

FORMULE CHIMICE

ACID	RADICAL ACID (VALENTA)	FORMULĂ CHIMICĂ		
		Gr.IA –M(I)- Ex. Na	Gr.IIA-M(II)- Ex. Mg	Gr.IIIA-M(III)- Ex. Al
<i>HX- hidracid</i>	X - (I)- halogenură	NaX-halogenură de Na	MgX ₂ - halogenură de Mg	AlX ₃ - halogenură de Al
<i>HF- acid fluorhidric</i>	F - (I)- fluorură	NaF-fluorură de Na	MgF ₂ - fluorură de Mg	AlF ₃ -fluorură de Al
<i>HCl- acid clorhidric</i>	Cl - (I)- clorură	NaCl-clorură de Na	MgCl ₂ -clorură de Mg	AlCl ₃ -clorură de Al
<i>HBr-acid bromhidric</i>	Br - (I)-bromură	NaBr-bromură de Na	MgBr ₂ -bromură de Mg	AlBr ₃ -bromură de Al
<i>HI-acid iodhidric</i>	I - (I)- iodură	NaI- iodură de Na	MgI ₂ - iodură de Mg	AlI ₃ - iodură de Al
<i>H₂O-apă</i>	OH- (I)-hidroxid	NaOH-hidoxid de Na	Mg(OH) ₂ -hidoxid de Mg	Al(OH) ₃ -hidoxid de Al
	O-(II)-oxid	Na ₂ O- oxid de Na	MgO- oxid de Mg	Al ₂ O ₃ - oxid de Al
<i>H₂S – acid sulfhidric</i>	HS-(I)- sulfură acidă	NaHS-sulfură acidă de Na	Mg(HS) ₂ -sulfură acidă de Mg	Al(HS) ₃ -sulfură acidă de Al
	S- (II)-sulfură	Na ₂ S-sulfură de Na	MgS-sulfură de Mg	Al ₂ S ₃ -sulfură de Al
<i>H₂SO₄-acid sulfuric</i>	HSO ₄ -(I)-sulfat acid	NaHSO ₄ -sulfat acid de Na	Mg(HSO ₄) ₂ - sulfat acid de Mg	Al(HSO ₄) ₃ - sulfat acid de Al
	SO ₄ -(II)-sulfat	Na ₂ SO ₄ -sulfat de Na	MgSO ₄ - sulfat de Mg	Al ₂ (SO ₄) ₃ - sulfat de Al
<i>H₂SO₃-acid sulfuros</i>	HSO ₃ -(I)-sulfit acid	NaHSO ₃ -sulfit acid de Na	Mg(HSO ₃) ₂ - sulfit acid de Mg	Al(HSO ₃) ₃ - sulfit acid de Al
	SO ₃ -(II)-sulfit	Na ₂ SO ₃ -sulfit de Na	MgSO ₃ - sulfit de Mg	Al ₂ (SO ₃) ₃ - sulfit de Al
<i>H₃PO₄-acid fosforic</i>	H ₂ PO ₄ -(I)-fosfat diacid	NaH ₂ PO ₄ -fosfat diacid de Na	Mg(H ₂ PO ₄) ₂ - fosfat diacid de Mg	Al(H ₂ PO ₄) ₃ - fosfat diacid de Al
	HPO ₄ -(II)-fosfat acid	Na ₂ HPO ₄ -fosfat acid de Na	MgHPO ₄ - fosfat acid de Mg	Al ₂ (HPO ₄) ₃ - fosfat acid de Al
	PO ₄ -(III)-fosfat	Na ₃ PO ₄ -fosfat de Na	Mg ₃ (PO ₄) ₂ - fosfat de Mg	AlPO ₄ - fosfat de Al
<i>H₃PO₃-acid fosforos</i>	H ₂ PO ₃ -(I)-fosfit diacid	NaH ₂ PO ₃ -fosfit diacid de Na	Mg(H ₂ PO ₃) ₂ -fosfit diacid de Mg	Al(H ₂ PO ₃) ₃ -fosfit diacid de Al
	HPO ₃ -(II)-fosfit acid	Na ₂ HPO ₃ -fosfit acid de Na	MgHPO ₃ - fosfit acid de Mg	Al ₂ (HPO ₃) ₃ - fosfit acid de Al
	PO ₃ -(III)-fosfit	Na ₃ PO ₃ -fosfit de Na	Mg ₃ (PO ₃) ₂ -fosfit de Mg	AlPO ₃ -fosfit de Al
<i>HNO₃-acid azotic</i>	NO ₃ -(I)-azotat	NaNO ₃ -azotat de Na	Mg(NO ₃) ₂ - azotat de Mg	Al(NO ₃) ₃ - azotat de Al
<i>HNO₂-acid azotos</i>	NO ₂ -(I)-azotit	NaNO ₂ -azotit de Na	Mg(NO ₂) ₂ - azotit de Mg	Al(NO ₂) ₃ - azotit de Al
<i>H₂CO₃-acid carbonic</i>	HCO ₃ -(I)-carbonat acid	NaHCO ₃ -carbonat acid de Na	Mg(HCO ₃) ₂ - carbonat acid de Mg	Al(HCO ₃) ₃ - carbonat acid de Al
	CO ₃ -(II)-carbonat	Na ₂ CO ₃ -carbonat de Na	MgCO ₃ - carbonat de Mg	Al ₂ (CO ₃) ₃ - carbonat de Al
<i>HClO -acid hipocloros</i>	ClO-(I)-hipoclorit	NaClO-hipoclorit de Na	Mg(ClO) ₂ - hipoclorit de Mg	Al(ClO) ₃ - hipoclorit de Al
<i>HClO₂-acid cloros</i>	ClO ₂ -(I)-clorit	NaClO ₂ -clorit de Na	Mg(ClO ₂) ₂ - clorit de Mg	Al(ClO ₂) ₃ - clorit de Al
<i>HClO₃-acid cloric</i>	ClO ₃ -(I)-clorat	NaClO ₃ -clorat de Na	Mg(ClO ₃) ₂ - clorat de Mg	Al(ClO ₃) ₃ - clorat de Al
<i>HClO₄-acid percloric</i>	ClO ₄ -(I)-perclorat	NaClO ₄ -perclorat de Na	Mg(ClO ₄) ₂ - perclorat de Mg	Al(ClO ₄) ₃ - perclorat de Al
BAZA	ION	SARE	SARE	SARE
<i>NH₃- amoniac</i>	NH ₄ ⁺ - (I)-amoniu	NH ₄ Cl-clorură de amoniu	NH ₄ NO ₃ -azotat de amoniu	(NH ₄) ₂ SO ₄ -sulfat de amoniu
	NH ₂ ⁻ -(I)-amidură	NaNH ₂ -amidură de Na	Mg(NH ₂) ₂ -amidură de Mg	Al(NH ₂) ₃ -amidură de Al