

IME	POMOČ PRI POIMENOVANJU SOLI	IME ANIONA	ENAČBE KEMIJSKIH REAKCIJ							
HF fluorovodikova kislina	F^{1-} fluorid	F^{1-} fluoridni ion	1. Kislina + baza \rightarrow voda + sol	$HCl + NaOH \rightarrow H_2O + NaCl$	$2HNO_3 + Ca(OH)_2 \rightarrow 2H_2O + Ca(NO_3)_2$	$H_2SO_4 + 2KOH \rightarrow 2H_2O + K_2SO_4$	$2H_3PO_4 + 3Mg(OH)_2 \rightarrow 6H_2O + Mg_3(PO_4)_2$	4. Nekovinski oksid + voda \rightarrow kislina	$N_2O_5 + H_2O \rightarrow 2HNO_3$	$SO_3 + H_2O \rightarrow H_2SO_4$
HCl klorovodikova kislina	Cl^{1-} klorid	Cl^{1-} kloridni ion		$CO_2 + H_2O \rightarrow H_2CO_3$	$N_2O_3 + H_2O \rightarrow 2HNO_2$	$SO_2 + H_2O \rightarrow H_2SO_3$	$Cl_2O_7 + H_2O \rightarrow 2HClO_4$		$K_2O + H_2O \rightarrow 2KOH$	$CaO + H_2O \rightarrow Ca(OH)_2$
HBr bromovodikova kislina	Br^{1-} bromid	Br^{1-} bromidni ion	2. Kislina + amonijak \rightarrow amonijeva sol	$HCl + NH_3 \rightarrow NH_4Cl$	$HNO_3 + NH_3 \rightarrow NH_4NO_3$	$H_2SO_4 + 2NH_3 \rightarrow (NH_4)_2SO_4$	$2H_3PO_4 + 3NH_3 \rightarrow (NH_4)_3PO_4$	5. Kislina + kovina \rightarrow sol + vodik	$2HCl + K \rightarrow 2KCl + H_2$	$2HNO_3 + Ca \rightarrow Ca(NO_3)_2 + H_2$
HI jodovodikova kislina	I^{1-} jodid	I^{1-} jodidni ion		$3H_2SO_4 + 2Al \rightarrow Al_2(SO_4)_3 + 3H_2$	$2H_3PO_4 + 3Mg \rightarrow Mg_3(PO_4)_2 + 3H_2$			8. Kovina + voda \rightarrow hidroksid (baza) + vodik	$2K + 2H_2O \rightarrow 2KOH + H_2$	$Ca + 2H_2O \rightarrow Ca(OH)_2 + H_2$
HNO_3 dušikova kislina	NO_3^{1-} nitrat	NO_3^{1-} nitratni ion	3. Organska spojina + kisik (gorenje) \rightarrow ogljikov dioksid + voda	$CH_4 + 2O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O$	$(C_2H_6 + 7/2 O_2 \rightarrow 2CO_2 + 3H_2O) \cdot 2$	$2C_2H_6 + 7O \rightarrow 4CO_2 + 6H_2O$	$C_4H_{10} + 6O_2 \rightarrow 4CO_2 + 5H_2O$	6. Kislina + kovinski oksid \rightarrow voda + sol	$2HCl + K_2O \rightarrow H_2O + 2KCl$	$2HNO_3 + CaO \rightarrow H_2O + Ca(NO_3)_2$
H_2S žveplovodikova kislina	S^{2-} sulfid	S^{2-} sulfidni ion		$3H_2SO_4 + Al_2O_3 \rightarrow 3H_2O + Al_2(SO_4)_3$	$2H_3PO_4 + 3MgO \rightarrow 3H_2O + Mg_3(PO_4)_2$			9. Kovinski hidrid + voda \rightarrow hidroksid + vodik (baza)	$2KH + 2H_2O \rightarrow 2KOH + 2H_2$	$CaH_2 + 2H_2O \rightarrow Ca(OH)_2 + 2H_2$
H_2CO_3 ogljikova kislina	CO_3^{2-} karbonat	CO_3^{2-} karbonatni ion		$(C_3H_6O_2 + 7/2 O_2 \rightarrow 3CO_2 + 3H_2O) \cdot 2$				Zunanji ali valenčni elektroni		$2AlH_3 + 3H_2O \rightarrow 2Al(OH)_3 + 3H_2$
H_2SO_4 žveplova kislina	SO_4^{2-} sulfat	SO_4^{2-} sulfatni ion		$2C_3H_6O_2 + 7O \rightarrow 6CO_2 + 6H_2O$						$MgH_2 + 2H_2O \rightarrow Mg(OH)_2 + 2H_2$
H_3PO_4 fosforjeva kislina	PO_4^{3-} fosfat	PO_4^{3-} fosfatni ion	Primeri nastanka ionske vezi	$NaCl$	$Na + Cl \rightarrow Na^+ :Cl^-$			Kovalentna vez – nastanek molekul	$H + H \rightarrow H-H$	$O + C + O \rightarrow O-C-O$
$HCOOH$ metanojska kislina mravljična kislina	$HCOO^{1-}$ metanoat format	$HCOO^{1-}$ metanoatni ion formatni ion		K_2O	$K + O \rightarrow K^+ :O^{2-}$				$:Cl + Cl \rightarrow :Cl-Cl$	$H + Cl \rightarrow H-Cl$
CH_3COOH etanojska kislina ocetna kislina	CH_3COO^{1-} etanoat acetat	CH_3COO^{1-} etanoatni ion acetatni ion		AlF_3	$Al + F \rightarrow Al^3+ :F^-$				$:O + O \rightarrow O=O$	$O + O \rightarrow O=O$
NH ₃ amonijak	NH_4^{1+} amonijev	NH_4^{1+} amonijev ion							$:N + N \rightarrow :N=N:$	$N \equiv N$
	OH^{1-} hidroksid	OH^{1-} hidroksidni ion							$H + N \rightarrow H-N-H$	$H + C \rightarrow H-C-H$