

① Trage die passenden Begriffe in die Lücken ein!

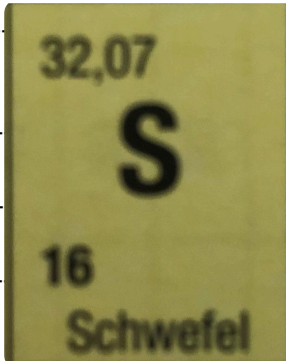
Das Periodensystem umfasst alle bekannten der Erde. Das Periodensystem ist unterteilt in senkrechte Spalten und waagrechte Reihen. Die Spalten nennt man . Die Reihen nennt man . Es gibt Hauptgruppen und Perioden. Die Elemente sind nach ihrer geordnet. Sie gibt an wie viele im Atomkern enthalten sind. Auf den befinden sich die Elektronen. Die Anzahl der Elektronen in einem Atom ist der Anzahl der Protonen. Im Atomkern sind auch die enthalten. Die Neutronen halten die auseinander.

② Welche Elementarteilchen befinden sich im Atomkern?

- Elektronen
- Protonen
- Neutronen
- Molekül

③ Ordne die Ordnungszahl (OZ) dem Element zu!

- OZ 6 ● Wasserstoff (H)
- OZ 11 ● Silber (Ag)
- OZ 8 ● Natrium (Na)
- OZ 47 ● Sauerstoff (O)
- OZ 1 ● Kohlenstoff (C)

④ Beschrifte die Elementkachel mit den richtigen Begriffen

The image shows a yellow element tile for Sulfur (S). The tile contains the following information: the atomic weight 32,07 at the top, the chemical symbol S in the center, the atomic number 16 at the bottom left, and the name 'Schwefel' at the bottom right. Four dashed lines connect the empty input boxes on the left to the corresponding parts of the tile: the top box to the atomic weight, the second box to the symbol, the third box to the atomic number, and the bottom box to the name.