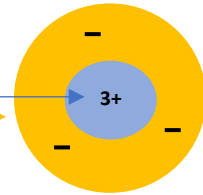


Wiederholung Ordnungszahl:

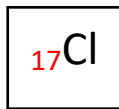
Lithium:



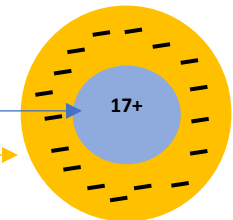
Die **3** ist die **Ordnungszahl** und bedeutet, dass das Lithium-Atom 3 Protonen im **Kern** und 3 Elektronen in der **Hülle** hat:



Chlor:

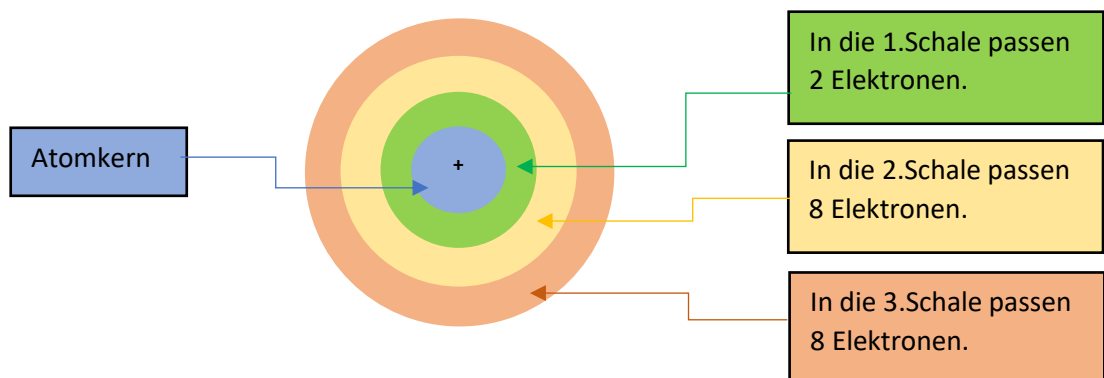


Die **17** ist die **Ordnungszahl** und bedeutet, dass das Chlor-Atom 17 Protonen im **Kern** und 17 Elektronen in der **Hülle** hat:



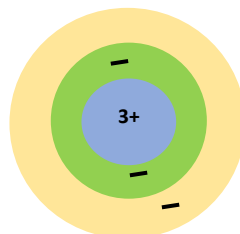
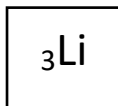
Das Schalenmodell

NEU: Die Elektronen in der Hülle werden in Schalen angeordnet:



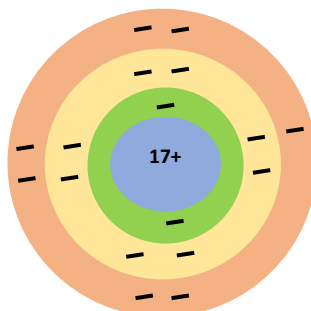
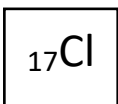
Man füllt die Schalen von innen nach außen mit Elektronen. Wenn die **1.Schale** voll ist, befüllt man die **2.Schale**. Wenn die 2.Schale auch voll ist, befüllt man die **3.Schale**:

Lithium:



In die **1.Schale** passen zwei Elektronen, also muss das dritte Elektron in die **2.Schale**.

Chlor:



In die **1.Schale** passen zwei Elektronen, also müssen weitere Elektronen in die **2.Schale**. Dort passen acht Elektronen rein. Mit den zwei aus der 1.Schale sind wir bei 10 Elektronen. Cl hat insgesamt 17 Elektronen, also müssen die restlichen sieben Elektronen in die **3.Schale**.

Wende das oben vorgestellte Schalenmodell an und zeichne folgende Atome:

