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 Protonenanzahl im Kern und die Gesamtelektronenanzahl in der Hülle ab.
c) Zeichne nun die Elektronenschalenmodelle.

Angaben zu den Urhebern und Lizenzbedingungen der einzelnen Bestandteile dieses Dokuments finden Sie unter
https://www.tutory.de/entdecken/dokument/22e02bfc