

### Wzory i nazewnictwo wodorotlenków zasadowych i amfoterycznych.

Wzór wodorotlenku	Nazwa wodorotlenku	Kation	Nazwa kationy
$\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$	wodny roztwór amoniaku	$\text{NH}_4^+$	kation amonu
$\text{NaOH}$	wodorotlenek sodu	$\text{Na}^+$	kation sodu
$\text{KOH}$	wodorotlenek potasu	$\text{K}^+$	kation potasu
$\text{Mg}(\text{OH})_2$	wodorotlenek magnezu	$\text{Mg}^{2+}$	kation magnezu
$\text{Ca}(\text{OH})_2$	wodorotlenek wapnia	$\text{Ca}^{2+}$	kation wapnia
$\text{Cu}(\text{OH})_2$	wodorotlenek miedzi(II)	$\text{Cu}^{2+}$	kation miedzi(II)
$\text{Ba}(\text{OH})_2$	wodorotlenek baru	$\text{Ba}^{2+}$	kation baru
$\text{Zn}(\text{OH})_2$	wodorotlenek cynku	$\text{Zn}^{2+}$	kation cynku
$\text{Pb}(\text{OH})_2$	wodorotlenek ołowiu(II)	$\text{Pb}^{2+}$	kation ołowiu (II)
$\text{Al}(\text{OH})_3$	wodorotlenek glinu	$\text{Al}^{3+}$	kation glinu
$\text{Fe}(\text{OH})_3$	wodorotlenek żelaza(III)	$\text{Fe}^{3+}$	kation żelaza(III)
$\text{Cr}(\text{OH})_3$	wodorotlenek chromu(III)	$\text{Cr}^{3+}$	kation chromu(III)

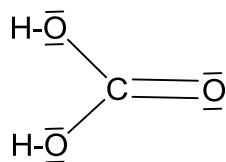
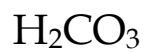
### Wzory i nazewnictwo kwasów tlenowych i beztlenowych.

Wzór kwasu	Nazwa kwasu	Nazwa soli	Reszta kwasowa	Nazwa reszty kwasowej
$\text{HCl}$	kwas chlorowodorowy (solny)	chlorek	$\text{Cl}^-$	anion chlorkowy
$\text{HBr}$	kwas bromowodorowy	bromek	$\text{Br}^-$	anion bromkowy
$\text{HI}$	kwas jodowodorowy	jodek	$\text{I}^-$	anion jodkowy
$\text{CH}_3\text{COOH}$	kwas octowy	octan	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	anion octanowy
$\text{H}_2\text{S}$	kwas siarkowodorowy	siarczek	$\text{S}^{2-}$	anion siarczkowy
$\text{H}_2\text{CO}_3$	nieutrwały kwas węglowy	węglan	$\text{CO}_3^{2-}$	anion węglanowy
$\text{HNO}_2$	kwas azotowy(III)	azotan(III)	$\text{NO}_2^-$	anion azotanowy(III)
$\text{HNO}_3$	kwas azotowy(V)	azotan(V)	$\text{NO}_3^-$	anion azotanowy(V)
$\text{H}_2\text{SO}_3$	kwas siarkowy(IV)	siarczan(IV)	$\text{SO}_3^{2-}$	anion siarczanowy(IV)
$\text{H}_2\text{SO}_4$	kwas siarkowy(VI)	siarczan(VI)	$\text{SO}_4^{2-}$	anion siarczanowy(VI)
$\text{H}_3\text{PO}_4$	kwas fosforowy(V)	fosforan(V)	$\text{PO}_4^{3-}$	anion fosforanowy(V)

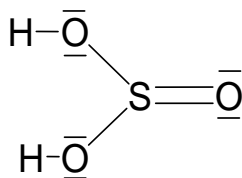
### Wzory i nazewnictwo tlenków zasadowych i amfoterycznych.

Wzór	Nazwa tlenku	Właściwości tlenku
$\text{K}_2\text{O}$	tlenek potasu zasadowy	bezwodnik $\text{KOH}$
$\text{Na}_2\text{O}$	tlenek sodu zasadowy	bezwodnik $\text{NaOH}$
$\text{Ag}_2\text{O}$	tlenek srebra zasadowy	bezwodnik $\text{AgOH}$
$\text{MgO}$	tlenek magnezu zasadowy	bezwodnik $\text{Mg}(\text{OH})_2$
$\text{CaO}$	tlenek wapnia zasadowy	bezwodnik $\text{Ca}(\text{OH})_2$
$\text{BaO}$	tlenek baru zasadowy	bezwodnik $\text{Ba}(\text{OH})_2$
$\text{CuO}$	tlenek miedzi(II) zasadowy	bezwodnik $\text{Cu}(\text{OH})_2$
$\text{ZnO}$	tlenek cynku amfoteryczny	bezwodnik $\text{Zn}(\text{OH})_2$ i $\text{H}_2\text{ZnO}_2$
$\text{MnO}$	tlenek manganu(II) zasadowy	bezwodnik $\text{Mn}(\text{OH})_2$
$\text{FeO}$	tlenek żelaza(II) zasadowy	bezwodnik $\text{Fe}(\text{OH})_2$
$\text{PbO}$	tlenek ołowiu(II) amfoteryczny	bezwodnik $\text{Pb}(\text{OH})_2$ i $\text{H}_2\text{PbO}_2$
$\text{Al}_2\text{O}_3$	tlenek glinu amfoteryczny	bezwodnik $\text{Al}(\text{OH})_3$ i $\text{H}_3\text{AlO}_3$
$\text{Fe}_2\text{O}_3$	tlenek żelaza(III) zasadowy	bezwodnik $\text{Fe}(\text{OH})_3$
$\text{Cr}_2\text{O}_3$	tlenek chromu(III) amfoteryczny	bezwodnik $\text{Cr}(\text{OH})_3$ i $\text{H}_3\text{CrO}_3$

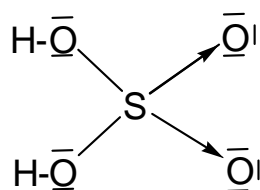
Kwas węglowy



Kwas siarkowy (IV)



Kwas siarkowy (VI)



Kwas ortofosforowy (V)

