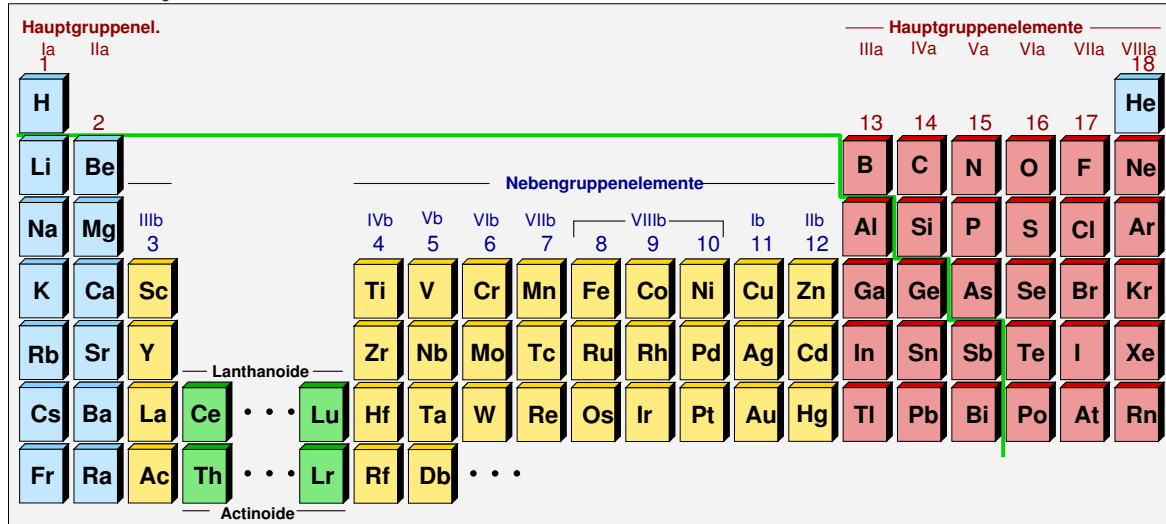
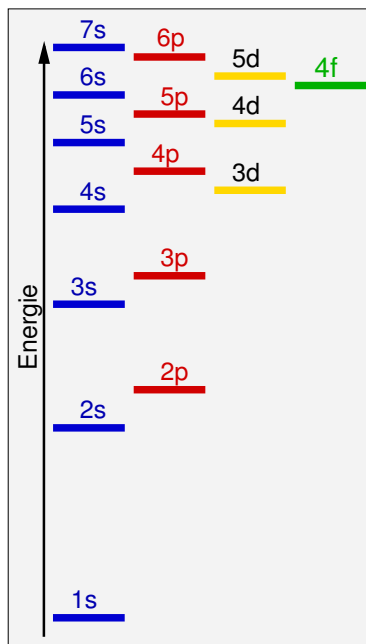


4. Seminar: Chemie ionischer Verbindungen: Beispiel: K Periodensystem der Elemente



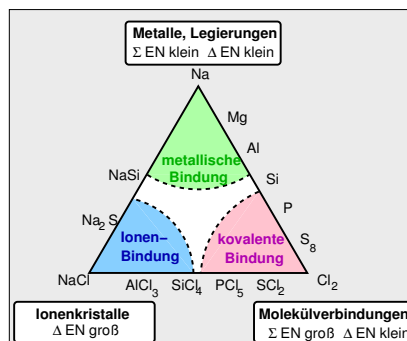
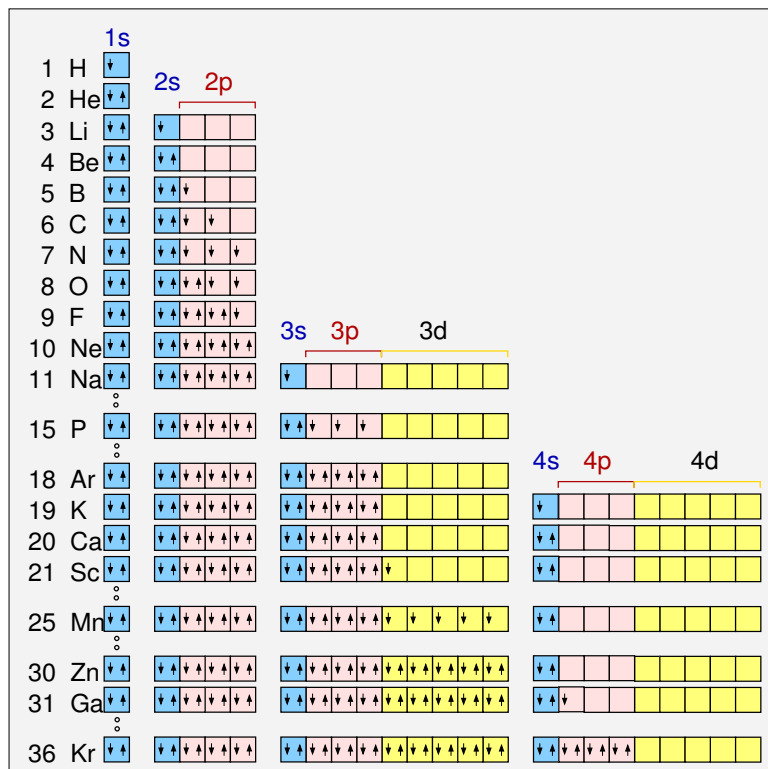
Atombau/Elektronenkonfiguration (Quantenzahlen)

- Hauptquantenzahl n : Werte: $n=1,2,3,4 \dots$ (\implies K,L,M,N)
- Nebenquantenzahl l : Werte: $0,1,2,n-1 \implies$ s, p, d, f, ...
- Magnetische/Orientierungsquantenzahl m_l : Werte: $-1 \leq m_l \leq +1 \implies$ Indizes x,y,z
- Spinquantenzahl s : Werte: $s = \pm \frac{1}{2} \implies$ \uparrow bzw. \downarrow



Energien der AO

Besetzung der AO



Elektronegativität und chemische Bindung: