

Charakteristické skupiny v substitučním názvosloví podle klesajícího pořadí nadřazenosti pro volbu hlavní skupiny

Charakteristické skupiny	Vzorec	Předpona	Přípona
Kationty	(+)	-onio-	-onium -ium
Karboxylové kyseliny	— COOH — (C)OOH	karboxy- ---	-karboxylová kyselina ¹ -ová kyselina ¹
Sulfonové kyseliny	— SO ₂ — OH — SO ₃ H	sulfo-	-sulfonová kyselina ¹
Anhydridy	— CO — O — CO — — (C)O — O — (C)O —	--- ---	-karboxanhydrid -anhydrid (anhydrid ...-ové kyseliny ²)
Soli	— COO ⁻ M ⁺ ³ — (C)OO ⁻ M ⁺	--- ---	(kation)-...-karboxylát (kation)-...-oát (kation)-...-át
Estery	— COOR ⁴ — (C)OOR	R-oxykarbonyl- ---	R-...-karboxylát R-...-oát (R-ester ...-ové kyseliny ²)
Halogenidy kyselin	— CO — X ⁵ — (C)O — X	halogenkarbonyl- ⁶ ---	-karbonylhalogenid -oylhalogenid (halogenid ...-ové kyseliny ²)
Amidy	— CO — NH ₂ — (C)O — NH ₂	karbamoyl- ---	-karboxamid -amid (amid ...-ové kyseliny ²)
Hydrazidy	— CO — NH — NH ₂ — (C)O — NH — NH ₂	--- ---	-karbohydrazid -ohydrazid
Imidy	— CO — NH — CO — — (C)O — NH — (C)O —	--- ---	-dikarboximid -imid
Nitrily	— C ≡ N — (C) ≡ N	kyan- ---	-karbonitril -nitril, -onitril
Aldehydy	— CHO — (C)HO	formyl- oxo-	-karbaldehyd -al
Ketony	>(C) = O	oxo-	-on
Alkoholy	— OH	hydroxy-	-ol
Fenoly	— OH	hydroxy-	-ol
Thioly	— SH	sulfanyl- ⁷	-thiol
Aminy	— NH ₂	amino-	-amin
Iminy	=NH	imino-	-imin
Hydraziny	— NH — NH ₂	hydrazino-	-hydrazin
Etery	— OR	R-oxy-	---
Sulfidy	— SR	R-sulfanyl- ⁸	---
Halogensloučeniny	— X	halogen-	
Nitrosoučeniny	— NO ₂	nitro-	---



