

## A sav-bázis reakciókban leggyakoribb molekulák és a belőlük származtatott ionok neve

$\text{CO}_3^{2-}$	karbonátion	$\text{IO}_3^-$	jodátion
$\text{HCO}_3^-$	hidrogénkarbonátion	$\text{HIO}_3$	jódsav
$\text{H}_2\text{CO}_3$	szénsav	$\text{O}^{2-}$	oxidion
$\text{CN}^-$	cianidion	$\text{OH}^-$	hidroxidion
$\text{HCN}$	hidrogén-cianid (kéksav)	$\text{H}_2\text{O}$	víz
$\text{OCN}^-$	cianátion	$\text{H}_3\text{O}^+$	oxóniumion
$\text{HOCN}$	ciánsav	$\text{NH}_3$	ammónia
$\text{SCN}^-$	tiocianátion = rodanidion	$\text{NH}_4^+$	ammóniumion
$\text{HSCN}$	tiociánsav	$\text{S}^{2-}$	szulfidion
$\text{NO}_2^-$	nitrition	$\text{HS}^-$	hidrogénszulfidion
$\text{HNO}_2$	salétromossav	$\text{H}_2\text{S}$	kén-hidrogén
$\text{NO}_3^-$	nitrátion	$\text{MnO}_4^-$	permanganátion
$\text{HNO}_3$	salétromsav	$\text{HMnO}_4$	permangánsav
$\text{PO}_4^{3-}$	foszfátion	$\text{CrO}_4^{2-}$	kromátion
$\text{HPO}_4^{2-}$	hidrogénfoszfátion	$\text{HCrO}_4^-$	hidrogénkromátion
$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	dihidrogénfoszfátion	$\text{H}_2\text{CrO}_4$	krómsav
$\text{H}_3\text{PO}_4$	foszforsav	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$	dikromátion
$\text{SO}_3^{2-}$	szulfítion	$\text{HCr}_2\text{O}_7^-$	hidrogéndikromátion
$\text{HSO}_3^-$	hidrogénszulfítion	$\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	dikrómsav
$\text{H}_2\text{SO}_3$	kénessav	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	acetátion
$\text{SO}_4^{2-}$	szulfátion	$\text{CH}_3\text{COOH}$	ecetsav
$\text{HSO}_4^-$	hidrogénszulfátion	$\text{C}_6\text{H}_5\text{COO}^-$	benzoátion
$\text{H}_2\text{SO}_4$	kénsav	$\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$	benzoesav
$\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$	tioszulfátion		
$\text{HS}_2\text{O}_3^-$	hidrogéntioszulfátion		
$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_3$	tiokénsav		
$\text{F}^-$	fluoridion		
$\text{HF}$	hidrogén-fluorid		
$\text{Cl}^-$	kloridion		
$\text{HCl}$	hidrogén-klorid (sósav)		
$\text{Br}^-$	bromidion		
$\text{HBr}$	hidrogén-bromid		
$\text{I}^-$	jodidion		
$\text{HI}$	hidrogén-jodid		
$\text{ClO}_3^-$	klorátion		
$\text{HClO}_3$	klórsav		
$\text{ClO}_4^-$	perklorátion		
$\text{HClO}_4$	perklórsav		
$\text{BrO}_3^-$	bromátion		
$\text{HBrO}_3$	brómsav		