

Anorganické názvosloví III

10. podvojně soli
11. shrnutí

Názvosloví podvojných solí

- Od ostatních solí se odlišují tím, že mají **dva různé kationty** nebo **anionty**.
- **Kationty** se uvádějí podle vzrůstající hodnoty oxidačního čísla:
 - pokud je stejné, tak abecedně podle symbolů,
 - **víceatomové kationty** $(\text{NH}_4)^+$ se uvádějí jako poslední ze skupiny kationtů stejného oxidačního čísla.
- **Anionty** se uvádějí v abecedním pořadí.

- Síran draselno-hlinit 



- Bis(uhliĉitan)-difluorid trim d'nat 



Anionty - přehled

sloučenina	skupina	oxidační číslo skupiny	příklad	vlastnosti
[halogenid]	X (F, Cl, Br, I)	-I (1-)	NaCl, KBr	běžné
hydrid	H	-I (1-)	LiH, CaH ₂	reaktivní
oxid	O	-II (2-)	Fe ₂ O ₃ , SO ₃	běžné
sulfid	S	-II (2-)	Na ₂ S, CdS	běžné
hydroxid	OH	1-	NaOH, Ca(OH) ₂	žíravé
kyanid	CN	1-	KCN, Ca(CN) ₂	jedovaté
peroxid	O ₂	2-	Li ₂ O ₂ , CaO ₂	reaktivní

oxid barnatý

oxid křemičitý

oxid osmičelý

oxid železitý

sulfid cíničitý

sulfid měďnatý

chlorid boritý

fluorid sodný

kyanid draselný

hydroxid amonný

hydroxid draselný

hydroxid měďnatý

hydroxid železitý

kyselina manganistá

kyselina siřičitá

kyselina fluorovodíková

kyselina pentaboritá

arseničnan měďnatý

boritan zinečnatý

dusičnan lithný

fosforečnan měďnatý

dusitan stříbrný

manganistan barnatý

síran vápenatý

siřičitan hlinitý

uhličitan nikelnatý

tetraboritan draselný

hydrogenuhličitan vápenatý

hydrogenisiřičitan sodný

hydrogensíran draselný

dihydrogenfosforečnan hořečnatý

kyselina tetrachromová

