Soli, rozdělení solí

- Sůl je sloučenina, složená z kationtu kovu, případně kationtu amonného NH_4^+ a aniontu kyseliny.

Vlastnosti solí

Většina solí:
- se v přírodě vyskytuje v krystalové formě
- má krystaly složené z iontů, což je příčinou jejich velké teploty tání a vysoké teploty varu

v pevném stavu nevede elektrický proud, avšak jejich vodný roztok nebo tavenina elektrický proud nevede

Příklady solí

- Chlorid sodný – kuchyňská sůl NaCl
- Dusičnan sodný - Chilský ledek $NaNO_3$
- Pentahydrát síranu měďnatého – skalice modrá $CuSO_4 . 5H_2O$
- Hydrogenuhličitan sodný – jedlá soda $NaHCO_3$

Rozdělení solí

Soli můžeme dělit podle různých hledisek,např.:

- Podle rozpustnosti ve vodě
- Podle kyseliny, od které se odvozují
- Podle jiných hledisek

Rozdělení solí podle rozpustnosti ve vodě

- Soli rozpustné ve vodě – např. halogenidy, většina ostatních solí
- Soli nerozpustné ve vodě – např. uhličitan vápenatý, barnaté soli, dusičnan stříbrný

Rozdělení solí podle kyselin, od kterých jsou odvozeny

- Halogenidy – fluoridy, chloridy, bromidy, jodidy (soli kyseliny fluorovodíkové…)
- Sulfidy (soli kyseliny sirovodíkové)
- Sírany (soli kyseliny sírové)
- Siřičitany (soli kyseliny siřičité)
- Uhličitany (soli kyseliny uhličité)
- Dusičnany (soli kyseliny dusičné)

Jiné rozdělení solí – např.:

- Normální soli
- Kyselé soli – hydrogensoli
- Hydráty solí

Podle použití:

Soli používané ve stavebnictví
V potravinářství
V zemědělství – hnojiva

Pokyny pro žáky:

- Uvedenou látku si nastudujte a přepište do sešitu
- Látka je uvedena v sešitě na str. 107-110
- Zezadu sešitu odpovězte písemně na tyto otázky:
  1. Co je sůl?
  2. Jaké vlastnosti má většina solí?
  3. Podle jakých hledisek dělíme soli?
- Vše zpracujte do 29.5.2020

Milan Hauft