

Quantenzahlen der Elektronen in der zweiten Schale

n	l	ml	ms	Zahl der Elektronen
2	0	0	+/- 1/2	zwei s-Elektronen
2	1	0	+/- 1/2	sechs p-Elektronen
2	1	+1	+/- 1/2	
2	1	-1	+/- 1/2	

Das Pauli-Prinzip

1. In der Hülle eines Atoms gibt es keine zwei Elektronen, die in allen vier Quantenzahlen übereinstimmen.
2. Beim Einbau eines weiteren Elektrons in die Atomhülle wird stets das niedrigste der noch freien Energieniveaus besetzt.
3. Insgesamt gibt es also: **2 n²-Elektronen** (n: Hauptquantenzahl)

Wolfgang Ernst Pauli (* 25. April 1900 in Wien; † 15. Dezember 1958 in Zürich) war Österreicher und einer der bedeutendsten Physiker des 20. Jahrhunderts. Er erhielt im Jahre 1945 den Nobelpreis für Physik in Anerkennung für die Formulierung des nach ihm benannten Pauli-Prinzip.

