

Multiple Choice



Hinweis:

Mehrere Antworten möglich.

- ## Multiple Choice
-  **Hinweis:**
Mehrere Antworten möglich.
- ① In der Atomhülle befinden sich ...
 - ☐ Protonen
 - ☐ Positronen
 - ☐ Neutronen
 - ☐ Elektronen
 - ② Im Atomkern befinden sich ...
 - ☐ Protonen
 - ☐ Positronen
 - ☐ Neutronen
 - ☐ Elektronen
 - ③ Beim Elektronenschalenmodell werden die Schalen ... mit Elektronen besetzt
 - ☐ von außen nach innen
 - ☐ von unten nach oben
 - ☐ von innen nach außen
 - ☐ von oben nach unten
 - ④ Das Elektronenschalenmodell wurde entwickelt nach dem Atommodell von
 - ☐ Dalton
 - ☐ Rutherford
 - ☐ Thomson
 - ☐ Bohr
 - ⑤ Wie viele Elektronen passen auf die L, M und N-Schale?
 - ☐ 8
 - ☐ 2
 - ☐ 4
 - ☐ 6
 - ⑥ Wie viele Elektronen passen auf die K-Schale?
 - ☐ 8
 - ☐ 2
 - ☐ 4
 - ☐ 6
 - ⑦ Die Ordnungszahl eines Elementes gibt an die Anzahl ...
 - ☐ der Elektronen in der äußersten Schale
 - ☐ der Gesamtelektronen in der Hülle
 - ☐ der Neutronen im Kern
 - ☐ der Protonen im Kern

Elektronenschalenmodelle zeichnen.

- Ermittle von den Elementen **Helium**, **Sauerstoff** und **Natrium** die Ordnungszahl.
- Leite daraus die Protonenanzahl im Kern und die Gesamtelektronenanzahl in der Hülle ab.
- Zeichne nun die Elektronenschalenmodelle.

A large grid of graph paper with 20 columns and 10 rows. The grid is composed of small squares, with a larger square in the top-left corner, likely for a title or drawing. The rest of the grid is a uniform 19x9 area of smaller squares.