

Badische Landesbibliothek Karlsruhe

Digitale Sammlung der Badischen Landesbibliothek Karlsruhe

Die Atomtheorie in ihrer neuesten Entwicklung

Graetz, Leo

Stuttgart, 1918

Illustration: Das periodische System der Elemente

urn:nbn:de:bsz:31-91571

	I		II		III		IV		V		VI		VII		VIII	
0	a	b	a	b	a	b	a	b	a	b	a	b	a	b		
Helium He 4,0	Lithium Li 6,94		Beryllium Be 9,1		Bor B 11,0		Kohlenstoff C 12,0		Stickstoff N 14,0		Sauerstoff O 16,0		Fluor F 19,0			
Neon Ne 20,2	Natrium Na 23,0		Magnesium Mg 24,3		Aluminium Al 27,1		Silicium Si 28,3		Phosphor P 31,0		Schwefel S 32,0		Chlor Cl 35,5			
Argon A 39,9	Kalium K 39,1		Calcium Ca 40,1		Scandium Sc 44,1		Titan Ti 48,1		Vanadin V 51,0		Chrom Cr 52,0		Mangan Mn 54,9		Eisen, Kobalt, Nickel Fe 55,8, Co 58,9, Ni 58,7	
	Kupfer Cu 63,5		Zink Zn 65,4		Gadolinium Ga 69,9		Germanium Ge 72,5		Arsen As 74,9		Selen Se 79,2		Brom Br 79,9			
Krypton Kr 82,9	Rubidium Rb 85,4		Strontium Sr 87,6		Yttrium Y 88,7		Zirkon Zr 90,6		Niobium Nb 93,5		Molybdän Mo 96,0				Ruthenium, Rhodium, Ru 101,7, Rh 102,9, Palladium Pd 106,7	
	Silber Ag 107,9		Cadmium Cd 112,4		Indium In 114,8		Zinn Sn 118,7		Antimon Sb 120,2		Tellur Te 127,5		Jod J 126,9			
Xenon X 130,2	Cäsium Cs 132,8		Barium Ba 137,3		Lanthan La 139,0		Cer Ce 140,3									
									Tantal Ta 181,5		Wolfram Wo 184,0					
	Gold Au 197,2		Quecksilber Hg 200,6		Thallium Tl 204,0		Blei Pb 207,2		Wismut Bi 208,0							
			Radium Ra 226,0				Thorium Th 232,1				Uran U 238,2					