



# Verbindungen in der Lewis-Schreibweise

1. Füllen Sie die Tabelle wie im gezeigten Beispiel aus.

Name Molekülformel	Einzelne Atome	Lewis-Formel	Atom	Elektronenpaare pro Atom in der Verbindung		
				freie	bindende	Summe
Fluorwasserstoff HF	$\text{H} \cdot \quad \cdot \overline{\text{F}}  $	$\text{H} - \overline{\text{F}}  $	H	0	1	1
			F	3	1	4
Brom Br <sub>2</sub>			Br			
Sauerstoff O <sub>2</sub>			O			
Schwefelwasserstoff H <sub>2</sub> S			H			
			S			
Phosphortrichlorid PCl <sub>3</sub>			P			
			Cl			
Schwefelkohlenstoff CS <sub>2</sub>			C			
			S			
Trifluormethan HCF <sub>3</sub>			H			
			C			
			F			
Wasserstoffperoxid H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>			H			
			O			
Hydrazin N <sub>2</sub> H <sub>4</sub>			N			
			H			
Methan CH <sub>4</sub>			C			
			H			
Ethen C <sub>2</sub> H <sub>4</sub>			C			
			H			
Ethin C <sub>2</sub> H <sub>2</sub>			C			
			H			
Methanol CH <sub>3</sub> OH			H			
			C			
			O			