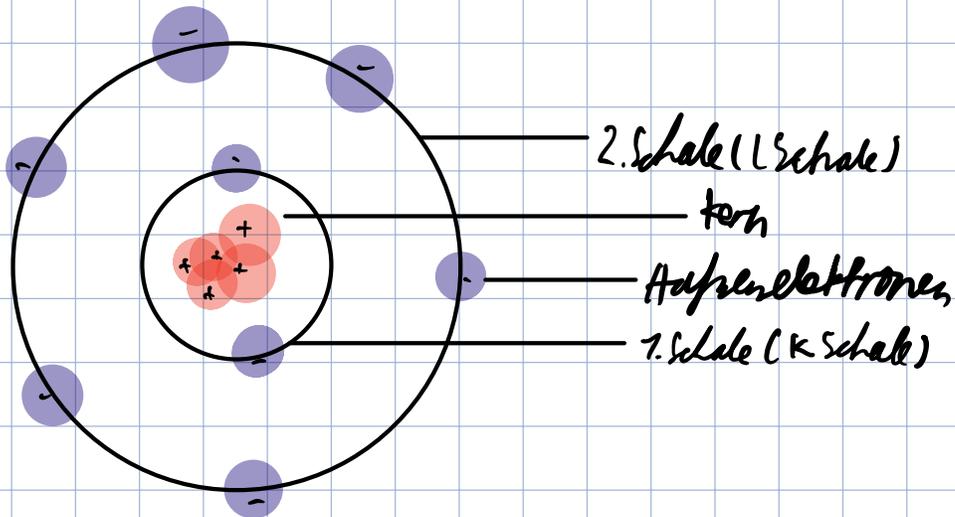


Atommodell von Sauerstoff nach Bohr



Merkmale:

- Elektronen umgeben den Kern in Schalen.
- Die Schalen werden mit K, L, M, N, O bezeichnet, wobei K dem Kern am nächsten ist.
- In jede Schale passen $2 \cdot n^2$ Elektronen, wobei n die Nummer der Schale angibt.

Bohrsches Atommodell und PSE

- Die Hauptgruppen (Spalten) geben die Anzahl der Außenelektronen an.
- Die Perioden (Zeilen) geben die Anzahl der Schalen an.