

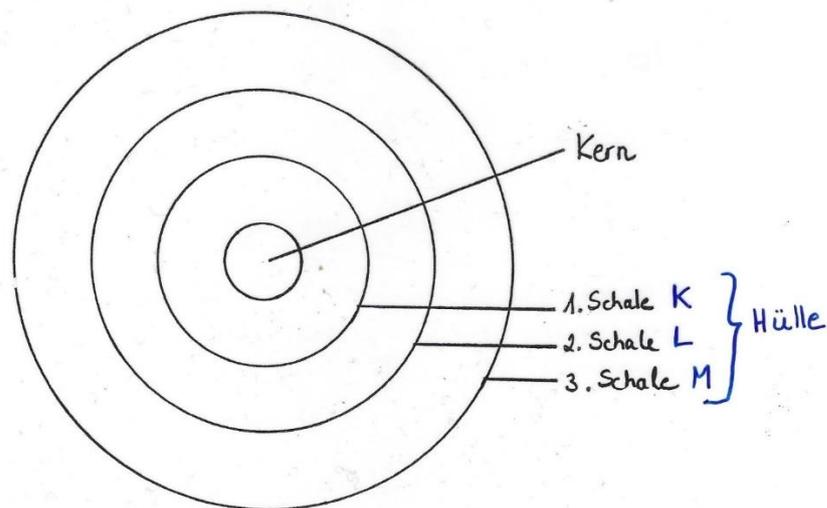
Arbeitsauftrag vom 25.05. bis 29.05.

Schaut euch bitte auf youtube folgendes Video an (Schalenmodell):

<https://www.youtube.com/watch?v=cG770N48Hzk>

Hefteintrag:

Das Schalenmodell



Die Elektronen sind **nicht beliebig** in der Atomhülle verteilt, sondern sie bewegen sich in bestimmten Räumen, die wie Zwiebelschalen um den Atomkern angeordnet sind.

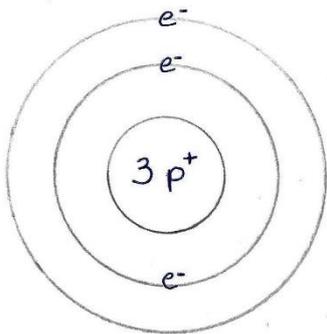
Die Schalen werden immer von **innen nach außen** mit Elektronen besetzt.

- 1. Schale: maximal 2 Elektronen
- 2. Schale maximal 8 Elektronen
- 3. Schale maximal 18 Elektronen

Die Elektronen, die sich in der jeweils **äußeren Schale** eines Atoms befinden heißen **Außenelektronen**.

Bsp:

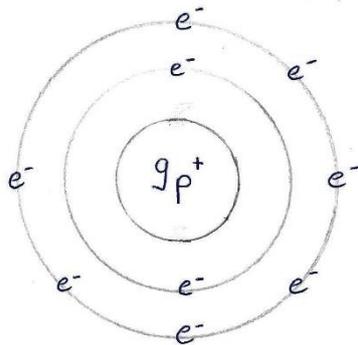
Lithium: $3 p^+, 3 e^-$



Elektronen-
verteilung in Zahlen:

2 | 1
↑ ↓
1. Schale 2. Schale

Fluor: $9 p^+, 9 e^-$



Elektronen-
verteilung in Zahlen:

2 | 7

Probiere es nun selbst und zeichne jeweils ein Schalenmodell von

- a) Kohlenstoff
- b) Neon
- c) Natrium

Bitte **sendet** mir bis spätestens **Samstag (30.5.)** ein Bild eurer Hausaufgabe per email zu!

→ b.koegel@burgfeldschule-speyer.de