

Lernbrücke 2021	Moleküle - Elektronenpaarbindung	Kl. 9
-----------------	----------------------------------	-------

(1) Ergänze die Tabelle.

(2) Zeichne folgende Moleküle in der Lewis-Schreibweise: C₂H₄; C₂H₆; C₂H₂; N₂; CO₂

Nichtmetall-Element 1*	Nichtmetall-Element 2**	Lewis-Schreibweise Atom 1	Lewis-Schreibweise Atom 2	Lewis-Schreibweise (Strukturformel) des Moleküls	Molekülformel	Name des Moleküls
Sauerstoff (Oxygenium)	Sauerstoff (Oxygenium)	$\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{O}}}$	$\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{O}}}$	$\langle \text{O}=\text{O} \rangle$	O ₂	Sauerstoff
Chlor	Chlor	$\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{Cl}}}$	$\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{Cl}}}$	$\text{Cl}-\text{Cl}$	Cl ₂	Chlor
Fluor	Flour					
Stickstoff (Nitrogenium)	Stickstoff (Nitrogenium)					
Wasserstoff	Schwefel (Sulfur)					

Hinweis 1: Element-Moleküle sind nur aus Atomen einer Atomart aufgebaut → als Name verwendet man hier den Element-Namen

Hinweis 2: Für die Benennung von Molekülen ist die Position im PSE wichtig. Für das Element2** verwendet man die lat. Silbe und die Endung -id!

*Element mit kleiner EN und die Position im PSE ist eher links

** Element mit großer EN und die Position im PSE ist eher rechts

Lernbrücke 2021	Moleküle - Elektronenpaarbindung	Kl. 9
-----------------	----------------------------------	-------

Nichtmetall-Element 1*	Nichtmetall-Element 2**	Lewis-Schreibweise Atom 1	Lewis-Schreibweise Atom 2	Lewis-Schreibweise (Strukturformel) des Moleküls	Molekülformel	Name des Moleküls
Brom	Sauerstoff (O xygenium)					
Silicium	F luor					
Wasserstoff	Schwefel (S ulfur)					
Wasserstoff	P hosphor					
Chlor	Stickstoff (N itrogenium)					