



## Übungsaufgaben – Energiestufenmodell & Elektronenkonfiguration

1. Erstelle das Energiestufenmodell für das Schwefel-Atom.
2. Erstelle das Energiestufenmodell für das Schwefel-Ion, welches in dem Salz Calciumsulfid gefunden werden kann.



3. Gib die Elektronenkonfiguration für die folgenden Atom-Elemente an: S, F, Cl, K
4. Gib die Elektronenkonfiguration für die folgenden Ionen an:  $\text{S}^{2-}$ ,  $\text{F}^-$ ,  $\text{Cl}^-$ ,  $\text{K}^+$

