

# 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.

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

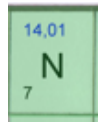
b) Schreibe die Elemente mit Namen und Symbol der 3. Periode auf.

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

## 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:**

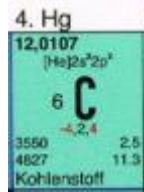
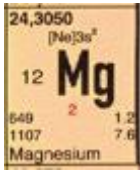
Kern: Anzahl **Protonen** mit +

**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;

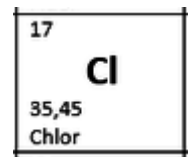
# Weitere Beispiele



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