

Významné soli

(Opiš si do sešitu, nauč se – připravím na příští týden ALFa)

Tvorbu vzorců a názvů solí se naučíme příští týden v online hodině.

Vlastnosti solí:

- a) Z roztoku se oddělí krystalizací.
- b) V krystalech mají pevné iontové vazby.
- c) Mají vysokou teplotu tání a varu.
- d) V pevném stavu nevedou elektrický proud, jejich **vodné roztoky vedou**.

(např. kuchyňská sůl ve vodě – roztok obsahuje volně pohyblivé ionty)

Uhličitan vápenatý (CaCO_3)

- V přírodě jako nerost KALCIT, nebo hornina VÁPENEC
- Pálením vápence vzniká pálené vápno CaO
 $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$
- Známe jako vodní kámen.
- **Použití:** vápnění půdy

KNO_3 dusičnan draselný = draselný ledek

NaNO_3 dusičnan sodný = chilský ledek

- Dusičnanům se říká **LEDKY** – výroba hnojiv
- Dnes tzv. **Kombinovaná hnojiva** – **NPK** (dusík, fosfor, draslík)



Na_2CO_3
(uhličitan sodný)

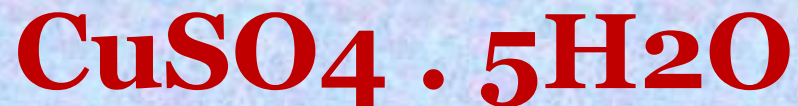
= **SODA** – změkčování vody

NaHCO_3

(hydrogen uhličitan sodný)

= **JEDLÁ SODA** – používá se při pálení žáhy,
zažívacích potížích

[Hydrogenuhličitan sodný v praxi](#) – super, kuknite !!!



(pentahydrát síranu měďnatého)

= **MODRÁ SKALICE** - proti plísním
v zemědělství





(dihydrát síranu vápenatého)

- V přírodě jako nerost **sádrovec**
- Vyrábí se z něj **SÁDRA** (zlomeniny, sochařství)

Použité odkazy:

Kalcit [cit. 2011-1-08]. Dostupný pod licencí Creative Commons na WWW:
<<http://commons.wikimedia.org/wiki/File:Acanthite-Calcite-276317.jpg>>.

Vápenec [cit. 2011-1-08]. Dostupný pod licencí Creative Commons na WWW:
<<http://commons.wikimedia.org/wiki/File:Pamukkale1.jpg>>.

Chilský ledek [cit. 2011-1-08]. Dostupný pod licencí Creative Commons na WWW:
<[http://commons.wikimedia.org/wiki/File:Ammonium_nitrate-fuel_oil_\(ANFO\)_explosive.jpg](http://commons.wikimedia.org/wiki/File:Ammonium_nitrate-fuel_oil_(ANFO)_explosive.jpg)>.

Modrá skalice [cit. 2011-1-08]. Dostupný pod licencí Creative Commons na WWW:
<http://commons.wikimedia.org/wiki/File:Cupri_sulfas_pentahydricus_-001-.jpg>.