

Periodensystem

- ▶ Diese Seite ist der Ausgangspunkt für detaillierte Darstellungen des Periodensystems. Da die normale Bildschirmgröße zu klein ist, um alle Informationen in der üblichen Darstellungsart des Periodensystems zu fassen, lassen sich durch Anklicken weitere Ebenen, geordnet nach den **Haupt-** und **Nebengruppen**, darstellen.
 - Die Hauptgruppen sind dabei die mit römischen Buchstaben und "A" gekennzeichneten Elemente in einer Spalte des Periodensystems; die Nebengruppen sind mit "B" markiert.
- ▶ Durch Anklicken der Gruppennummer oder eines Elementes lassen sich zahlreiche Daten für die betreffende Gruppe aufrufen

Basics

- ▶ Für *E-Techniker* etc. ist nur wichtig:
 - Die Edelgase haben die "optimale" Elektronenzahl. Die Elemente links daneben (**Halogene**) haben im Vergleich dazu ein Elektron zu wenig, die **Chalkogene** haben zwei Elektronen zu wenig. Elemente in Prinzip rechts daneben (aber aus Darstellungsgründen ganz links außen) haben ein Elektron zu viel (**Alkalimetalle**), zwei Elektronen zuviel (**Erdalkalimetalle**), usw.
 - **C, Si**, etc. in der **Hauptgruppe IV** haben **4** Elektronen zu wenig.
 - Beim Großteil der Elemente kann man lange philosophieren, ob sie jetzt zu wenig oder zu viel Elektronen haben. Rauskommen wird aber durch Philosophieren eher nichts (siehe Aristoteles, der immer daneben lag). Wer's wirklich wissen will, lernt Chemie.

Alkali	Erdalkali												Chalkogene	Halogene	Edelgase		
IA	IIA	IIIB	IVB	VB	VIB	VII B	VIII B	IB	IIB	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	VIII		
H															He		
Li	Be									B	C	N	O	F	Ne		
Na	Mg									Al	Si	P	S	Cl	Ar		
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	J	Xe
Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
Fr	Ra	Ac															

Lanthanoiden und Actiniden

La	Ce	Pr	Nd	Rm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu
Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lw