

Naziv	Alternativni naziv	Formula	Jačina	Kiselinski ostatak/ostaci	Naziv/nazivi soli	Naziv anhidrida	Formula anhidrida
<i>Sumporasta kiselina</i>	sulfitna	H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	slaba	HSO <sub>3</sub> <sup>-</sup> SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	hidrogensulfit sulfit	sumpor(IV)-oksid	SO <sub>2</sub>
<i>Sumporna kiselina</i>	sulfatna	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	jaka	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup> SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	hidrogensulfat sulfat	sumpor(VI)-oksid	SO <sub>3</sub>
<i>Sumporovodonična kiselina</i>	sulfidna	H <sub>2</sub> S	slaba	HS <sup>-</sup> S <sup>2-</sup>	hidrogensulfid sulfid	-	-
<i>Azotasta kiselina</i>	nitritna	HNO <sub>2</sub>	slaba	NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	nitrit	azot(III)-oksid	N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
<i>Azotna kiselina</i>	nitratna	HNO <sub>3</sub>	jaka	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	nitrat	azot(V)-oksid	N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>
<i>Fosforasta kiselina</i>	fosfitna	H <sub>2</sub> PHO <sub>3</sub>	slaba	H <sub>2</sub> PHO <sub>3</sub> <sup>-</sup> PHO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	hidrogenfosfit fosfit	fosfor(III)-oksid	P <sub>4</sub> O <sub>6</sub>
<i>Fosforna kiselina</i>	fosfatna	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	slaba	H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup> HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	dihidrogenfosfat hidrogenfosfat fosfat	fosfor(V)-oksid	P <sub>4</sub> O <sub>10</sub>
<i>Ugljena kiselina</i>	karbonatna	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	slaba	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup> CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	hidrogenkarbonat karbonat	ugljenik(IV)-oksid	CO <sub>2</sub>
<i>Fluorovodonična kiselina</i>	fluoridna	HF	slaba	F <sup>-</sup>	fluorid	-	-
<i>Hlorovodonična kiselina</i>	hloridna	HCl	jaka	Cl <sup>-</sup>	hlorid	-	-
<i>Hipohlorasta kiselina</i>	hipohloritna	HClO	slaba	ClO <sup>-</sup>	hipohlorit	hlor(I)-oksid	Cl <sub>2</sub> O
<i>Hlorasta kiselina</i>	hloritna	HClO <sub>2</sub>	slaba	ClO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	hlorit	hlor(III)-oksid	Cl <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
<i>Hlorna kiselina</i>	hloratna	HClO <sub>3</sub>	jaka	ClO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	hlorat	hlor(V)-oksid	Cl <sub>2</sub> O <sub>5</sub>
<i>Perhlorna kiselina</i>	perhloratna	HClO <sub>4</sub>	jaka	ClO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	perhlorat	hlor(VII)-oksid	Cl <sub>2</sub> O <sub>7</sub>
<i>Cijanovodonična kiselina</i>	cijanidna	HCN	slaba	CN <sup>-</sup>	cijanid	-	-
<i>Oksalna kiselina</i>	oksalatna	H <sub>2</sub> C <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	slaba	HC <sub>2</sub> O <sub>4</sub> <sup>-</sup> C <sub>2</sub> O <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	hidrogenoksalat oksalat	-	-
<i>Mravlja kiselina</i>	metanska	HCOOH	slaba	HCOO <sup>-</sup>	formijat	-	-
<i>Sirćetna kiselina</i>	etanska	CH <sub>3</sub> COOH	slaba	CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>	acetat	-	-

Naziv	Alternativni naziv	Formula	Jačina	Jon metala	Naziv soli	Naziv anhidrida	Formula anhidrida
<i>Litijum-hidroksid</i>	-	LiOH	jaka	Li <sup>+</sup>	litijum-	litijum-oksidi	Li <sub>2</sub> O
<i>Natrijum-hidroksid</i>	-	NaOH	jaka	Na <sup>+</sup>	natrijum-	natrijum-oksidi	Na <sub>2</sub> O
<i>Kalijum-hidroksid</i>	-	KOH	jaka	K <sup>+</sup>	kalijum-	kalijum-oksidi	K <sub>2</sub> O
<i>Magnezijum-hidroksid</i>	-	Mg(OH) <sub>2</sub>	slaba	Mg <sup>2+</sup>	magnezijum-	magnezijum-oksidi	MgO
<i>Kalcijum-hidroksid</i>	-	Ca(OH) <sub>2</sub>	slaba	Ca <sup>2+</sup>	kalcijum-	kalcijum-oksidi	CaO
<i>Barijum-hidroksid</i>	-	Ba(OH) <sub>2</sub>	jaka	Ba <sup>2+</sup>	barijum-	barijum-oksidi	BaO
<i>Aluminijum-hidroksid</i>	-	Al(OH) <sub>3</sub>	slaba	Al <sup>3+</sup>	aluminijum-	aluminijum-oksidi	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
<i>Gvožđe(II)-hidroksid</i>	-	Fe(OH) <sub>2</sub>	slaba	Fe <sup>2+</sup>	gvožđe(II)-	gvožđe(II)-oksidi	FeO
<i>Gvožđe(III)-hidroksid</i>	-	Fe(OH) <sub>3</sub>	slaba	Fe <sup>3+</sup>	gvožđe(III)-	gvožđe(III)-oksidi	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
<i>Bakar(II)-hidroksid</i>	-	Cu(OH) <sub>2</sub>	slaba	Cu <sup>2+</sup>	bakar(II)-	bakar(II)-oksidi	CuO
<i>Kalaj(II)-hidroksid</i>	-	Sn(OH) <sub>2</sub>	slaba	Sn <sup>2+</sup>	kalaj(II)-	kalaj(II)-oksidi	SnO
<i>Olovo(II)-hidroksid</i>	-	Pb(OH) <sub>2</sub>	slaba	Pb <sup>2+</sup>	olovo(II)-	olovo(II)-oksidi	PbO
<i>Cink-hidroksid</i>	-	Zn(OH) <sub>2</sub>	slaba	Zn <sup>2+</sup>	cink-	cink-oksidi	ZnO
<i>Hrom(III)-hidroksid</i>	-	Cr(OH) <sub>3</sub>	slaba	Cr <sup>3+</sup>	hrom(III)-	hrom(III)-oksidi	Cr <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
<i>Mangan(II)-hidroksid</i>	-	Mn(OH) <sub>2</sub>	slaba	Mn <sup>2+</sup>	mangan(II)-	mangan(II)-oksidi	MnO
<i>Amonijak</i>	-	NH <sub>3</sub>	slaba	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	amonijum-	-	-