



Soli kyslíkatých kyselin

1. Odvod': a) název výchozí kyseliny b) vzorec výchozí kyseliny c) vzorec soli

dusičnan lithný	kyselina dusičná	HNO_3	$\text{Li}(\text{NO}_3)$
hlinitan cíničitý	kyselina hlinitá	HAlO_2	$\text{Sn}(\text{AlO}_2)_4$
dusitan draselný	kyselina dusitá	HNO_2	$\text{K}(\text{NO}_2)$
křemičitan sodný	kyselina křemičitá	H_2SiO_3	$\text{Na}_2(\text{SiO}_3)$
selenan uhličtý	kyselina selenová (Pozor! Pokud by to byl selennan se dvěma n, pak je koncovka nan a výchozí kyselinou je kyselina selenná)	H_2SeO_4	$\text{C}(\text{SeO}_4)_2$
hydrogensíran lithný	kyselina sírová	H_2SO_4	$\text{Li}(\text{HSO}_4)$
arseničnan boritý	kyselina arseničná	HAsO_3	$\text{B}(\text{AsO}_3)_3$
síran berylnatý	kyselina sírová	H_2SO_4	$\text{Be}(\text{SO}_4)$

2. Odvod': a) oxidační čísla prvků zleva doprava b) oxidační číslo zbytku c) název soli

$\text{Be}(\text{SO}_4)$	2, 6, -2,	-2	síran berylnatý
$\text{Mg}(\text{CO}_3)$	2, 4, -2	-2	uhličitan hořečnatý
$\text{Na}(\text{BrO}_3)$	1, 5, -2	-1	bromičnan sodný
$\text{Li}_2(\text{HPO}_4)$	1, 1, 5, -2	-2	hydrogenfosforečnan lithný
$\text{K}(\text{ClO}_4)$	1, 7, -2	-1	chloristan draselný
$\text{Ca}(\text{HSO}_3)_2$	2, 1, 4, -2	-1	hydrogensířičitan vápenatý
$\text{Fe}(\text{HCO}_3)_3$	3, 1, 4, -2	-1	hydrogenuhlíčitan železitý
$\text{Sr}(\text{SiO}_3)$	2, 4, -2	-2	křemičitan strontnatý