

PSE – Anzahl Schalen und Elektronen auf der äussersten Schale

	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
1. Schale	1 H 							2 He
2. Schale	3 Li 	4 Be 	5 B 	6 C 	7 N 	8 O 	9 F 	10 Ne
3. Schale	11 Na 	12 Mg 	13 Al 	14 Si 	15 P 	16 S 	17 Cl 	18 Ar

⇒ Mit jeder **Periode** beginnt die Besetzung einer neuen **Schale**.

⇒ Atomsorten der gleichen **Gruppe** haben die gleiche Anzahl e^- in der **äussersten** Schale.
Ausnahme: **He**.

Periodennummer: Anzahl Schalen

Hauptgruppennummer: Anzahl Valenzelektronen (e^- in der äussersten Schale)