**Lewis-Schreibweise – Übungen**

Lewis-Modell: Darstellung der bindenden und freien Elektronenpaare unter Einhaltung der Oktettregel.

Lewis-Schreibweise: Elektronen (e-) werden als Punkt und e--Paare werden als Strich gekennzeichnet.

Beispiel: Chlormolekül



 bindendes Elektronenpaar

Lewis-Schreibweise:

 Cl

 Cl

**·** Cl

 Cl **·**

 + Cl **· ·**Cl

Gib die Lewis-Formel für Kohlenstoffdioxid (CO2) an.

Es gibt Atome, die das bindende Elektronenpaar stärker anziehen können. Durch die ungleichmäßige Verteilung im Molekül erhalten sie eine negative Teilladung. In der folgenden Reihe nimmt die Stärke zu:

H < S ≤ C < N < Cl < O < F

Übung: Gib die Lewis-Formeln für folgende Verbindungen an und kennzeichne die Ladungsschwer-punkte.

1. HCl
2. O2
3. H2O
4. N2
5. H2S
6. NH3
7. H2