

**Periodensystem der Elemente**

Oxidationszahlen – wichtige – in Verbindungen (laut der Konvention römische Ziffern wurden besser lesbare arabische Ziffern gesetzt)

Elektronenkonfiguration

Atomradius (Atomradius) im Element, hier in Å (in pm)  
Kovalenzradius für Einfachbindungen in pm (nach Pauling; polare Bindungen und Mehrfachbindungen sind kürzer)  
Van-der-Waals-Radius in pm  
Reduktionspotential E° (in V mit Anzahl (n) der Elektronen für: + ne → E° (Metalle)  
E°(O₂) + nH⁺ + ne → nH₂O  
E°(O₂(g) + 2H⁺ + 2e → 2H₂O(l))  
Massenanteil in % des Elements in der Erdkruste (bis 16 km Tiefe) plus Hydrosphäre (Weltmeere) plus Atmosphäre. Massenanteil berechnet aus natürlichen Zerfallsreihen oder anderen natürlichen Kernprozessen

Elektronenkonfiguration: [He], [Ne], [Ar], [Kr], [Xe], [Rn]

Reduktionspotential E° (in V mit Anzahl (n) der Elektronen für: + ne → E° (Metalle)  
E°(O₂) + nH⁺ + ne → nH₂O  
E°(O₂(g) + 2H⁺ + 2e → 2H₂O(l))

Massenanteil in % des Elements in der Erdkruste (bis 16 km Tiefe) plus Hydrosphäre (Weltmeere) plus Atmosphäre. Massenanteil berechnet aus natürlichen Zerfallsreihen oder anderen natürlichen Kernprozessen

Dieses Periodensystem ist auch erhältlich als Poster im Format 70 x 100 cm, mit Kunststoff beschützt. (Best.-Nr. 10 100)

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	
1A	2A	3A	4A	5A	6A	7A	8	9	10	11A	12	13A	14A	15A	16A	17A	18A	
1	H	He																
2	Li	Be																
3	Na	Mg																
4	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
5	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
6	Cs	Ba	La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu	
7	Fr	Ra																