

CHE IV.	Anorganické zlúčeniny a základy ich názvoslovia, chemická väzba
CHE IV.	Názvoslovie III - hydroxidy, kyseliny, ióny

A. Hydroxidy

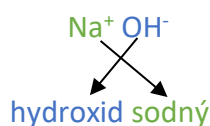
- trojprvkové zlúčeniny zásadotvorného prvku (A= kov), kyslíka a vodíka
- oxidačné čísla:
 - zásadotvorný prvok **I-IV**
 - kyslík **-II** a vodík **I** (spoločne tvoria **hydroxidový anión** s nábojovým číslom **-1**)



Názov:

Podstatné meno	Prídavné meno
hydroxid	názov prvku + prípona podľa oxidačného čísla

Napr.



B. Kyseliny

- dvoj-trojprvkové zlúčeniny vodíka
- schopné vo vodnom prostredí odštepovať protón vodíka
- vodík vždy oxidačné číslo **I** (vo vzorci umiestnený vždy úplne naľavo)

Rozdelenie kyselín

a. bezkyslíkaté	b. kyslíkaté
-----------------	--------------

a. Bezkyšľkaté kyseliny

- Dvojprvkové zlúčeniny vodíka a kyselinotvorného prvku (A)
- Vodné roztoky dvojprvkových zlúčenín vodíka
- Oxidačné čísla: vodík **I**, kyselinotvorný prvok **-II/-I**



Názov:

Podstatné meno	Prídavné meno
kyselina	názov kyselinotvorného prvku + prípona -ovodíková názov zlúčeniny, z ktorej vznikla + prípona -ová



b. Kyslíkaté kyseliny (Oxokyseliny)

- Trojprvkové zlúčeniny vodíka, kyselinotvorného prvku (A= väčšinou nekov) a kyslíka
- Oxidačné čísla: vodík **I**, kyselinotvorný prvok **I-VIII**, kyslík **-II**

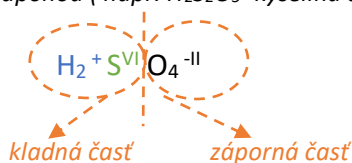
**Všeobecný vzorec:***n= oxidačné číslo A*

$$x \cdot 1 + y \cdot n + z \cdot (-II) = 0$$

Názov:

Podstatné meno	Prídavné meno
kyselina	názov kyselinotvorného prvku + prípona podľa oxidačného čísla
	grécka číselná predpona podľa počtu atómov vodíka + hydrogén + názov kyselinotvorného prvku + prípona podľa oxidačného čísla

- V prípade väčšieho počtu atómov vodíka (1-2 sa zvyčajne neuvádza)
- V prípade väčšieho počtu atómov toho istého kyselinotvorného prvku s rovnakým oxidačným číslom počet atómov vyjadríme číslkovkou predponou (napr. $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_5$ - kyselina **disiričitá**)

Např. H_2SO_4 kyselina **sírová**kyselina **trihydrogénfosforečná***(prípona podľa ox.čísła znamená, že kyselina je trojprvková kyslíkatá)***C. Ióny**

- Kladne/záporne nabité častice (katióny/ anióny)
- Vznikajú odovzdávaním/prijímaním elektrónov
- Vo vzorci používame nábojové čísla

Názov:

Podstatné meno	Prídavné meno
katión	Jednoatómové anióny- názov prvku + prípona podľa oxidačného čísla
	Viacatómové anióny- napr. amónny, oxóniový

Např. Ca^{2+} **katión vápenatý**

Názov:

Podstatné meno	Prídavné meno
anión	<i>Jednoatómové anióny</i> - základ latinského názvu prvku + prípona -idový (aj <i>viacatómové hydroxidový, kyanidový</i>)
	<i>Viacatómové anióny</i> - názov podstatného mena soli kyslíkatej kyseliny + prípona -ový

Napr. SO_4^{2-} **anión** **síranový**

S^{2-} **anión** **sulfidový**