














Perioden	Hauptgruppen	
	1	2

Periodensystem der Elemente (PSE) im Toytomics-Molekülbaukasten von PFEIFFER

Hauptgruppen					
13	14	15	16	17	18
III	IV	V	VI	VII	VIII

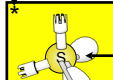
1.	 1 Wasserstoff	
2.	 3 Lithium	 4 Beryllium
3.	 11 Natrium	 12 Magnesium
4.	 19 Kalium	 20 Calcium
5.	 37 Rubidium	 38 Strontium
6.	 55 Cäsium	 56 Barium
7.	 87 Francium	 88 Radium

Metall

Halbleiter

Nichtmetall






























künstlich


































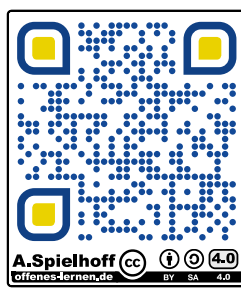
16 ← Nummer der Gruppe nach IUPAC
VI ← Hauptgruppen-Nummer
 Von diesem Element gibt es verschiedene Formen (Oxidationszahlen)
 Dargestellt ist die häufigste Form































Toytomicsmodell mit Elementsymbol und Außenelektronen
www.toytomics.de

16 ← Ordnungszahl
 Schwefel ← deutscher Name nach IUPAC

Nebengruppen											
3	4	5	6	7	8	9	10	11	12		
III	IV	V	VI	VII	VIII	VIII	VIII	I	II		
 21 Scandium	 22 Titan	 23 Vanadium	 24 Chrom	 25 Mangan	 26 Eisen	 27 Kobalt	 28 Nickel	 29 Kupfer	 30 Zink		
 39 Yttrium	 40 Zirkonium	 41 Niob	 42 Molybdän	 43 Technetium	 44 Ruthenium	 45 Rhodium	 46 Palladium	 47 Silber	 48 Cadmium		
 72 Hafnium	 73 Tantal	 74 Wolfram	 75 Rhenium	 76 Osmium	 77 Iridium	 78 Platin	 79 Gold	 80 Quecksilber			

 2 Helium					
 5 Bor	 6 Kohlenstoff	 7 Stickstoff	 8 Sauerstoff	 9 Fluor	 10 Neon
 13 Aluminium	 14 Silicium	 15 Phosphor	 16 Schwefel	 17 Chlor	 18 Argon
 31 Gallium	 32 Germanium	 33 Arsen	 34 Selen	 35 Brom	 36 Krypton
 49 Indium	 50 Zinn	 51 Antimon	 52 Tellur	 53 Iod	 54 Xenon
 81 Thallium	 82 Blei	 83 Bismut	 84 Polonium	 85 Astat	 86 Radon



6. Periode	Lantheta- noide 57 - 71	 57 Lanthan	 58 Cer	 59 Praseodym	 60 Neodym	 61 Promethium	 62 Samarium	 63 Europium	 64 Gadalinium	 65 Terbium	 66 Dysprosium	 67 Holmium	 68 Erbium	 69 Thullium	 70 Ytterbium	 71 Lutetium
7. Periode	Acti- noide 89 - 103	 89 Actinium	 90 Thorium	 91 Protactinium	 92 Uran	 93 Neptunium	 94 Plutonium	 95 Americium	 96 Curium	 97 Berkelium	 98 Californium	 99 Einsteinium	 100 Fermium	 101 Mendelevium	 102 Nobelium	 103 Lawrencium

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