

Übung: PSE - Atombau - chemische Bindung

1. Begründen Sie die Stellung des Elements Zinn im PSE mit seinem Atombau!

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

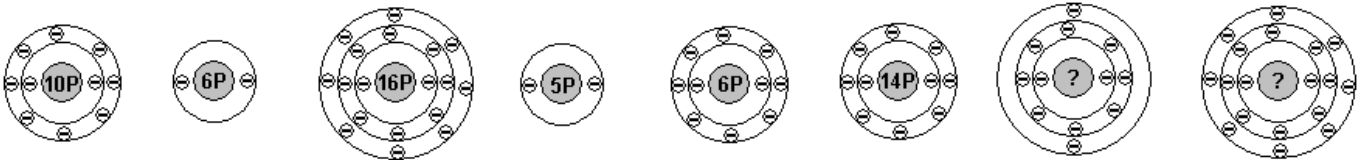
2. Leiten Sie den Atombau des Elements Aluminium aus seiner Stellung im PSE ab! Stellen Sie ein Aluminium-Atom modellhaft dar!

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

3. Beschreiben Sie, wie die Elemente Magnesium und Sauerstoff eine chemische Bindung eingehen!

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

4. Geben Sie alle in Frage kommenden Namen, Teilchenarten und chemischen Zeichen an, die man folgenden modellhaften Abbildungen zuordnen kann!



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

5. Notieren Sie die chemischen Zeichen für die Ionen der folgenden Elemente:

Cäsium [] Barium [] Thallium [] Blei [] Bismut [] Polonium [] Astat []

6. Zeichnen Sie jeweils das Modell eines Schwefel-Atoms und eines Schwefel-Ions! Geben Sie sowohl 2 Gemeinsamkeiten als auch 2 Unterschiede im Bau dieser Teilchen an!

