vereinfachtes Periodensystem der Elemente (PSE) im Kugelwolkenmodell von Kimball

VI ← **Hauptgruppen-Nummer** (Anzahl der Außenelektronen)
Dargestellt ist die häufigste Form (Oxidationszahl)
* 32u ← **Massenzahl** in Unit (Protonen und Neutronen im Kern)
S ← **Kugelwolkenmodell** mit Elementsymbol und Außenelektronen
16 ← **Ordnungszahl** (Anzahl der Protonen und der Elektronen)
Schwefel ← **deutscher Name** nach IUPAC

Metall | Halbmetall | Halbleiter | Nichtmetall

Perioden	Hauptgruppen I	Hauptgruppen II	Nebengruppen VIII	Nebengruppen VIII	Nebengruppen VIII	Nebengruppen I	Nebengruppen II	Hauptgruppen III	Hauptgruppen IV	Hauptgruppen V	Hauptgruppen VI	Hauptgruppen VII	Hauptgruppen VIII
1.	1u H 1 Wasserstoff												4u He 2 Helium
2.	7u Li 3 Lithium	9u Be 4 Beryllium						11u B 5 Bor	12u C 6 Kohlenstoff	14u N 7 Stickstoff	16u O 8 Sauerstoff	19u F 9 Fluor	20u Ne 10 Neon
3.	23u Na 11 Natrium	24u Mg 12 Magnesium						* 27u Al 13 Aluminium	* 28u Si 14 Silicium	* 30u P 15 Phosphor	* 32u S 16 Schwefel	* 35u Cl 17 Chlor	40u Ar 18 Argon
4.	39u K 19 Kalium	40u Ca 20 Calcium		* 56u Fe 26 Eisen	* 59u Co 27 Kobalt	* 59u Ni 28 Nickel	* 64u Cu 29 Kupfer	* 65u Zn 30 Zink	* 70u Ga 31 Gallium	* 73u Ge 32 Germanium	* 75u As 33 Arsen	* 79u Se 34 Selen	* 80u Br 35 Brom	84u Kr 36 Krypton
5.	85u Rb 37 Rubidium	88u Sr 38 Strontium		* 101u Ru 44 Ruthenium	* 103u Rh 45 Rhodium	* 106u Pd 46 Palladium	* 108u Ag 47 Silber	* 112u Cd 48 Cadmium	* 115u In 49 Indium	* 118u Sn 50 Zinn	* 122u Sb 51 Antimon	* 128u Te 52 Tellur	* 127u I 53 Iod	131u Xe 54 Xenon
6.													

Alle mit * gekennzeichneten Atome können auch in anderer Form vorkommen. Die hier dargestellt Form ist die häufigste Oxidationszahl.

A.Spielhoff offenes-lernen.de CC BY SA 4.0