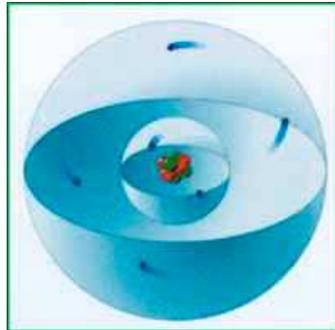


## Atomhülle

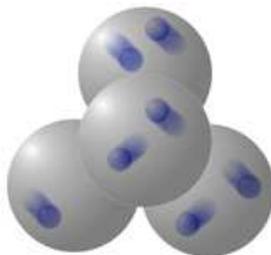
Die Elektronen befinden sich auf verschiedenen Energiestufen um den Atomkern.

Die innerste Schale, die sogenannten K-Schale enthält maximal zwei Elektronen,



die L-Schale maximal acht und die dritte Schale, die M-Schale, auch.

Die Elektronen ordnen sich zusätzlich zu sogenannten Kugelwolken an. Es ordnen sich jeweils zwei Elektronen auf einer dieser Energiestufen zu einer Kugelwolken an:



Dieses stellt modellhaft das Element Fluor dar: eine der Kugelwolken der L-Schale ist nur einmal besetzt.

Unten ist schematisch ein Atom mit Kern der K- Schale und L-Schale dargestellt.

Zeichne die Besetzung der Kugelwolken für alle Elemente der 2.ten Periode, also von Lithium bis Fluor. Jede Kugelwolke wird zuerst einfach besetzt.

