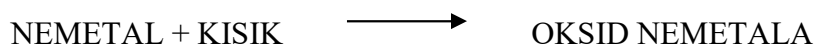


# KISELINE, HIDROKSIDI(LUŽINE) I SOLI

## 1. KISELINE

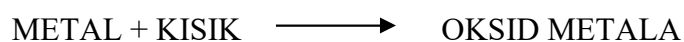
Formula kiseline	Naziv kiseline	U vodi disocira na ione	Naziv kiselinskog ostatka
H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	sumporasta	2H <sup>+</sup> + SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	sulfitni ion
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	sumporna	2H <sup>+</sup> + SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	sulfatni ion
HCl	klorovodična	H <sup>+</sup> + Cl <sup>-</sup>	kloridni ion
HNO <sub>3</sub>	dušična	H <sup>+</sup> + NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	nitratni ion
H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	ugljična	2H <sup>+</sup> + CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	karbonatni ion
H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	fosforna	3H <sup>+</sup> + PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	fosfatni ion
H <sub>2</sub> S	sumorovodična	2H <sup>+</sup> + S <sup>2-</sup>	sulfidni ion



INDIKATORI: plavi lakmusov papir, metilorange

## 2. HIDROKSIDI - hidroksidna skupina OH<sup>-</sup>

Formula hidroksida	Naziv hidroksida	Ioni
NaOH	natrijev hidroksid	Na <sup>+</sup> + OH <sup>-</sup>
Ca(OH) <sub>2</sub>	kalcijev hidroksid	Ca <sup>2+</sup> + 2OH <sup>-</sup>
Mg(OH) <sub>2</sub>	magnezijev hidroksid	Mg <sup>2+</sup> + 2OH <sup>-</sup>
Cu(OH) <sub>2</sub>	bakrov(II) hidroksid	Cu <sup>2+</sup> + 2OH <sup>-</sup>
Al(OH) <sub>3</sub>	aluminijev hidroksid	Al <sup>3+</sup> + 3OH <sup>-</sup>
Fe(OH) <sub>2</sub>	željezov(II) hidroksid	Fe <sup>2+</sup> + 2OH <sup>-</sup>
Fe(OH) <sub>3</sub>	željezov(III) hidroksid	Fe <sup>3+</sup> + 3OH <sup>-</sup>
NH <sub>4</sub> OH	amonijeva lužina	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> + OH <sup>-</sup>



LUŽINA: vodena otopina hidroksida

INDIKATORI: crveni lakmus papir, fenolftalein

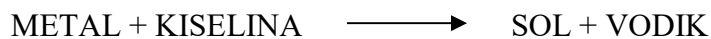
### 3. SOLI

Formula soli	Ioni	Naziv soli
NaCl	$\text{Na}^+ + \text{Cl}^-$	natrijev klorid (kuhinjska sol)
$\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	$\text{Cu}^{2+} + \text{SO}_4^{2-}$	bakrov(II) sulfat pentahidrat (modra galica)
$\text{CaCO}_3$	$\text{Ca}^{2+} + \text{CO}_3^{2-}$	kalcijev karbonat (vapnenac)
$\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	$\text{Ca}^{2+} + \text{SO}_4^{2-}$	kalcijev sulfat dihidrat (gips)
$\text{NaHCO}_3$	$\text{Na}^+ + \text{HCO}_3^-$	natrijev hidrogenkarbonat (soda bikarbona)
$\text{NaNO}_3$	$\text{Na}^+ + \text{NO}_3^-$	natrijev nitrat (salitra)
$\text{NH}_4\text{Cl}$	$\text{NH}_4^+ + \text{Cl}^-$	amonijev klorid (salmijak)

HIDRATNE SOLI: u svom sastavu imaju kristaličnu vodu, npr. modra galica, gips

SOLI: ionski spojevi, vodene otopine provode električnu struju, uglavnom u čvrstom stanju, kristalne građe

Postupci dobivanja:



**Dovrši kemijske reakcije i imenuj reaktante i produkte!**

