

Wertigkeiten im Periodensystem der Elemente

I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	Hauptgruppen Legende: Die 1. Zahl gibt die bevorzugte Wertigkeit an!			P			
H I							He 0							1
Li I	Be II	B III	C IV, II	N III, V	O II	F I	Ne 0							2
Na I	Mg II	Al III	Si IV	P III, V	S II, IV, VI	Cl I	Ar 0							3
K I	Ca II	Ga III, I	Ge II, IV	As III, V	Se II, IV, VI	Br I	Kr 0							4
Rb I	Sr II	In III, I	Sn II, IV	Sb III, V	Te II, IV, VI	I I	Xe 0							5
Cs I	Ba II	Tl I, III	Pb II, IV	Bi III	Po* IV, VI	At* I, III, V, VII	Rn* 0							6
Nebengruppen		III	IV	V	VI	VII	VIII			I	II			
		Sc III	Ti II, IV	V II, III, IV	Cr II, III, IV, VI	Mn II, III, IV, VII	Fe II, III	Co II	Ni II	Cu I, II	Zn II	4		
		Y	Zr IV	Nb	Mo III, VI	Tc	Ru	Rh	Pd II	Ag I	Cd II	5		
		La	Hf	Ta	W IV, VI	Re	Os	Ir	Pt II	Au III	Hg I, II	6		

Legende: Die mit einem * versehenen Elemente sind radioaktiv.