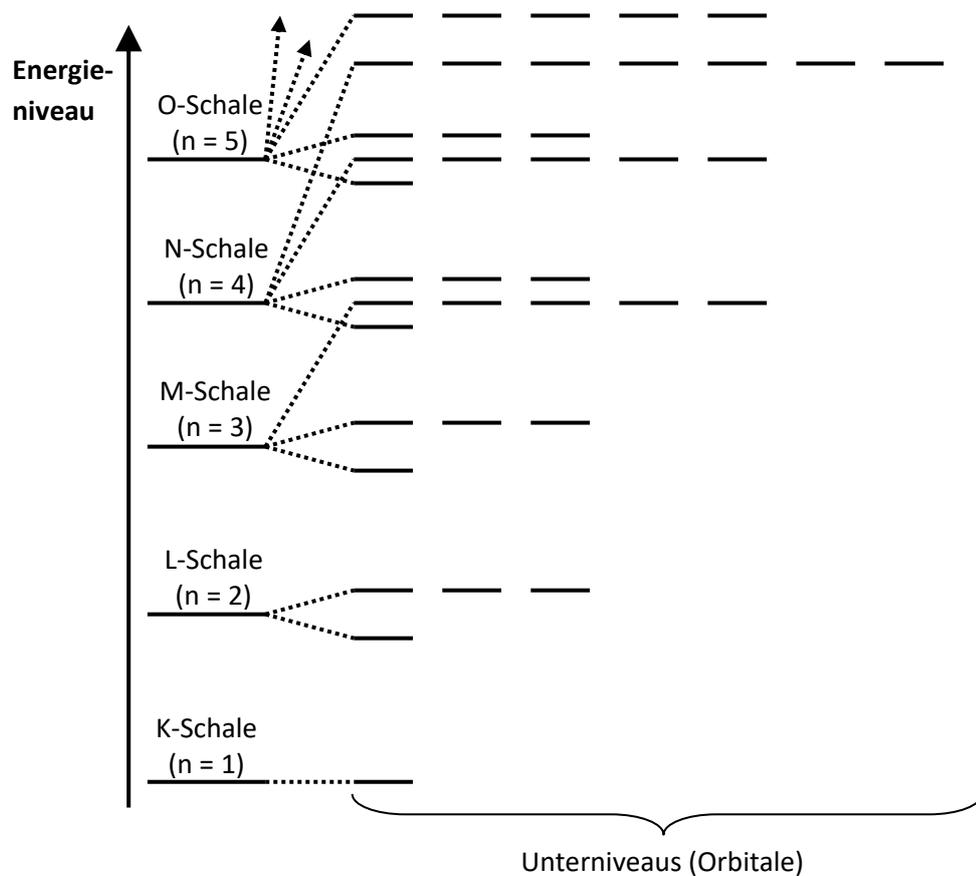


Elektronenkonfiguration ausgewählter Elemente

Elementname:	Wasserstoff	Helium	Lithium	Fluor	Schwefel	Argon
Elementsymbol:						
Anzahl e⁻ (K-Schale)						
Anzahl e⁻ (L-Schale)						
Anzahl e⁻ (M-Schale)						

Die Aufspaltung der „Schalen“ in ihre Unterniveaus (Orbitale)



Beispiele für Elektronenkonfigurationen höherer Elemente:

Element	e ⁻ auf der K-Schale	e ⁻ auf der L-Schale	e ⁻ auf der M-Schale	e ⁻ auf der N-Schale	e ⁻ auf der O-Schale
Ti (Titan)					
As (Arsen)					
Br (Brom)					
Sr (Strontium)					
I (Jod)					
Xe (Xenon)					