

PeriodenSystem der Elemente ()

Aufbau: Hinweis: Film PSE I musstewissen Chemie (Dauer 8 Min)

<https://www.youtube.com/watch?v=J2KJRRH0E3Y>

	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
1								
2								
3								
4								
5								
6								
7								

↓ Elemente, die in einer Spalte stehen,

	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
1								
2								
3								
4								
5								
6								
7								

→ Elemente, die in einer Zeile stehen,

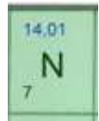
Aufgabe:

a) Schreibe die Elemente mit Namen und Symbol der II. Hauptgruppe auf.

b) Schreibe die Elemente mit Namen und Symbol der 3. Periode auf.

Info aus dem PSE

Was bedeuten die Zahlen im Periodensystem der Elemente bei dem Element Stickstoff (N)?



14,01: _____

bzw. _____

7: _____

Bohrsches Atommodell

Film: Atommodell nach Bohr I musstewissen Chemie (Dauer 8 Min)

[\(1\) Periodensystem der Elemente I Teil 1 I musstewissen Chemie - YouTube](#)

Stickstoff

Info:

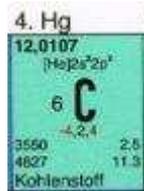
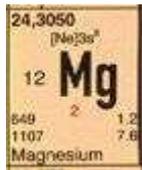
Kern: Anzahl **Protonen** mit +

Elektronen auf den Schalen mit -

- 1. Schale: maximal 2 Elektronen
- Neue Schale wird erst begonnen, wenn die vorherige voll besetzt ist.
- 2. und 3. Schale maximal 8 Elektronen

Lewis Schreibweise;

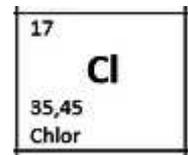
Weitere Beispiele



Lewis Schreibweise

Aufgabe:

Was bedeuten die Zahlen im Periodensystem der Elemente bei dem Element Chlor (Cl)?



_____:

bzw. _____

_____:

Gib die Lewis Schreibweise an.

Themen Arbeit Nr. 1 (20.11.24)

- Gegenstand und Stoff (Material)
- Aggregatzustand (am Beispiel Wasser)
Schaubild Aggregatzustandsübergänge
- Stoffe wandeln sich um
Chemische Reaktionen sind Vorgänge, bei denen neue Stoffe mit neuen Eigenschaften entstehen
- Reaktionsgleichungen
- in Worten
- Eisen und Sauerstoff reagiert zu _____
- Kupfer und Sauerstoff reagiert zu _____
- Eisen und Schwefel reagiert zu _____
- Zink und Schwefel reagiert zu _____
- in Symbolen (chemisch)
- Unterscheidung exotherme und endotherme Reaktion
- PSE
Aufbau, Info aus dem PSE
- Bohrsches Atommodell
- Lewis Schreibweise