

## Übung: Atom - Ion

Name:..... Klasse:..... Datum:.....

### Hilfsmittel: Tafelwerk, Hefter, Partner

1. Leite den Atombau des Elements Natrium aus seiner Stellung im PSE ab!  
(3 Angaben, keine Skizze)

.....  
.....  
.....

2. Begründe die Stellung des Elements Blei im PSE mit seinem Atombau!  
(3 Angaben, keine Skizze)

.....  
.....  
.....

3. Beschreibe, wie die Elemente Phosphor und Schwefel jeweils ihren stabilen Zustand erreichen können! Gib die chemischen Zeichen für die dabei entstehenden Ionen an!

.....  
.....  
.....  
.....  
.....

### Löse die 4. und 5. Aufgabe auf der Rückseite!

4. Zeichne jeweils das Modell eines Fluor-Atoms und eines Chlor-Atoms! Nenne 1 Gemeinsamkeit und 3 Unterschiede im Bau(!) dieser Teilchen!
5. Um seinen stabilen Zustand zu erreichen, muss das Stickstoff-Atom 3 Elektronen aufnehmen und wird somit zum 3-fach negativ geladenen Stickstoff-Ion.

Zeichne jeweils das Modell des Stickstoff-Atoms und des Stickstoff-Ions!  
Nenne 2 Gemeinsamkeiten und 2 Unterschiede im Bau(!) dieser Teilchen!

