Fragen zum Lernmodul Zusammenhang Atombau und PSE

1. K :1 Elektron abgeben K+

Cl: 1 Elektron aufnehmen Cl-

N: 3 Elektronen aufnehmen N3-

Al: 3 Elektronen abgeben Al3+

Ar: Bildet keine Ionen

1. Hohe: K, Cl

Mittlere: Na, Al

Keine: Ar

1. K: ganz

L: ganz

M: nicht Ganz

N: nicht Ganz

O: nicht Ganz

Repetition der Begriffe:

* Ordnungszahl …. In welchem Zusammenhang steht sie zum Atombau?
* Auffüllen der Schalen …. Welchen Zusammenhang hat dies mit dem Aufbau des PSE?
* Chemische Reaktivität …. Wo ist sie besonders hoch, wo mittel und wo verschwindet sie fast vollständig?
* Periode …. Was ist deren Elementen gemeinsam?
* Gruppe …. Was haben deren Elemente gemeinsam?
* Alkalimetalle …. Wie viele Elektronen besitzen sie auf der äussersten Schale?

Tieferliegende Schalen …. Wann werden wie viele Elektronen ab welcher Schale nachträglich aufgefüllt?