

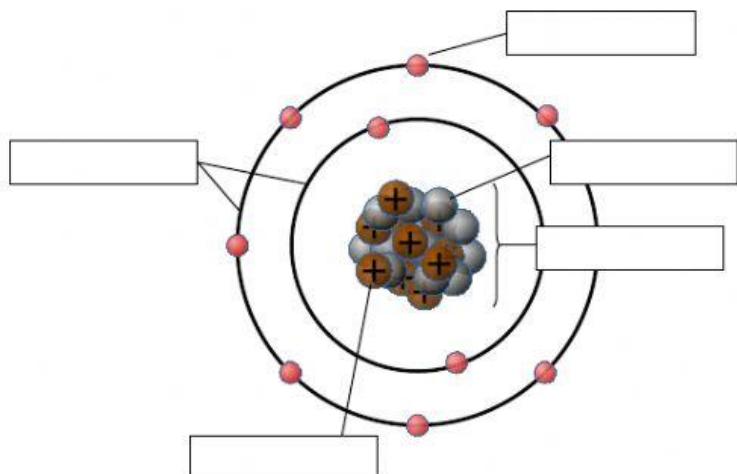
# Einordnung im Periodensystem

Ergänze die fehlenden Zeichen:

**K**

**115**  
**49**

Beschrifte das Diagramm:



Wähle die korrekten Begriffe:

**Edelgase**

**Schalen**

**8**

**physikalische**

**Elektronen**

**chemische**

Die Zahl der Schalen beeinflusst das \_\_\_\_\_ Verhalten eines Elements, während die Zahl der Elektronen auf der äußersten Schale das \_\_\_\_\_ Verhalten beeinflusst.

Elemente aus der gleichen Gruppe im Periodensystem haben die gleiche Zahl an \_\_\_\_\_ in ihrer äußersten Schale, während Elemente in der gleichen Periode die gleiche Anzahl an \_\_\_\_\_ haben.

Alle Elemente versuchen eine genauso stabile Elektronenanordnung zu erreichen wie die \_\_\_\_\_. Dazu benötigen sie \_\_\_\_\_ Elektronen in der äußersten Schale.

C. Ziegler 2/2021