

Név	Képlet	Kötés típusa	Példaegyenlet	Felhasználás	Előfordulás
Víz	H ₂ O	poláris kovalens	$2 \text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{H}_2\text{O}$	ivóvíz; oldószer	tavak, folyók, tengerek
Szén-dioxid	CO ₂	apoláris kovalens	$\text{CaCO}_3 + 2 \text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$	szénsavgyártás; üvegházgáz	légkör (~0,04 %)
Kén-dioxid	SO ₂	apoláris kovalens	$\text{S} + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_2$	fehérítő hatású; konzervek szárítása	vulkánkitörések; fosszilis tüzelés
Nátrium-klorid	NaCl	ionos	$\text{NaOH} + \text{HCl} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$	étkezési só; vegyipar	tengervíz; kősólelőhelyek
Kalcium-karbonát	CaCO ₃	ionos / kovalens	$\text{CaCO}_3 + 2 \text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$	mészkeő, cement; építőipar	mészkeő, márvány, kagylóhéjak
Nátrium-hidrogénkarbonát	NaHCO ₃	ionos	$2 \text{NaHCO}_3 \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$	sütőpor; gyomorsav	ásványvizek; szódabikarbóna
Nátrium-hidroxid	NaOH	ionos	$\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$	lúgkészítés; szappangyártás	labor; ipari lúgtartályok
Sósav	HCl	poláris kovalens	$\text{NaOH} + \text{HCl} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$	labor; fémmaratás	gyomornedv (~0,1 %)
Kénsav	H ₂ SO ₄	poláris kovalens	$\text{H}_2\text{SO}_4 + 2 \text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2 \text{H}_2\text{O}$	akkumulátor; műtrágya	ipari kibocsátás; savas eső
Salétromsav	HNO ₃	poláris kovalens	$\text{Cu} + 4 \text{HNO}_3 (\text{d}) \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2 \text{NO}_2 \uparrow + 2 \text{H}_2\text{O}$	műtrágya; robbanóanyag	savas esőben; nitrátbányák vizei
Ammónia	NH ₃	apoláris kovalens	$\text{NH}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{NH}_4\text{Cl}$	műtrágya (ammóniumnitrát); hűtőközeg	szerves anyag bomlása; levegő (nyomokban)
Vas(III)-oxid	Fe ₂ O ₃	ionos / kovalens	$\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3 \text{CO} \rightarrow 2 \text{Fe} + 3 \text{CO}_2$	vaselőkészítés; festékpigment	vasérc (hematit)
Réz(II)-szulfát	CuSO ₄	ionos	$\text{Cu} + 2 \text{H}_2\text{SO}_4 (\text{d}) \rightarrow \text{CuSO}_4 + \text{SO}_2 \uparrow + 2 \text{H}_2\text{O}$	gombaölő szer; kísérletek	rézérc savas oldatai
Kén-trioxid	SO ₃	apoláris kovalens	$2 \text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{SO}_3 \uparrow$	kénsav előállítás; ipari reakciók	vulkánkitörések; ipari atmoszféra
Kénessav	H ₂ SO ₃	poláris kovalens	$\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_3$	redukálószer; tartósítószer	vizes oldatok; savas eső

Szén-monoxid	CO	poláris kovalens	$2 \text{ CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{ CO}_2$	fémek redukciója; kipufogógáz	autók kipufogója; erőművi égéstermékek
Alumínium-oxid	Al ₂ O ₃	ionos	$4 \text{ Al} + 3 \text{ O}_2 \rightarrow 2 \text{ Al}_2\text{O}_3$	csiszolóanyag; kerámia gyártás	bauxit; korund
Nátrium-szulfát	Na ₂ SO ₄	ionos	$\text{NaCl} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2 \text{ HCl}$	papírgyártás; üvegipar	ásványok (mirabilit)
Nátrium- karbonát	Na ₂ CO ₃	ionos	$2 \text{ NaHCO}_3 \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$	üveggyártás; vízlágyítás	natron; szódavíz
Kalcium- hidroxid	Ca(OH) ₂	ionos	$\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca(OH)}_2$	habarcs; vízkezelés	oltott mész iparban
Kalcium-oxid	CaO	ionos	$\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2 \uparrow$	építőanyag (oltatlan mész); acélgyártás	mészkő égetése során
Higany(II)-oxid	HgO	ionos	$2 \text{ HgO} \rightarrow 2 \text{ Hg} + \text{O}_2$	katalizátor; festékipar	labor; cinnabar oxidációja
Ólom(II)-oxid	PbO	ionos	$\text{PbCO}_3 \rightarrow \text{PbO} + \text{CO}_2 \uparrow$	üveggyártás; akkumulátorok	galenit oxidációja
Réz(I)-nitrát	Cu(NO ₃) ₂	ionos	$\text{Cu} + 4 \text{ HNO}_3 (\text{d}) \rightarrow \text{Cu(NO}_3)_2 + 2 \text{ NO}_2 \uparrow + 2 \text{ H}_2\text{O}$	laboroxidálószer; nitrátgyártás	nitrátoldatok, laborban