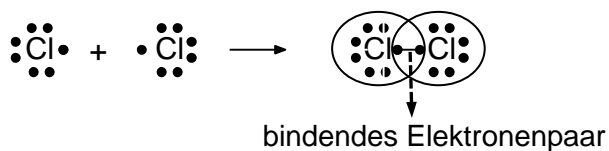


Lewis-Schreibweise – Übungen

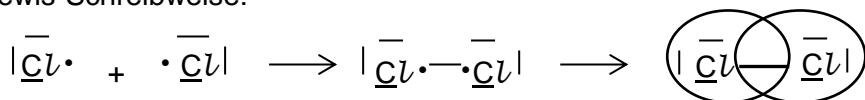
Lewis-Modell: Darstellung der bindenden und freien Elektronenpaare unter Einhaltung der Oktettregel.

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

Beispiel: Chlormolekül



Lewis-Schreibweise:



Gib die Lewis-Formel für Kohlenstoffdioxid (CO_2) 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:



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

