

In welchen Strukturen binden sich Ionen?

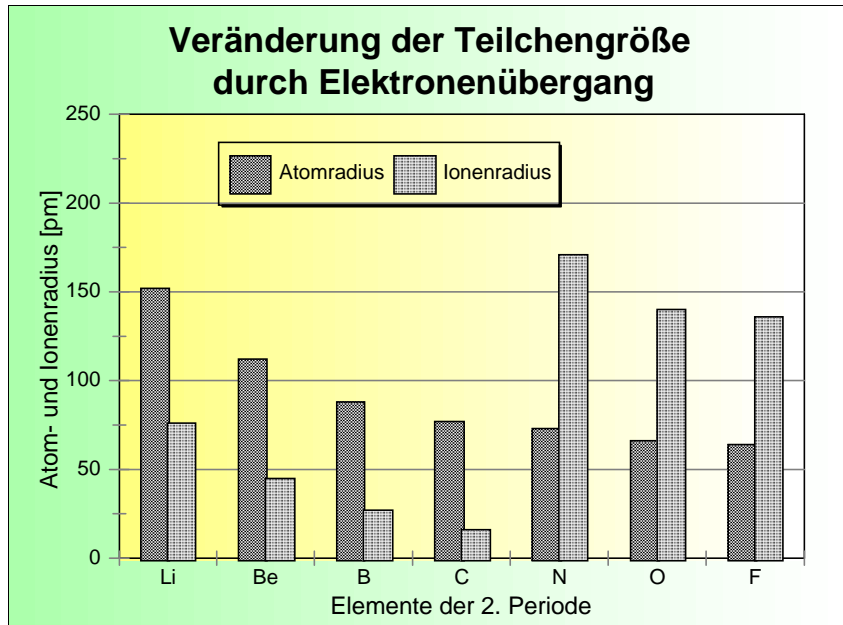


Abb. 1:
Atom- und Ionenradien
der 2. Periode

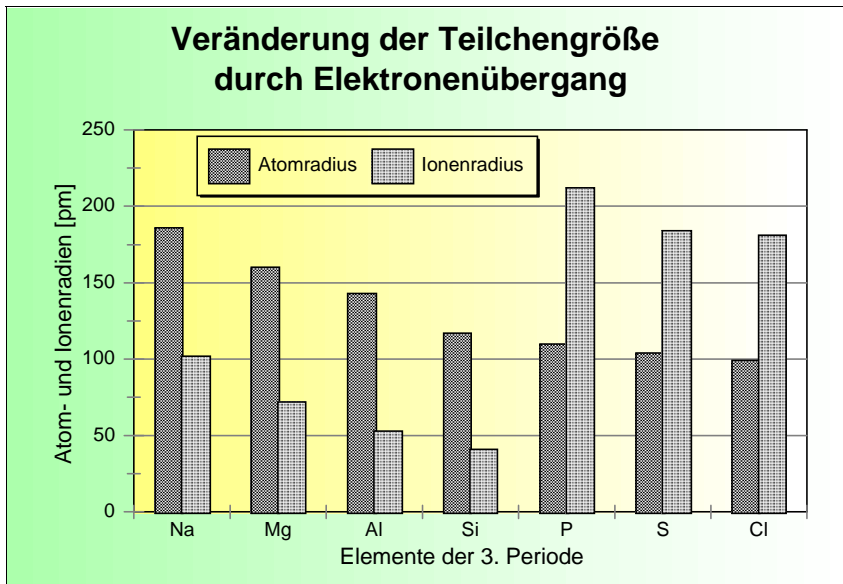


Abb. 2:
Atom- und
Ionenradien
der 3. Periode

2. Periode	Li	Be	B	C	N	O	F
Atomradius	152	112	88	77	73	66	64
Ionenradius	76	45	27	16	171	140	136
3. Periode	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl
Atomradius	186	160	143	117	110	104	99
Ionenradius	102	72	53	41	212	184	181

alle Größen in [pm] = $1 \cdot 10^{-12}$ m (Picometer)