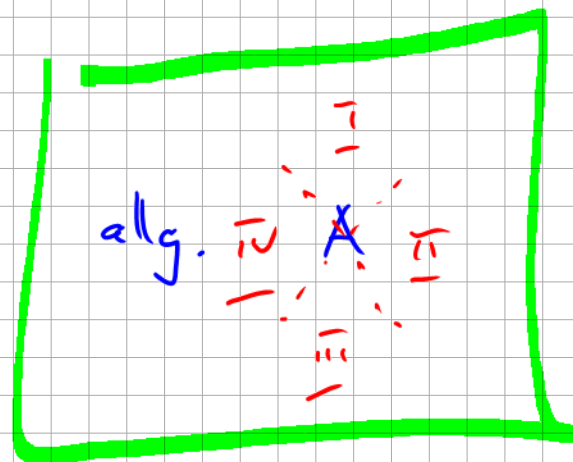
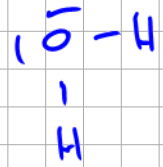


Lewis



Teilgebiete (Orbitale)

- Repl : a) Zuerst werden die Orbitale mit einem Elektron gefüllt (pro Orbital maximal $2e^-$)
b) $1e^-$ (pro Orbital) wird als \cdot dargestellt
c) $2e^-$ (..) werden als $-$ dargestellt

Wasserstoff : H ; 1 Valenzelektron : H ebenso $\text{H}\cdot$; $\cdot\text{H}$

Bor : B ; 3 " : $\cdot\text{B}\cdot$ ($\cdot\text{B}\cdot$; $\cdot\text{B}\cdot$)

Kohlenstoff : C ; 4 " : $\cdot\text{C}\cdot$

Stickstoff ; N ; 5 Valenze : $\cdot\ddot{N}\cdot \rightarrow \cdot\overline{N}\cdot$ ($\overline{N}\cdot$; $\cdot\overline{N}$)

Sauerstoff ; O ; 6 .. $\cdot\ddot{O}\cdot \rightarrow \cdot\overline{O}\cdot$ ($\cdot\overline{O}$; $\overline{O}\cdot$)

