

Multiple Choice – ATOMBAU-PERIODENSYSTEM

1. In der Hülle des Atoms befinden sich

- a. Protonen
- b. Neutronen
- c. Elektronen



2. Im Kern befinden sich

- a. positiv geladene Neutronen
- b. positiv geladene Protonen
- c. negativ geladene Protonen

3. Im Periodensystem sind die Elemente geordnet nach

- a. den Schalen
- b. der Anzahl der Elektronen
- c. der Anzahl der Protonen

4. Die Kernladungszahl gibt an

- a. die Anzahl der Kernteilchen
- b. die Anzahl der Protonen
- c. die Anzahl der Neutronen

5. Die Massenzahl gibt an

- a. die Anzahl der Protonen, Elektronen und Neutronen
- b. die Anzahl der Protonen und Neutronen
- c. die Anzahl der Elektronen

6. Die senkrechten Reihen im Periodensystem heißen

- a. Perioden
- b. Gruppen
- c. Schalen

7. Elemente in einer waagrechten Reihe im Periodensystem haben

- a. gleiche Anzahl von Protonen
- b. gleiche Anzahl von Schalen
- c. gleiche Anzahl von Außenelektronen

8. Das Element in der 3. Periode, 1. Gruppe heißt

- a. Beryllium
- b. Magnesium
- c. Natrium

9. Ein Element der 1. Gruppe geht gerne eine Verbindung ein mit einem Element der

- a. 2. Gruppe
- b. 7. Gruppe
- c. 8. Gruppe

10. Dieses Element geht keinerlei Verbindungen ein

- a. Sauerstoff
- b. Wasserstoff
- c. Helium

LÖSUNG

Multiple Choice – ATOMBAU-PERIODENSYSTEM



- In der Hülle des Atoms befinden sich**
 - Protonen
 - Neutronen
 - Elektronen**
- Im Kern befinden sich**
 - positiv geladene Neutronen
 - positiv geladene Protonen**
 - negativ geladene Protonen
- Im Periodensystem sind die Elemente geordnet nach**
 - den Schalen
 - der Anzahl der Elektronen
 - der Anzahl der Protonen**
- Die Kernladungszahl gibt an**
 - die Anzahl der Kernteilchen
 - die Anzahl der Protonen**
 - die Anzahl der Neutronen
- Die Massenzahl gibt an**
 - die Anzahl der Protonen, Elektronen und Neutronen
 - die Anzahl der Protonen und Neutronen**
 - die Anzahl der Elektronen
- Die senkrechten Reihen im Periodensystem heißen**
 - Perioden
 - Gruppen**
 - Schalen
- Elemente in einer waagrechten Reihe im Periodensystem haben**
 - gleiche Anzahl von Protonen
 - gleiche Anzahl von Schalen**
 - gleiche Anzahl von Außenelektronen
- Das Element in der 3. Periode, 1. Gruppe heißt**
 - Beryllium
 - Magnesium
 - Natrium**
- Ein Element der 1. Gruppe geht gerne eine Verbindung ein mit einem Element der**
 2. Gruppe
 - 7. Gruppe**
 8. Gruppe
- Dieses Element geht keinerlei Verbindungen ein**
 - Sauerstoff
 - Wasserstoff
 - Helium**