

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														¹⁷ ₁₇ Cl 3,2 Chlor	¹⁸ ₁₈ Ar Argon	
4	¹⁹ ₁₉ K 0,8 Kalium	²⁰ ₂₀ Ca 1,0 Calcium														³⁵ ₃₅ Br 2,6 Brom	³⁶ ₃₆ Kr Krypton	
5	³⁷ ₃₇ Rb 0,8 Rubidium	³⁸ ₃₈ Sr 1,0 Strontium														⁵³ ₅₃ I 2,7 Iod	⁵⁴ ₅₄ Xe Xenon	
6	⁵⁵ ₅₅ Cs 0,8 Caesium	⁵⁶ ₅₆ Ba 0,9 Barium														⁸⁵ ₈₅ At 2,2 Astat	⁸⁶ ₈₆ Rn Radon	
7	⁸⁷ ₈₇ Fr 0,7 *Francium	⁸⁸ ₈₈ Ra 0,9 *Radium														¹¹⁷ ₁₁₇ Ts *Tenness	¹¹⁸ ₁₁₈ Og *Oganesson	

Legende:
-IV bis +IV 12C 2,6 Kohlenstoff
Oxidationszahlen Nukleonenzahl Ordnungszahl Symbol Elektronegativität
* = 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