

VI. ANORGANICKÉ SLOUČENINY

1. DVOUPRVKOVÉ SLOUČENINY

1. Při poznávání chemie jste se seznámili s několika chemickými sloučeninami, např. s vodou H_2O , peroxidem vodíku H_2O_2 , oxidem uhličitým CO_2 , chloridem sodným $NaCl$, chlorovodíkem HCl nebo amoniakem NH_3 . Tyto sloučeniny se vyskytují převážně v neživé přírodě. Jsou označovány jako anorganické sloučeniny.



Neživá příroda

Chemické sloučeniny mohou být složeny ze dvou nebo více prvků. Dvoupvkové sloučeniny jsou nejjednodušší, skládají se z atomů dvou prvků. Mezi dvoupvkové sloučeniny řadíme:

3. a) oxidy – sloučeniny kyslíku s dalším prvkem (např. oxid uhličitý CO_2); 4.
b) sulfidy – sloučeniny síry s dalším prvkem (např. sulfid zinečnatý ZnS);
c) halogenidy – sloučeniny halogenu s dalším prvkem (např. chlorid sodný $NaCl$).

ÚVOD DO NÁZVOSLOVÍ ANORGANICKÝCH SLOUČENIN

Chemici užívají k označování látek soubor pravidel, kterým se říká **chemické názvosloví**.

Tvůrcem českého názvosloví anorganických sloučenin je profesor **Emil Votoček** (1872–1950).



Emil Votoček
(1872–1950)

Některé anorganické sloučeniny mají jednoslovné (triviální) názvy, např. voda H_2O , amoniak NH_3 . Většina anorganických sloučenin má název dvouslovný, složený z podstatného a přídatného jména (např. oxid vápenatý, chlorid sodný).

Vzorec dvoupvkové sloučeniny je zapisován značkami obou prvků. Pořadí prvků v názvu sloučeniny je opačné než ve vzorci.

oxid vápenatý
 CaO

ODPOVĚDI NAPIŠ DO SEŠITU!

1. JAKÉ ZNÁŠ ANORGANICKÉ SLOUČENINY?
2. KDE SE VYSKYTUJÍ ANORGANICKÉ SLOUČENINY?
3. JAKÉ ZNÁŠ DVOUPRVKOVÉ SLOUČENINY?
4. JAKÝ ZNÁŠ OXID?