**Soli**

* **Charakteristika solí**
* Je chemická látka tvořená kationtem kovu (nebo kationtem NH4+) a aniontem kyseliny
* Většinou jsou to krystalické látky
* Tvoří iontové vazby, které jsou velmi pevné – to je příčina vysoké teploty tání a varu solí
* **Vlastnosti solí**
* V pevném stavu nevodivé
* V kapalném stavu vodivé – díky iontům, např. elektrolýza
* **Vznik solí**
* Vznikají díky chemickým reakcím, nejčastěji těmito způsoby:

1) neutralizace – vzniká voda a sůl příslušné kyseliny

2) reakce neušlechtilých kovů s kyselinami – vzniká vodík a sůl příslušné kyseliny

3) reakce kovu s nekovem (přímé slučování prvků)

4) srážecí reakce – reakce dvou roztoků solí – výsledkem je sraženina

* **Rozdělení solí**

a) soli bezkyslíkatých kyselin – většinou dvouprvkové sloučeniny – neobsahují v molekule kyseliny atomy kyslíku

b) soli kyslíkatých kyselin – většinou tříprvkové sloučeniny – obsahují v molekule kyseliny atomy kyslíku

**Názvosloví solí**

**Soli kyslíkatých kyselin**

* Kyseliny se ve vodě rozkládají (disociují) na vodíkové kationty H+ a na aniont příslušné kyseliny

Příklad: disociace kyseliny sírové – kyselina sírová má ve svém vzorci (molekule) 2 atomy vodíku. V ideálním případě se odštěpí oba atomy vodíku. Aniont odvozený od kyseliny sírové má proto náboj 2-

H2I SVI O4-II 2H+ + (SO4)2-

Kyselina 2 vodíkové síranový

sírová kationty aniont

* Přepište si prosím postup tvorby vzorce soli – postup najdete v tabulce na straně 79 skenovaného dokumentu – stačí pouze 1 příklad
* Přepište si prosím postup tvorby názvu soli z jejího vzorce výpočtem z oxidačních čísel – postup najdete v tabulce na straně 79 skenovaného dokumentu – stačí pouze 1 příklad

!! Vynechte si prosím místo na horní tabulku na straně 79 skenovaného dokumentu – dám vám ji později k dispozici !!