

Összeállította: Lénárt Gergely okl. vegyészmérnök, kémia magánoktató

Mail: lenart.gergely.mk@gmail.com

Emelet szinten fontosabb savak és ionjaik

Emelt szinten fontosabb savak és ionjaik

savak nevei	savak képletei	értékűség	erősség	savmaradék anionok nevei	anionok képletei
kénsav	H ₂ SO ₄	2	erős	hidrogén-szulfát szulfát	HSO ₄ ⁻ SO ₄ ²⁻
sósav	HCl	1	erős	klorid	Cl ⁻
hidrogén- bromid	HBr	1	erős	bromid	Br ⁻
hidrogén- jodid	HI	1	erős	jodid	I ⁻
salétromsav	HNO ₃	1	erős	nitrát	NO ₃ ⁻
perklórsav	HClO ₄	1	erős	perklorát	ClO ₄ ⁻
hidrogén- fluorid	HF	1	középerős/ gyenge	fluorid	F ⁻
foszforsav	H ₃ PO ₄	3	középerős/ gyenge	dihidrogén-foszfát hidrogén-foszfát foszfát	H ₂ PO ₄ ⁻ HPO ₄ ²⁻ PO ₄ ³⁻
kénessav	H ₂ SO ₃	2	gyenge	hidrogén-szulfít, szulfít	HSO ₃ ⁻ SO ₃ ²⁻
salétromos- sav	HNO ₂	1	gyenge	nitrit	NO ₂ ⁻
foszforosav	H ₃ PO ₃	3	gyenge	dihidrogén-foszfít hidrogén-foszfít foszfít	H ₂ PO ₃ ⁻ HPO ₃ ²⁻ PO ₃ ³⁻
hipoklóros- sav	HOCl	1	gyenge	hipoklorit	OCl ⁻
klórossav	HClO ₂	1	gyenge	klorit	ClO ₂ ⁻
klórsav	HClO ₃	1	gyenge	klorát	ClO ₃ ⁻
ecetsav	CH ₃ COOH	1	gyenge	acetát	CH ₃ COO ⁻
hangyasav	HCOOH	1	középerős/ gyenge	formiát	HCOO ⁻
hidrogén- szulfid	H ₂ S	2	gyenge	hidrogén-szulfid szulfidion	HS ⁻ S ²⁻
szénsav	H ₂ CO ₃	2	gyenge	hidrogén-karbonát karbonát	HCO ₃ ⁻ CO ₃ ²⁻