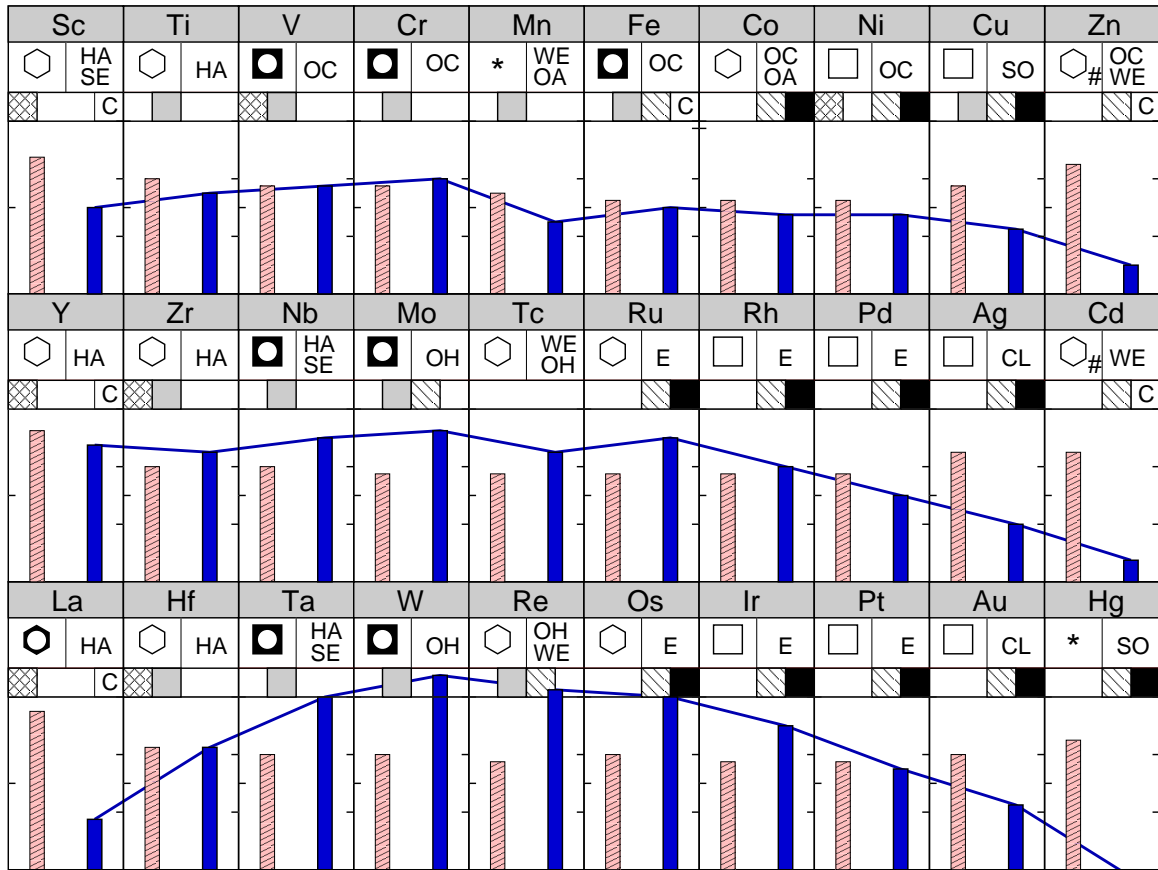


8. Nebengruppenmetalle (Forts.)

8.2. Elemente



<p>Zeichenerklärung:</p> <p>Strukturtyp: h.c.p., f.c.c., b.c.c., d.h.c.p.</p> <p>Vorkommen: Silicat, Oxid, Sulfid (Arsenid..), metallisch (gediegen)</p> <p>Schmelzpunkt [°C]: 1000, 2000, 3000</p> <p>Metallradius [pm]: 100, 200</p>	<p>Darstellungsverfahren:</p> <p>SE Schmelzflußelektrolyse WE wässr. Elektrolyse OC Reduktion des Oxids mit C OA Reduktion des Oxids mit Ca, Al... OH Reduktion des Oxids mit H₂ SO Reduktion des Sulfids mit O₂ HA Redukt. d. Halogenide m. Ca, Mg... CL Cyanidlaugerei E gediegen</p>	<p>Struktur:</p> <p> f.c.c. h.c.p. b.c.c. d.h.c.p. * eigener T. # verzerrt</p> <p>Vorkommen:</p> <p> Silicat Oxid Sulfid (Arsenid..) metallisch (gediegen)</p>
---	--	---

Übersicht: Schmelzpunkte, Vorkommen, Strukturen, Darstellungen, Atomradien