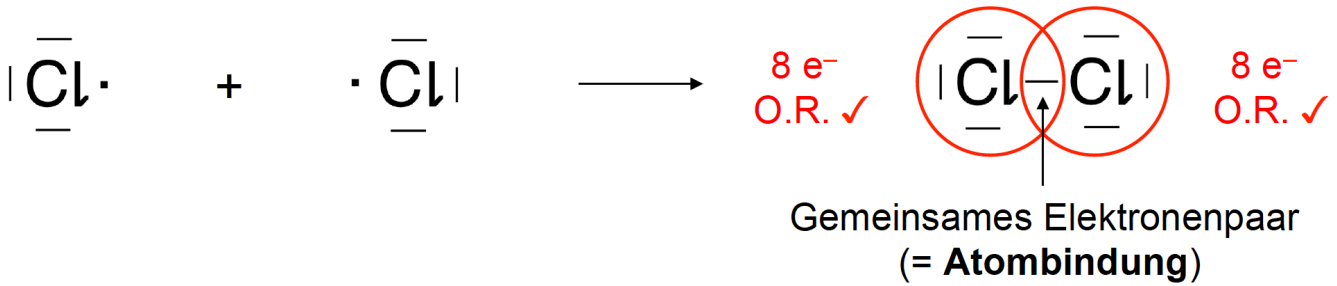
Atombindung (synonym.: Elektronenpaarbindung, kovalente Bindung)

Regel: Nichtmetall + Nichtmetall → Atombindung

- Je eine einfach besetzte Elektronenwolke der äussersten Schale zweier Atome überlappen zu einer gemeinsamen, doppelt besetzten Bindungswolke (mit 2 e^-).
- Ein gemeinsames Elektronenpaar (= Bindungswolke, Atombindung) verbindet zwei Atome zu einem Molekül.



- So erreicht jedes Atom 8 Elektronen (= 4 Striche), womit die Oktettregel erfüllt wird.
- Solche molekular aufgebaute Stoffe zählen zu den *flüchtigen Stoffen* (kleine Moleküle) respektive *hochmolekularen Stoffen* (sehr grosse Moleküle).