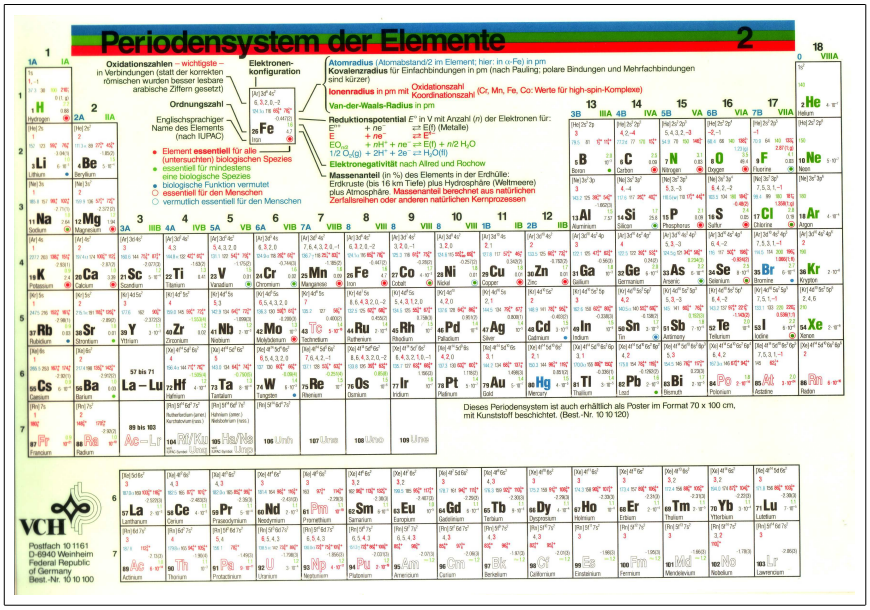
Periodensystem der Elemente
Oxidationszahlen – wichtigste – in Verbindungen (statt der korrekten römischen wurden besser lesbare arabische Ziffern gesetzt)
Ordnungszahl
Englischsprachiger Name des Elements (nach IUPAC)
Elektronenkonfiguration
Atomradius (Atomabstand/2 im Element; hier: in α-Fe) in pm
Kovalenzradius für Einfachbindungen in pm (nach Pauling; polare Bindungen und Mehrfachbindungen sind kürzer)
Ionenradius in pm mit Oxidationszahl
Koordinationszahl
(Cr, Mn, Fe, Co: Werte für high-spin-Komplexe)
Van-der-Waals-Radius in pm
Reduktionspotential E° in V mit Anzahl (n) der Elektronen für:
Elektronegativität nach Allred und Rochow
Massenanteil (in %) des Elements in der Erdrinde; Erdkruste (bis 16 km Tiefe) plus Hydrosphäre (Weltmeere) plus Atmosphäre.
Element essentiell für alle (untersuchten) biologischen Spezies
essentiell für mindestens eine biologische Spezies
biologische Funktion vermutet
essentiell für den Menschen
vermutlich essentiell für den Menschen
Dieses Periodensystem ist auch erhältlich als Poster im Format 70 x 100 cm, mit Kunststoff beschichtet. (Best.-Nr. 10 10 120)
VCH
Postfach 10 1161
D-6940 Weinheim
Federal Republic of Germany
Best.-Nr. 10 10 100