

## Egyszerű vegyületek és a belőlük származtatott ionok, melyeket ismerni kell

### Egyszerű savak és anionjaik

sav képlete	sav neve	anion képlete	anion neve
HF	hidrogén-fluorid	F <sup>-</sup>	fluorid
HCl	hidrogén-klorid	Cl <sup>-</sup>	klorid
HBr	hidrogén-bromid	Br <sup>-</sup>	bromid
HI	hidrogén-jodid	I <sup>-</sup>	jodid
HNO <sub>3</sub>	salétromsav	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	nitrát
HNO <sub>2</sub>	salétromossav	NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	nitrit
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	kénsav	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	szulfát hidrogén-szulfát
H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	kénessav	SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> HSO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	szulfit hidrogén-szulfit
H <sub>3</sub> PO <sub>3</sub>	foszforossav	HPO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> H <sub>2</sub> PO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	hidrogén-foszfít dihidrogén-foszfít
H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	foszforsav	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup> HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	foszfát hidrogén-foszfát dihidrogén-foszfát
H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	szénsav	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	karbonát hidrogén-karbonát
HCN	hidrogén-cianid	CN <sup>-</sup>	cianid
HClO	hipoklórossav	ClO <sup>-</sup>	hipoklorit
HClO <sub>2</sub>	klórossav	ClO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	klorit
HClO <sub>3</sub>	klórsav	ClO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	klorát
HClO <sub>4</sub>	perklórsav	ClO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	perklorát
CH <sub>3</sub> COOH	ecetsav	CH <sub>3</sub> CO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	acetát

### Egyszerű bázisok és kationjaik

bázis képlete	bázis neve	kation képlete	kation neve
LiOH	lítium-hidroxid	Li <sup>+</sup>	lítium
NaOH	nátrium-hidroxid	Na <sup>+</sup>	nátrium
KOH	kálium-hidroxid	K <sup>+</sup>	kálium
Mg(OH) <sub>2</sub>	magnézium-hidroxid	Mg <sup>2+</sup>	magnézium
Ca(OH) <sub>2</sub>	kalcium-hidroxid	Ca <sup>2+</sup>	kalcium
Al(OH) <sub>3</sub>	alumínium-hidroxid	Al <sup>3+</sup>	alumínium
Fe(OH) <sub>2</sub>	vas(II)-hidroxid	Fe <sup>2+</sup>	vas(II)-ion
Fe(OH) <sub>3</sub>	vas(III)-hidroxid	Fe <sup>3+</sup>	vas(III)-ion
NH <sub>4</sub> OH	ammónium-hidroxid	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	ammónium
M(OH) <sub>x</sub>	fém-hidroxid	M <sup>x+</sup>	fémion