

HÜ Bohr

① Wie wird das Bohr'sche Atommodell auch genannt? / 2

② Besetzung der Schalen / 2

- Nenne die Formel, mit der sich die maximale Besetzung der Schalen berechnen lässt.



③ Besetzung der Schalen. (Fülle die Lücken aus)

Die erste Schale (-Schale) kann mit maximal Elektronen belegt werden.

Die Schale (L-Schale) kann mit maximal Elektronen belegt werden.

Die dritte Schale (-Schale) kann mit maximal Elektronen belegt werden.

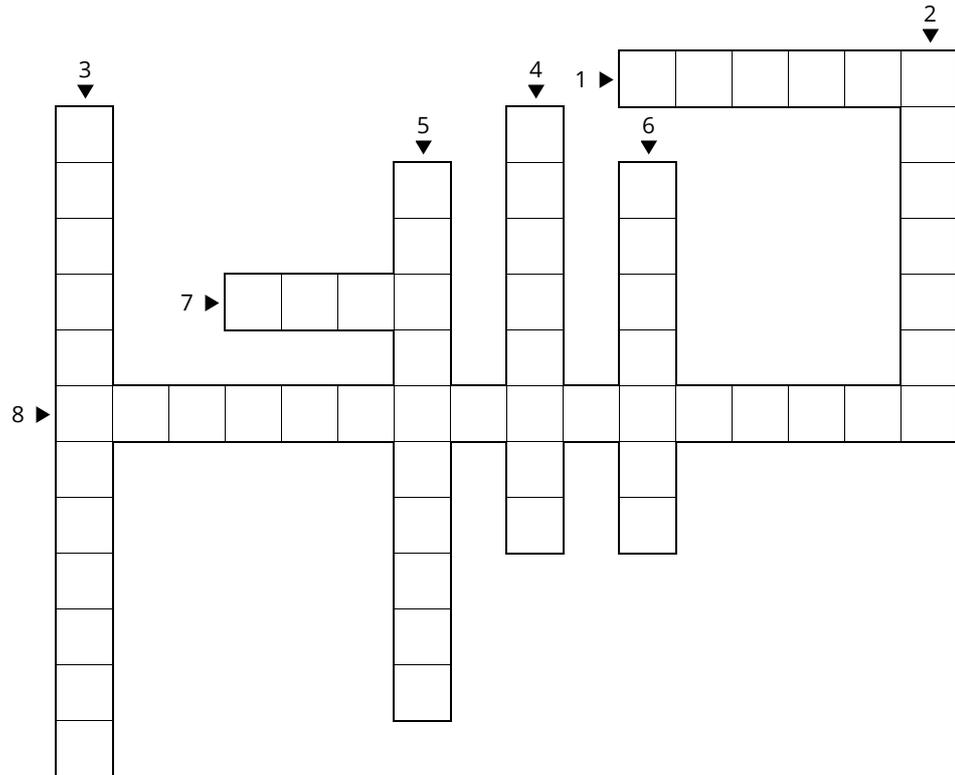
Die vierte Schale (-Schale) kann mit maximal Elektronen belegt werden.

④ Trage in die Tabelle die Besetzung der einzelnen Schalen ein. / 6

| Element | K-Schale | L-Schale | M-Schale | N-Schale |
|-------------------------------|----------|----------|----------|----------|
| Kohlenstoff (6 Elektronen) | | | | |
| Aluminium (13 Elektronen) | | | | |
| Kalium (19 Elektronen) | | | | |

⑤

/ 4



- 1 ▶ Welches Elementarteilchen wird mit p^+ abgekürzt?
- 2 ▶ Welches Elementarteilchen wird mit n abgekürzt?
- 3 ▶ So wird der Goldfolienversuch auch genannt.
- 4 ▶ Die maximale Anzahl an Elektronen auf der M-Schale.
- 5 ▶ Er führte den Goldfolienversuch durch.
- 6 ▶ Ladung eines Elektron
- 7 ▶ Die maximale Anzahl an Elektronen auf der äußersten Schale.
- 8 ▶ So werden die Elektronen auf der äußersten Schale genannt.

Punkte:

/ 14

Note