

Übung: PSE - Atombau - Ionenbildung

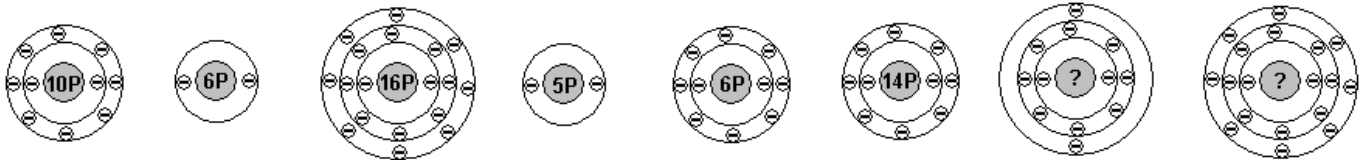
1. Leiten Sie den Atombau des Elements Aluminium aus seiner Stellung im PSE ab! Stellen Sie ein Aluminiumatom modellhaft dar!

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

2. Beschreiben und begründen Sie, wie die Elemente Beryllium und Sauerstoff jeweils ihren stabilen Zustand (Edelgaskonfiguration) erreichen können!

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

3. Geben Sie alle möglichen(!) Namen und chemischen Zeichen für die dargestellten Teilchen an!



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

4. Notieren Sie die Gleichungen für die Ionenbildung folgender Elemente:

- Po
- Fr
- Tl
- I
- Sn
- Ba
- Xe
- Sb

5. Magnesium reagiert mit Sauerstoff. Stellen Sie die Reaktionsgleichung auf! Beschreiben Sie den Verlauf dieser Reaktion, indem Sie die Veränderung der Teilchen betrachten!

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

