

Szabályos sók képlete

HCl	HNO ₃	H ₂ SO ₄	H ₂ CO ₃	H ₃ PO ₄	CH ₃ COOH	Sav képlete
Sósav	Salétromsav	Kénsav	Szénsav	Foszforsav	Ecetsav	Sav neve
Cl ⁻	NO ₃ ⁻	SO ₄ ²⁻	CO ₃ ²⁻	PO ₄ ³⁻	CH ₃ COO ⁻	Savmaradékion képlete
kloridion	nitrátion	szulfátion	karbonátion	foszfátion	acetátion	Savmaradékion neve

Na ⁺	nátriumion	NaCl nátrium-klorid	NaNO ₃ nátrium-nitrát	Na ₂ SO ₄ nátrium-szulfát	Na ₂ CO ₃ nátrium-karbonát	Na ₃ PO ₄ nátrium-foszfát	CH ₃ COONa nátrium-acetát
K ⁺	káliumion	KCl kálium-klorid	KNO ₃ kálium-nitrát	K ₂ SO ₄ kálium-szulfát	K ₂ CO ₃ kálium-karbonát	K ₃ PO ₄ kálium-foszfát	CH ₃ COOK kálium-acetát
Mg ²⁺	magnéziumion	MgCl ₂ magnézium-klorid	Mg(NO ₃) ₂ magnézium-nitrát	MgSO ₄ magnézium-szulfát	MgCO ₃ magnézium-karbonát	Mg ₃ (PO ₄) ₂ magnézium-foszfát	(CH ₃ COO) ₂ Mg magnézium-acetát
Ca ²⁺	kalciumion	CaCl ₂ kalcium-klorid	Ca(NO ₃) ₂ kalcium-nitrát	CaSO ₄ kalcium-szulfát	CaCO ₃ kalcium-karbonát	Ca ₃ (PO ₄) ₂ kalcium-foszfát	(CH ₃ COO) ₂ Ca kalcium-acetát
Al ³⁺	alumíniumion	AlCl ₃ alumínium-klorid	Al(NO ₃) ₃ alumínium-nitrát	Al ₂ (SO ₄) ₃ alumínium-szulfát	Al ₂ (CO ₃) ₃ alumínium-karbonát	AlPO ₄ alumínium-foszfát	(CH ₃ COO) ₃ Al alumínium-acetát
NH ₄ ⁺	ammóniumion	NH ₄ Cl ammónium-klorid	NH ₄ NO ₃ ammónium-nitrát	(NH ₄) ₂ SO ₄ ammónium-szulfát	(NH ₄) ₂ CO ₃ ammónium-karbonát	(NH ₄) ₃ PO ₄ ammónium-foszfát	CH ₃ COONH ₄ ammónium-acetát
Cu ²⁺	rézion**	CuCl ₂ réz-klorid	Cu(NO ₃) ₂ réz-nitrát	CuSO ₄ réz-szulfát	CuCO ₃ réz-karbonát	Cu ₃ (PO ₄) ₂ réz-foszfát	(CH ₃ COO) ₂ Cu réz-acetát
Zn ²⁺	cinkion	ZnCl ₂ cink-klorid	Zn(NO ₃) ₂ cink-nitrát	ZnSO ₄ cink-szulfát	ZnCO ₃ cink-karbonát	Zn ₃ (PO ₄) ₂ cink-foszfát	(CH ₃ COO) ₂ Zn cink-acetát
Ag ⁺	ezüstion**	AgCl ezüst-klorid	AgNO ₃ ezüst-nitrát	Ag ₂ SO ₄ ezüst-szulfát	Ag ₂ CO ₃ ezüst-karbonát	Ag ₃ PO ₄ ezüst-foszfát	CH ₃ COOAg ezüst-acetát
Kation képlete	Kation neve						

* Az ecetsav sói esetén a képletben a kation és anion sorrendje felcserélhető, így pl a NaCH₃COO, vagy a Ca(CH₃COO)₂ képlet is elfogadható

** Azokban az esetekben, ahol a fémnek többféle töltésű (oxidációs állapotú) ionjai is léteznek, a szabályos elnevezésben ezt jelölni is kell (általában zárójelbe tett római számokkal). A réz és ezüst esetén is előfordulhat ilyen, így az elnevezésben a helyes leírás a pl. a réz(II)klorid vagy az ezüst(I)szulfát lenne. Ugyanakkor e két fémion esetén előfordul, hogy nem jelezzük a töltést, így alapesetben a táblázatban megadott (réz esetén két pozitív, ezüst esetén egy pozitív) töltést veszünk figyelembe.

Savanyú sók képlete

Bizonyos savak esetén (többértékű savak) egyéb ionok is levezethetők, ha a maximálisnál kevesebb hidrogéniont „veszünk el” a kiindulási savból. Ekkor ún. savanyú sókat kapunk.

H ₂ SO ₄	H ₂ CO ₃	H ₃ PO ₄		Sav képlete
Kénsav	Szénsav	Foszforsav		Sav neve
HSO ₄ ⁻	HCO ₃ ⁻	H ₂ PO ₄ ³⁻	HPO ₄ ²⁻	Savmaradékion képlete
hidrogénszulfát-ion	hidrogénkarbonát-ion	dihidrogénfoszfát-ion	hidrogénfoszfát-ion	Savmaradékion neve

Na ⁺	nátriumion	NaHSO ₄ nátrium-hidrogénszulfát	NaHCO ₃ nátrium-hidrogénkarbonát	NaH ₂ PO ₄ nátrium-dihidrogénfoszfát	Na ₂ HPO ₄ nátrium-hidrogénfoszfát
K ⁺	káliumion	KHSO ₄ kálium-hidrogénszulfát	KHCO ₃ kálium-hidrogénkarbonát	KH ₂ PO ₄ kálium-dihidrogénfoszfát	K ₂ HPO ₄ kálium-hidrogénfoszfát
Mg ²⁺	magnéziumion	Mg(HSO ₄) ₂ magnézium-hidrogénszulfát	Mg(HCO ₃) ₂ magnézium-hidrogénkarbonát	Mg(H ₂ PO ₄) ₂ magnézium-dihidrogénfoszfát	MgHPO ₄ magnézium-hidrogénfoszfát
Ca ²⁺	kalciumion	Ca(HSO ₄) ₂ kalcium-hidrogénszulfát	Ca(HCO ₃) ₂ kalcium-hidrogénkarbonát	Ca(H ₂ PO ₄) ₂ kalcium-dihidrogénfoszfát	CaHPO ₄ kalcium-hidrogénfoszfát
Al ³⁺	alumíniumion	Al(HSO ₄) ₃ alumínium-hidrogénszulfát	Al(HCO ₃) ₃ alumínium-hidrogénkarbonát	Al(H ₂ PO ₄) ₃ alumínium-dihidrogénfoszfát	Al ₂ (HPO ₄) ₃ alumínium-hidrogénfoszfát
NH ₄ ⁺	ammóniumion	NH ₄ HSO ₄ ammónium-hidrogénszulfát	NH ₄ HCO ₃ ammónium-hidrogénkarbonát	NH ₄ H ₂ PO ₄ ammónium-dihidrogénfoszfát	(NH ₄) ₂ HPO ₄ ammónium-hidrogénfoszfát
Kation képlete	Kation neve				