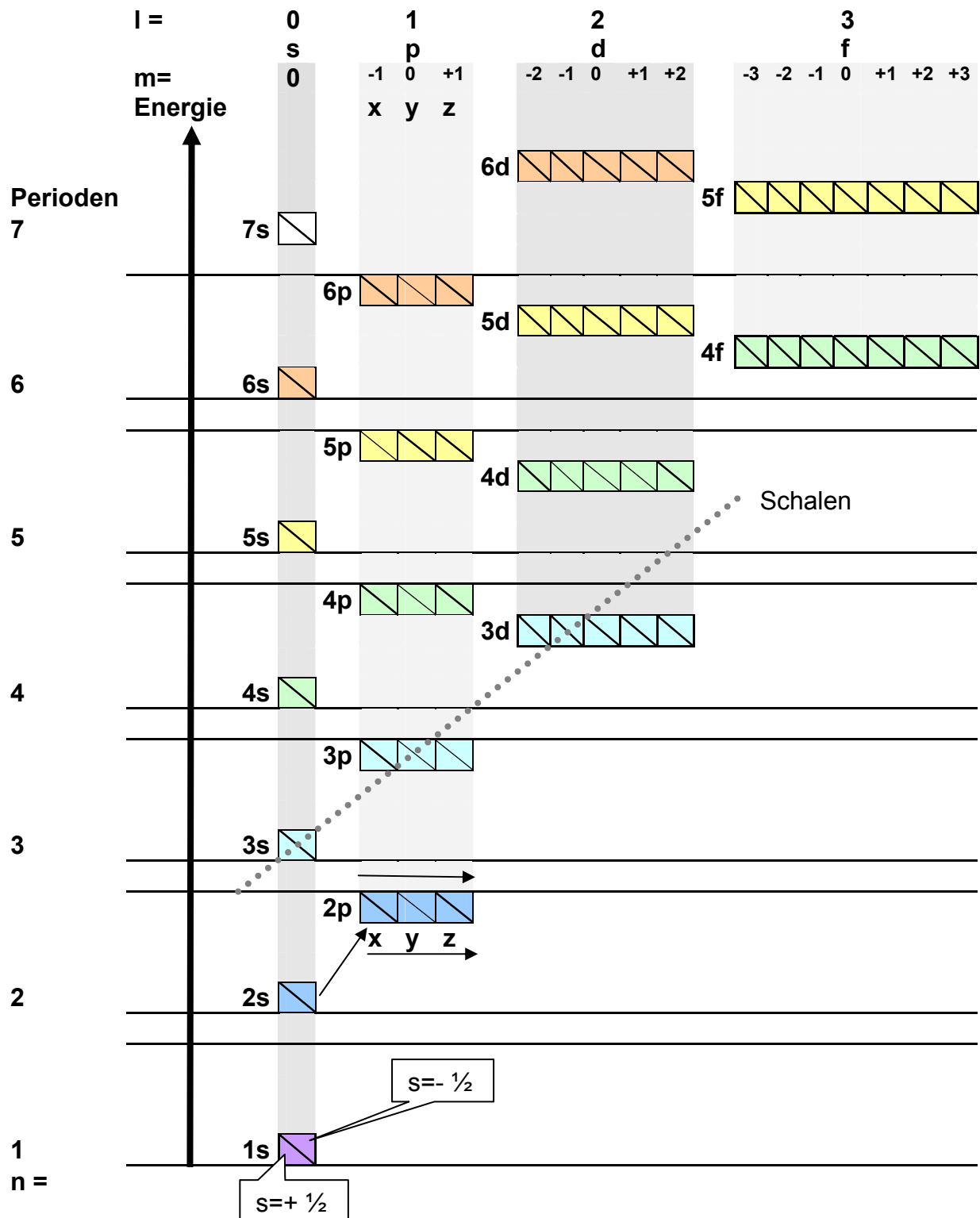


Energie-Niveau-Schema

Schalen und Unterschalen



n : Schale 1,2,3,4,5,6,7

l : Unterschale 0,1,2,3 (s,p,d,f)

m : Magnetquantenzahl $-3,-2,-1,0,1,2,3$ (\rightarrow Orbital)

s : Spinquantenzahl $+\frac{1}{2}, -\frac{1}{2}$

Man fülle das Schema nach steigender Energie aus (Achtung, ab Kalium versagt die Physik!!)