid=MA5kmunXI--frM:&imgrefurl=http://detskysvet.blog.cz/1109/cerstve-vymackany-pomerancovy-dzus&docid=T3Uyww_6YNvjIM&imgurl)
- obrázek č. 2:  
<http://www.google.cz/imgres?q=d%C5%BEus&hl=cs&gbv=2&biw=1680&bih=898&tbn=isch&tbnid=qeajOS3N6jLMIM:&imgrefurl=http://www.michanenaipoje24.cz/tag/tequila-sunrise&docid=A3RmJxbMsHDC7M&imgurl>
- obrázek č. 3:  
<http://www.google.cz/imgres?q=miner%C3%A1lka&hl=cs&gbv=2&biw=1680&bih=898&tbn=isch&tbnid=V9RNvP6-f9GaBM:&imgrefurl=http://www.slavkovsky-les.cz/zajimava-mista-slavkovskeho-lesa/novoveska-kyselka/&docid=CNrc37vtmKT2TM&imgurl>
- obrázek č. 4:  
[http://www.google.cz/imgres?q=miner%C3%A1ln%C3%AD+voda&hl=cs&gbv=2&biw=1680&bih=898&tbn=isch&tbnid=sEnfvga7w7ar-M:&imgrefurl=http://cs.wikipedia.org/wiki/Miner%25C3%25A1ln%25C3%25AD\\_voda&docid=4FsFOodlZYwGiM&imgurl](http://www.google.cz/imgres?q=miner%C3%A1ln%C3%AD+voda&hl=cs&gbv=2&biw=1680&bih=898&tbn=isch&tbnid=sEnfvga7w7ar-M:&imgrefurl=http://cs.wikipedia.org/wiki/Miner%25C3%25A1ln%25C3%25AD_voda&docid=4FsFOodlZYwGiM&imgurl)
- obrázek č. 5: naskenovaný a upravený z učebnice Chemie pro 8. ročník ZŠ, kolektiv autorů, SPN, 1998
- Chemie pro 8. ročník ZŠ, kolektiv autorů, SPN, 1998
- Základy chemie pro 2. stupeň základní školy, nižší ročníky víceletých gymnázií a střední školy – Pavel Beneš, Václav Pumpr, Jiří Banýr, nakl. Fortuna, 1999