

OPSAT DO SEŠITU !!!
VYSVĚTLÍME V ONLINE HODINĚ !!!

NÁZVOSLOVÍ SOLÍ

Soli

= sloučeniny odvozené od **kyselin**
náhradou jednoho či více atomů vodíku
kationtem kovu či skupinou NH_4^+

1. soli **bezkyslíkatých** kyselin
2. soli **kyslíkatých** kyselin

1. Soli bezkyslíkatých kyselin

(opiš si celou tabulku do sešitu)

Kyselina	Název	Anion	Název soli
HF	fluorovodíková	F ⁻	fluorid
HCl	chlorovodíková	Cl ⁻	chlorid
HBr	bromovodíková	Br ⁻	bromid
HI	jodovodíková	I ⁻	jodid
H ₂ S	sulfanová	S ²⁻	sulfid
HCN	kyanovodíková	CN ⁻	kyanid

2. Soli kyslíkatých kyselin

(opiš si celou tabulku do sešitu)

Oxid. číslo	Kyselina	Anion (sůl)
I	- ná	- nan
II	- natá	- natan
III	- itá	- itan
IV	- ičitá	- ičitan
V	- ičná, - ečná	- ičnan, - ečnan
VI	- ová	- an !!!
VII	- istá	- istan
VIII	- ičelá	- ičelan

Např.:

(opiš si celou tabulku do sešitu)

Kyselina	Název	Anion	Sůl
HNO_2	dusitá	NO_2^-	dusitan
H_2SO_3	siřičitá	SO_3^{2-}	siřičitan
H_2SO_4	sírová	SO_4^{2-}	síran
HClO	chlorná	ClO^-	chlornan
HMnO_4	manganistá	MnO_4^-	manganistan
HIO_3	jodičná	IO_3^-	jodičnan
H_3PO_4	trihydrogen fosforečná	PO_4^{3-}	fosforečnan