

Nazwa kwasu	Wzór sumaryczny	Wzór strukturalny	Wzór tl. kwasowego	Nazwa tlenku kwasowego	Równanie otrzymywania kwasu	Wartościowość reszty kwasowej	Wartościowość głównego niemetalu
<b>BEZTLENOWE</b>							
Chlorowodorowy	HCl	H-Cl	-----	-----	$\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{HCl}_{(g)} \uparrow \text{(chlorowodór)}$ $\text{HCl}_{(g)} \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{HCl}_{(aq)}$	-I	-----
Bromowodorowy	HBr	H-Br	-----	-----	$\text{H}_2 + \text{Br}_2 \rightarrow 2\text{HBr}_{(g)} \uparrow \text{(bromowodór)}$ $\text{HBr}_{(g)} \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{HBr}_{(aq)}$	-I	-----
Jodowodorowy	HI	H-I	-----	-----	$\text{H}_2 + \text{I}_2 \rightarrow 2\text{HI}_{(g)} \uparrow \text{(jodowodór)}$ $\text{HI}_{(g)} \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{HI}_{(aq)}$	-I	-----
Fluorowodorowy	HF	H-F	-----	-----	$\text{H}_2 + \text{F}_2 \rightarrow 2\text{HF}_{(g)} \uparrow \text{(fluorowodór)}$ $\text{HF}_{(g)} \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{HF}_{(aq)}$	-I	-----
Siarkowodorowy	H <sub>2</sub> S	$\begin{array}{c} \text{H} \\ \diagdown \\ \text{S} \\ \diagup \\ \text{H} \end{array}$	-----	-----	$2\text{HCl} + \text{FeS} \rightarrow \text{H}_2\text{S} + \text{FeCl}_2$ $\text{H}_2 + \text{S} \rightarrow \text{H}_2\text{S}_{(g)} \uparrow \text{(siarkowodór)}$ $\text{H}_2\text{S}_{(g)} \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{H}_2\text{S}_{(aq)}$	-II	-----
<b>TLENOWE</b>							
Siarkowy (VI)	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	$\begin{array}{c} \text{H}-\text{O} \\ \diagdown \\ \text{S}=\text{O} \\ \diagup \\ \text{H}-\text{O} \end{array}$	SO <sub>3</sub>	Tlenek siarki (VI)	SO <sub>3</sub> + H <sub>2</sub> O → H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	-II	+VI
Siarkowy (IV)	H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	$\begin{array}{c} \text{H}-\text{O} \\ \diagdown \\ \text{S}=\text{O} \\ \diagup \\ \text{H}-\text{O} \end{array}$	SO <sub>2</sub>	Tlenek siarki (IV)	SO <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> O → H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	-II	+IV
Azotowy (V)	HNO <sub>3</sub>	$\begin{array}{c} \text{H}-\text{O}-\text{N} \\ \diagdown \\ \text{O} \\ \diagup \end{array}$	N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Tlenek azotu (V)	N <sub>2</sub> O <sub>5</sub> + H <sub>2</sub> O → 2HNO <sub>3</sub>	-I	+V
Azotowy (III)	HNO <sub>2</sub>	H-O-N=O	N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Tlenek azotu (III)	N <sub>2</sub> O <sub>3</sub> + H <sub>2</sub> O → 2HNO <sub>2</sub>	-I	+III
Węglowy	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	$\begin{array}{c} \text{H}-\text{O} \\ \diagdown \\ \text{C}=\text{O} \\ \diagup \\ \text{H}-\text{O} \end{array}$	CO <sub>2</sub>	Tlenek węgla (IV)	CO <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> O → H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	-II	+IV
Fosforowy (V)	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	$\begin{array}{c} \text{H}-\text{O} \\ \diagdown \\ \text{P}=\text{O} \\ \diagup \\ \text{H}-\text{O} \\ \diagdown \\ \text{H}-\text{O} \end{array}$	P <sub>4</sub> O <sub>10</sub>	Tlenek fosforu (V)	P <sub>4</sub> O <sub>10</sub> + 6H <sub>2</sub> O → 4H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	-III	+V