

## 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 20 columns and 10 rows. The bottom row is shaded light blue. The grid is used for drawing a graph.