

Név	Képlet	A származtatott ion	
Savak		neve	képlete
Sósav, hidrogén-klorid	HCl	kloridion	Cl ⁻
Kénessav	H ₂ SO ₃	szulfition	SO ₃ ²⁻
Kénsav	H ₂ SO ₄	szulfátion	SO ₄ ²⁻
Tiokénsav	H ₂ S ₂ O ₃	tioszulfátion	S ₂ O ₃ ²⁻
Salétromossav	HNO ₂	nitrition	NO ₂ ⁻
Salétromsav	HNO ₃	nitrátion	NO ₃ ⁻
Foszforsav	H ₃ PO ₄	foszfátion	PO ₄ ³⁻
Szénsav	H ₂ CO ₃	karbonátion	CO ₃ ²⁻
Ecetsav	CH ₃ COOH	acetátion	CH ₃ COO ⁻
Hidrogén-szulfid (kénhidrogén)	H ₂ S	szulfidion	S ²⁻
Hipoklórossav	HClO	hidrogén-szulfit	HSO ₃ ⁻
[Cu(NH ₃) ₄] ²⁺	réz-tetramin	hidrogén-karbonát	HCO ₃ ⁻
[Ag(NH ₃) ₂] ⁺	ezüst-diamin	Hidrogén-szulfid	HS ⁻
		hidrogén-szulfát	HSO ₄ ⁻
		hidrogén-foszfát	HPO ₄ ²⁻
		dihidrogén-foszfát	H ₂ PO ₄ ⁻
		oxidion	O ²⁻
Bázisok (Lúgok)			
Nátrium-hidroxid	NaOH	nátriumion	Na ⁺
Kálium-hidroxid	KOH	káliumion	K ⁺
Magnézium-hidroxid	Mg(OH) ₂	magnéziumion	Mg ²⁺
Kalcium-hidroxid	Ca(OH) ₂	kalciumion	Ca ²⁺
Alumínium-hidroxid	Al(OH) ₃	alumíniumion	Al ³⁺
Ammónium-hidroxid	NH ₄ OH	ammóniumion	NH ₄ ⁺
vas(III)-hidroxid	Fe(OH) ₃		

Figyelj! A következő oldalon folytatódik!

A fenti savmaradék és bázismaradék ionokból kell képezni a sók képletét. Mivel a sók az ionokkal szemben semlegesek, vagyis már nincs töltésük, az ionképleteket úgy kell képezni, hogy a pozitív és a negatív töltések kiegyenlítsék egymást. Néhány példa:

Kation (Bázismaradék)	Anion (Savmaradék)	Só képlete	Magyarázat
Na^+	Cl^-	NaCl	1 db Na^+ egy + töltését 1 db Cl^- egy – töltése egyenlíti ki.
Ca^{2+}	NO_3^-	$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$	1 db Ca^{2+} két + töltését 2 db NO_3^- kétszer egy – töltése egyenlíti ki.
K^+	S^{2-}	K_2S	2 db K^+ összesen kétszer egy + töltését 1 db S^{2-} két – töltése egyenlíti ki.
Mg^{2+}	PO_4^{3-}	$\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$	3 db Mg^{2+} összesen $3 \cdot (+2) = +6$ töltést képvisel 2 db PO_4^{3-} összesen $2 \cdot (-3) = -6$ töltést képvisel Így a molekula semleges.
Ca^{2+}	HSO_4^-	$\text{Ca}(\text{HSO}_4)_2$	1 db Ca^{2+} két + töltését 2 db HSO_4^- kétszer egy – töltése egyenlíti ki.

Feladat:

Készíts táblázatot a következő módon:

A táblázat 10 sorból és 6 oszlopból álljon. A bal-felső cella maradjon üresen! Írd fel valamennyi só képletét, amit ezekből az ionokból képezni lehet! Írd be a cellába a sók nevét is! Mintaként egy kis részletet láthatsz a feladatból:

	Na^+	Fe^{3+}	Mg^{2+}	Ca^{2+}	NH_4^+
HS^-	NaHS nátrium- hidrogén- szulfid				
SO_3^{2-}	Na_2SO_3				
$\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$					
HCO_3^-					
PO_4^{3-}					$(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$ ammónium- foszfát
CO_3^{2-}					
CH_3COO^-				$\text{Ca}(\text{CH}_3\text{COO})_2$ kalcium-acetát	
H_2PO_4^-					
O^{2-}					X

[A fenti táblázatot a következő laboron kitöltve, kézzel megírva kell elkészíteni a házi feladat füzetben!](#)

Megjegyzés: A könnyebb kitölthetőség érdekében célszerű fekvő elrendezésű oldalt és a lehető legszélesebb oszlopokat használni! A sormagasság pedig akkora legyen, hogy a képlet alá a neve is **olvashatóan** odaférjen!