

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.

- a) Ermittle von den Elementen **Helium, Sauerstoff** und **Natrium** die Ordnungszahl.
 b) Leite daraus die Protonenzahl im Kern und die Gesamtelektronenzahl in der Hülle ab.
 c) Zeichne nun die Elektronenschalenmodelle.
