

Kurzschreibweise der Lewis-Formeln

1. Das **Elementsymbol** steht stellvertretend für den **Atomkern** und die **“inneren”** Elektronen.

Beispiel: O Symbol des **Sauerstoffs** mit 2 inneren Elektronen

2. **Punkte** neben dem Symbol stehen stellvertretend für **Außenelektronen**:

Beispiel: O

3. **Außenelektronen** werden möglichst **gleichmäßig** um das Elementsymbol herum angeordnet.

Beispiel: C N O Cl

4. Bis zu 4 Elektronen werden einzeln um das Symbol gruppiert, ab **5 Elektronen** werden jeweils zwei zu einem **“freien Elektronenpaar”** zusammengefasst und als **Strich** dargestellt

Beispiel: C N O Cl

5. Die **Atombindung** wird durch einen oder mehrere Striche zwischen den Elementsymbolen dargestellt.

Beispiel: H H O O Cl Cl N N