

NOTACIÓN DE LEWIS PARA MOLÉCULAS COMUNES

BeH <sub>2</sub> H—Be—H	BeCl <sub>2</sub> :Cl—Be—Cl:	BH <sub>3</sub> H   H—B—H	BCl <sub>3</sub> :Cl:   :Cl—B—Cl:
AlCl <sub>3</sub> :Cl:   :Cl—Al—Cl:	CH <sub>4</sub> H   H—C—H   H	CCl <sub>4</sub> :Cl:   :Cl—C—Cl:   :Cl:	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> H H     H—C=C—H
C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> H—C≡C—H	HCN H—C≡N̈	CO <sub>2</sub> Ö=C=Ö	CS <sub>2</sub> Š=C=Š
H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> H—Ö—C(=Ö)—Ö—H	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> [ :Ö—C(=Ö)—Ö: ] <sup>-2</sup>	N <sub>2</sub> N̈≡N̈	NH <sub>3</sub> H—N̈—H   H
NCl <sub>3</sub> :Cl—N̈—Cl:   :Cl:	N <sub>2</sub> H <sub>4</sub> H—N̈—N̈—H     H H	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> [ H—N—H ] <sup>+1</sup>   H	HNO <sub>3</sub> H—Ö—N̈(=Ö)—Ö:
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> [ :Ö—N̈(=Ö)—Ö: ] <sup>-1</sup>	N <sub>2</sub> O <sub>4</sub> :Ö←N̈(=Ö)—N̈(=Ö)→Ö:	N <sub>2</sub> O <sub>5</sub> :Ö←N̈(=Ö)—Ö—N̈(=Ö)→Ö:	H <sub>3</sub> PO <sub>2</sub> H—Ö—P̈(=Ö)—H   H
H <sub>3</sub> PO <sub>3</sub> H—Ö—P̈(=Ö)—H   H	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub> H—Ö—P̈(=Ö)—Ö—H   :O:   H	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup> [ :Ö—P̈(=Ö)—Ö: ] <sup>-3</sup>	H <sub>2</sub> S H—Š̈—H

$\text{SO}_3$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{O}_2$
$\begin{array}{c} \text{:}\ddot{\text{O}}\text{:} \\ \parallel \\ \text{:}\ddot{\text{O}}\text{---S---}\ddot{\text{O}}\text{:} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{:}\ddot{\text{O}}\text{:} \\ \uparrow \\ \text{H---}\ddot{\text{O}}\text{---S---}\ddot{\text{O}}\text{---H} \\ \downarrow \\ \text{:}\ddot{\text{O}}\text{:} \end{array}$	$\left[ \begin{array}{c} \text{:}\ddot{\text{O}}\text{:} \\ \uparrow \\ \text{:}\ddot{\text{O}}\text{---S---}\ddot{\text{O}}\text{:} \\ \downarrow \\ \text{:}\ddot{\text{O}}\text{:} \end{array} \right]^{-2}$	$\text{:}\ddot{\text{O}}\text{=}\ddot{\text{O}}\text{:}$
$\text{O}_3$	$\text{H}_2\text{O}$	$\text{H}_3\text{O}^+$	$\text{Cl}_2$
$\ddot{\text{O}}\text{=}\ddot{\text{O}}\text{---}\ddot{\text{O}}\text{:}$	$\text{H---}\ddot{\text{O}}\text{---H}$	$\left[ \begin{array}{c} \text{H---}\ddot{\text{O}}\text{---H} \\   \\ \text{H} \end{array} \right]^{+1}$	$\text{:}\ddot{\text{Cl}}\text{---}\ddot{\text{Cl}}\text{:}$
$\text{ClO}_4^{1-}$	$\text{Cl}_2\text{O}_7$	$\text{HClO}_4$	$\text{HCl}$
$\left[ \begin{array}{c} \text{:}\ddot{\text{O}}\text{:} \\ \uparrow \\ \text{:}\ddot{\text{O}}\text{---Cl---}\ddot{\text{O}}\text{:} \\ \downarrow \\ \text{:}\ddot{\text{O}}\text{:} \end{array} \right]^{-1}$	$\begin{array}{c} \text{:}\ddot{\text{O}}\text{:} \quad \text{:}\ddot{\text{O}}\text{:} \\ \uparrow \quad \uparrow \\ \text{:}\ddot{\text{O}}\text{---Cl---}\ddot{\text{O}}\text{---Cl---}\ddot{\text{O}}\text{:} \\ \downarrow \quad \downarrow \\ \text{:}\ddot{\text{O}}\text{:} \quad \text{:}\ddot{\text{O}}\text{:} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{:}\ddot{\text{O}}\text{:} \\ \uparrow \\ \text{H---}\ddot{\text{O}}\text{---Cl---}\ddot{\text{O}}\text{:} \\ \downarrow \\ \text{:}\ddot{\text{O}}\text{:} \end{array}$	$\text{H---}\ddot{\text{Cl}}\text{:}$

qmk-com-level