

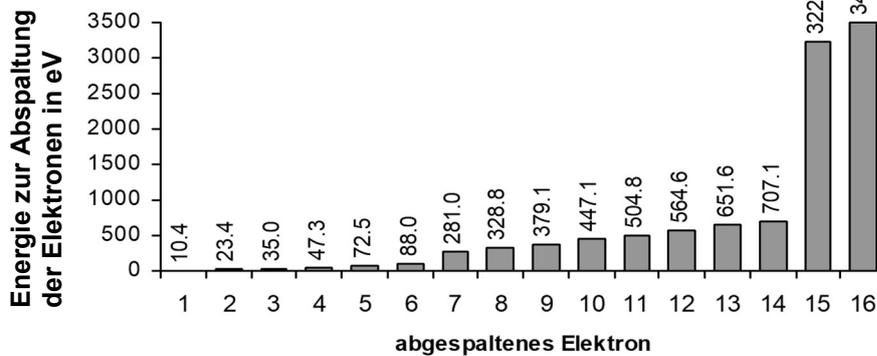
► **Schalenmodell (nach Bohr)**

- \_\_\_\_\_
- \_\_\_\_\_
- \_\_\_\_\_
- \_\_\_\_\_
- Verwendung:
- \_\_\_\_\_
- \_\_\_\_\_
- \_\_\_\_\_

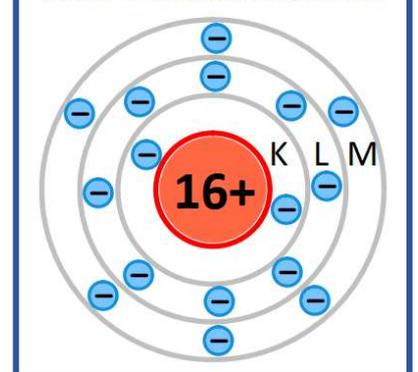
Die Schalen von innen nach außen

Schale	max. Elektronenzahl

Ionisierungsenergien vom Schwefelatom



Das Schwefelatom



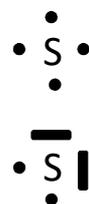
► Hinweis zur **Elektronenschreibweise (LEWIS-Formel)**

- Notiere das Elementsymbol
- Es werden nur die Elektronen der äußersten Schale betrachtet (Tipp: Anzahl der Außenelektronen=Hauptgruppe)
- Bis zu vier Elektronen werden im Uhrzeigersinn als Punkte um das Element notiert
- Ab fünf Elektronen werden die Einzelpunkte zu Elektronenpaaren ergänzt. Ein Elektronenpaar wird als Querstrich dargestellt

z.B. Schwefel

S

hat 6 Außenelektronen



Elektronenschreibweise Beispiele

H      C      Li      Ca  
       N      Cl      Ne

Alles klar?

Nutze hier die  
Gelegenheit  
zum Üben!