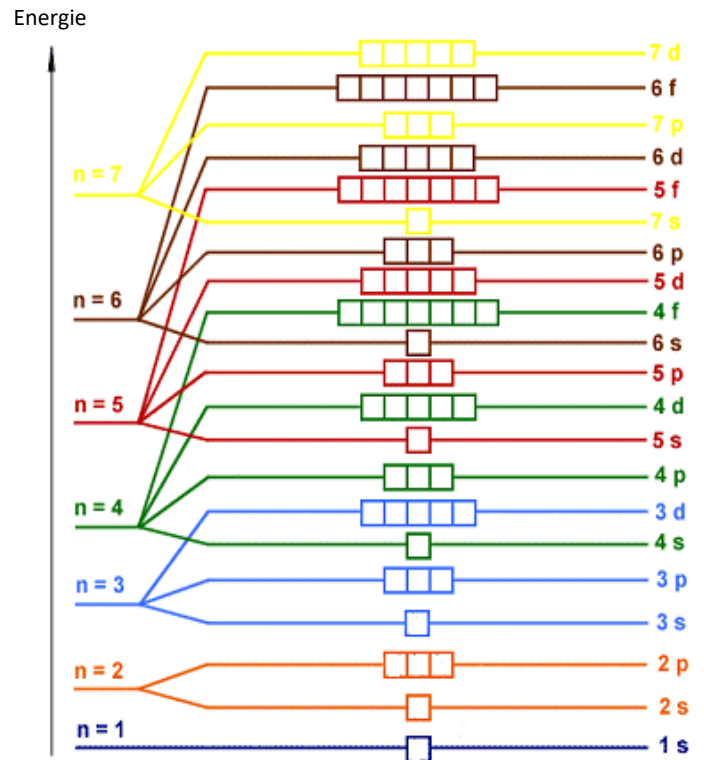
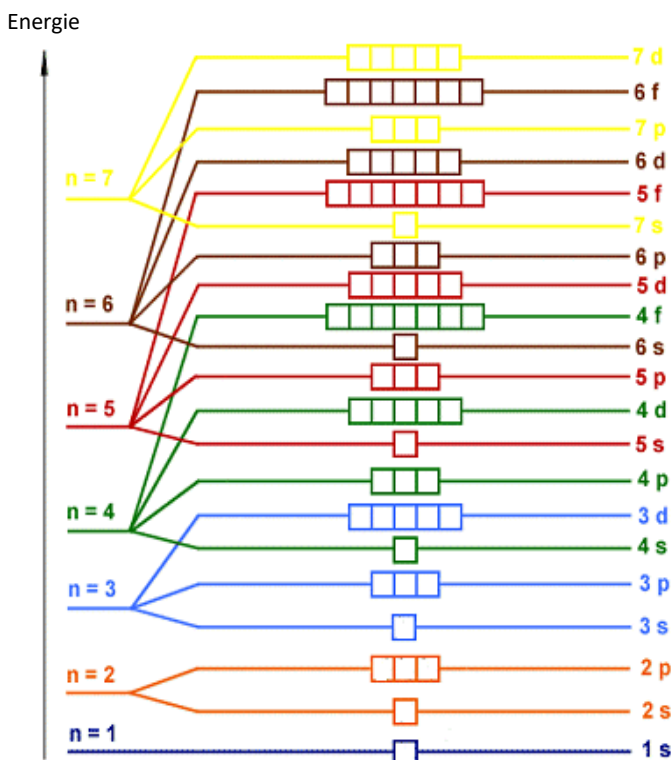


b. Eisen-Atom (OZ 26)

Betrachte die Stellung der beiden Elemente im Periodensystem und leite einen Zusammenhang zwischen der Stellung und der Besetzung der Schalen ab.

a. Kalium

b. Eisen



### Merke:

In Hauptgruppe 1 + 2 werden die  $s$ -Orbitale besetzt.

In den Hauptgruppen 3-8 werden die  $d$ -Orbitale besetzt.

In den Nebengruppen werden die \_\_\_\_\_-Orbitale der \_\_\_\_\_ Schale besetzt.

In den inneren Nebengruppen (Lanthanoide und Actinoide) werden die \_\_\_\_\_-Orbitale der \_\_\_\_\_ Schale besetzt.