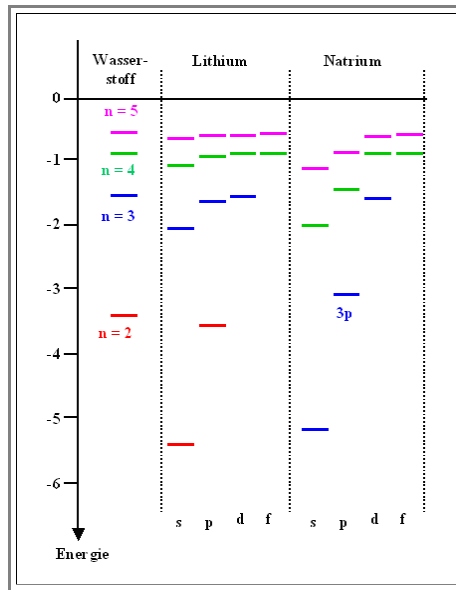


Termschemata einiger Elemente

Illustration

Hier das exakte Termschema von **H**, **Li** und **Na** im Vergleich. Gezeigt sind nur die Niveaus bis $n = 5$.



- Beim **Li** ist das letzte besetzte Niveau das **2s** Niveau, es enthält ein Elektron; beim **Na** ist es das **3s** Niveau.
- Die "weiter oben" liegende Niveaus können besetzt werden, wenn man dem Elektron genau die richtige Energie zuführt. Früher oder später wird es wieder zurückfallen, und dann Licht mit der für die Energieunterschiede charakteristischen Frequenz aussenden.

Hier noch der Vergleich zwischen **H**, **He⁺** und **Li²⁺** - eine, zwei, oder **3** positive Ladungen, "umkreist" von *einem* Elektron.

- Das Bohrsche Modell ist voll anwendbar; es ergeben sich auch strukturell identische Termschemata - nur die Energieskala ist anders.

