

Periodensystem der Atomsorten (teilchenbezogen)

Perioden	Hauptgruppen			Nebengruppen										Hauptgruppen					
	I	II		III	IV	V	VI	VII	VIII										
1	¹ ₁ H 2,2 Wasserstoff															⁴ ₂ He Helium			
2	³ ₁ Li 1,0 Lithium	⁴ ₂ He 1,6 Beryllium														⁹ ₁₉ F 4,0 Fluor	¹⁰ ₁₀ Ne Neon		
3	¹¹ ₁₁ Na 0,9 Natrium	¹² ₁₂ Mg 1,3 Magnesium														¹⁶ ₈ O 3,4 Sauerstoff	¹⁷ ₁₇ Cl 3,2 Chlor	¹⁸ ₁₈ Ar Argon	
4	¹⁹ ₁₉ K 0,8 Kalium	²⁰ ₂₀ Ca 1,0 Calcium														³² ₁₆ S 2,6 Schwefel	³⁵ ₁₇ Cl 3,2 Chlor	³⁶ ₁₈ Ar Argon	
5	³⁷ ₃₇ Rb 0,8 Rubidium	³⁸ ₃₈ Sr 1,0 Strontium														⁷⁴ ₃₂ Ge 2,0 Germanium	⁷⁵ ₃₃ As 2,2 Arsen	⁷⁶ ₃₄ Se 2,6 Selen	⁷⁸ ₃₆ Kr Krypton
6	⁵⁵ ₅₅ Cs 0,8 Caesium	⁵⁶ ₅₆ Ba 0,9 Barium														¹²⁰ ₅₀ Sn 1,8 Zinn	¹²¹ ₅₁ Sb 2,1 Antimon	¹²² ₅₂ Te 2,1 Tellur	¹²⁴ ₅₄ Xe Xenon
7	⁸⁷ ₈₇ Fr 0,7 *Francium	⁸⁸ ₈₈ Ra 0,9 *Radium														²⁰⁸ ₈₂ Pb 1,9 Blei	²⁰⁹ ₈₃ Bi 2,0 Bismut	²¹⁰ ₈₄ Po 2,0 *Polonium	²²² ₈₆ Rn *Radon

Legende:

-IV bis +IV Kohlenstoff

12C 2,6

6

Symbol

Oxidationszahlen

Nukleonenzahl

Ordnungszahl

Atomradius

Elektronen negativität

*** = radioaktiv**

Als Nukleonenzahl wurde die Anzahl des am häufigsten vorkommenden (langlebigen) Isotops angegeben.

Lanthanoide und Actinoide

¹³⁹ ₅₇ La 1,1 Lanthan	¹⁴⁰ ₅₈ Ce 1,1 Cer	¹⁴¹ ₅₉ Pr 1,1 Praseodym	¹⁴⁴ ₆₀ Nd 1,1 Neodym	¹⁴⁷ ₆₁ Pm 1,1 *Promethium	¹⁵² ₆₂ Sm 1,2 Samarium	¹⁵³ ₆₃ Eu 1,2 Europium	¹⁵⁸ ₆₄ Gd 1,3 Gadolinium	¹⁵⁹ ₆₅ Tb 1,2 Terbium	¹⁶⁴ ₆₆ Dy 1,2 Dysprosium	¹⁶⁵ ₆₇ Ho 1,2 Holmium	¹⁶⁶ ₆₈ Er 1,2 Erbium	¹⁶⁹ ₆₉ Tm 1,3 Thulium	¹⁷⁴ ₇₀ Yb 1,1 Ytterbium
²²⁷ ₈₉ Ac 1,1 *Actinium	²³² ₉₀ Th 1,1 *Thorium	²³¹ ₉₁ Pa 1,5 *Protactinium	²³⁸ ₉₂ U 1,4 *Uran	²³⁷ ₉₃ Np 1,4 *Neptunium	²⁴⁴ ₉₄ Pu 1,3 *Plutonium	²⁴³ ₉₅ Am 1,3 *Americium	²⁴⁷ ₉₆ Cm 1,3 *Curium	²⁴⁷ ₉₇ Bk 1,3 *Berkelium	²⁵¹ ₉₈ Cf 1,3 *Californium	²⁵² ₉₉ Es 1,3 *Einsteinium	²⁵⁷ ₁₀₀ Fm 1,3 *Fermium	²⁵⁸ ₁₀₁ Md 1,3 *Mendelevium	²⁵⁹ ₁₀₂ No 1,3 *Nobelium