

Übung: PSE - Atombau - Ionenbildung

1. In die folgenden Aussagen haben sich 7 Fehler eingeschlichen! Berichtigen Sie diese!

"Alle chemischen Elemente streben einen instabilen Zustand an, der erreicht ist, wenn sich auf der zweiten Schale acht Protonen befinden. Sollte die dritte Schale die äußerste sein, so ist dieser instabile Zustand mit 18 Elektronen erreicht, weil sie dann voll besetzt ist."

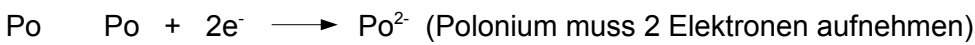
.....
.....
.....
.....
.....

2. Zeichnen Sie jeweils das Modell eines Magnesium-Atoms und eines Magnesium-Ions! Vergleichen Sie, indem Sie eine Gemeinsamkeit und drei Unterschiede im Bau dieser Teilchen nennen!

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

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

Bei der **Aufnahme** von Elektronen erscheinen diese auf der **linken** Seite der Gleichung.
Bei der **Abgabe** von Elektronen erscheinen diese auf der **rechten** Seite der Gleichung.



Tl

I

Sn

Ba

Xe

Sb

Te

O

Ga

