

### 3.5.3 Vzorce a názvy podvojných a smíšených solí

#### 3.5.3.1 Vzorce a názvy sloučenin s více kationty

Ve **vzorcích** se jednotlivé kationty uvádějí podle doporučení české názvoslovné komise [1] v pořadí rostoucích oxidačních čísel, při stejném oxidačním čísle v abecedním pořadí symbolů prvků. Víceatomové kationty (např. amonný) se uvádějí jako poslední ve skupině podle oxidačního čísla, resp. náboje kationtu.

V českém **názvu** je pořadí stejné jako ve vzorci a názvy jednotlivých kationtů se oddělují pomlčkami.

##### *Příklady*

$\text{KNaCO}_3$  uhličitan draselno-sodný

$\text{NH}_4\text{MgPO}_4$  fosforečnan amonno-hořečnatý

$\text{NaNH}_4\text{HPO}_4$  hydrogenfosforečnan sodno-amonný

$\text{KAl(SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$  dodekahydrát síranu draselno-hlinitého

*Poznámka. V anglicky psané literatuře se můžeme setkat s pořadím odlišným - podle doporučení IUPAC [2] je pořadí symbolů kationtů ve vzorci abecední, pořadí jejich názvů v názvu sloučeniny rovněž abecední.*

#### 3.5.3.2 Vzorce a názvy sloučenin s více anionty

Ve **vzorcích** se anionty uvádějí v abecedním pořadí symbolů prvků resp. centrálních atomů.

Pořadí v českém **názvu** je stejné jako pořadí ve vzorci a názvy jednotlivých aniontů se oddělují pomlčkami. Počet aniontů se uvádí číslovkovou předponou. Aby byl název jednoznačný, musí se někdy použít číslovková předpona násobná<sup>6</sup>

##### *Příklady*

$\text{Cu}_3(\text{CO}_3)_2\text{F}_2$  bis(uhličitan)-difluorid triměďnatý

$\text{Ca}_5\text{F(PO}_4)_3$  fluorid-tris(fosforečnan) pentavápenatý

$\text{Ca}_5\text{OH(PO}_4)_3$  hydroxid-tris(fosforečnan) pentavápenatý

$\text{PCl}_3\text{O}$  trichlorid-oxid fosforečný<sup>7</sup>

<sup>6</sup> Např. disíran je něco jiného než bis(síran)!

<sup>7</sup> Vzorec látky se může psát buď  $\text{POCl}_3$  a odpovídající název je trichlorid fosforylu nebo  $\text{PCl}_3\text{O}$  a odpovídající název je trichlorid-oxid fosforečný.