

Ionenradien der Hauptgruppenelemente (nach Huheey, Keiter, Keiter, Anorganische Chemie)

Element	OZ	Ionenladung	Koordinationszahl	Radius [pm]
Wasserstoff	1	1+	1	-
		1+	2	-
Lithium	3	1+	4	73
		1+	6	90
		1+	8	106
Natrium	11	1+	4	113
		1+	5	114
		1+	6	116
		1+	7	126
		1+	8	132
		1+	9	138
		1+	12	153
Kalium	19	1+	4	151
		1+	6	152
		1+	7	160
		1+	8	165
		1+	9	169
		1+	10	173
		1+	12	178
Rubidium	37	1+	6	166
		1+	7	170
		1+	8	175
		1+	9	177
		1+	10	180
		1+	11	183
		1+	12	186
		1+	14	197
Cäsium	55	1+	6	181
		1+	8	188
		1+	9	192
		1+	10	195
		1+	11	199
		1+	12	202
Francium	87	1+	6	194
Beryllium	4	2+	3	30
		2+	4	41
		2+	6	59
Magnesium	12	2+	4	71
		2+	5	80
		2+	6	86
		2+	8	103
Calcium	20	2+	6	114
		2+	7	120
		2+	8	126
		2+	9	132
		2+	10	137
		2+	12	148
Strontium	38	2+	6	132
		2+	7	135
		2+	8	140
		2+	9	145
		2+	10	150
		2+	12	158

Ionenradien der Hauptgruppenelemente (nach Huheey, Keiter, Keiter, Anorganische Chemie)

Element	OZ	Ionenladung	Koordinationszahl	Radius [pm]
Bor	5	3+	3	15
		3+	4	25
		3+	6	41
Aluminium	13	3+	4	53
		3+	5	62
		3+	6	67,5
		3+	6	61
Gallium	31	3+	4	61
		3+	5	69
		3+	6	76
Indium	49	3+	4	76
		3+	6	94
		3+	8	106
Thallium	81	1+	6	164
		1+	8	173
		1+	12	184
		3+	4	89
		3+	6	102,5
Kohlenstoff	6	3+	8	112
		4+	3	6
		4+	4	29
		4+	6	30
Silicium	14	4+	4	40
		4+	6	54
Germanium	32	2+	6	87
		4+	4	53
		4+	6	67
Zinn	50	4+	4	69
		4+	5	76
		4+	6	83
		4+	7	89
		4+	8	95
Blei	82	4+	4	79
		4+	6	70
Stickstoff	7	3-	4	132
		3+	6	30
		5+	3	4,4
		5+	6	27
Phosphor	15	3+	6	58
		5+	4	31
		5+	5	43
		5+	6	52
Arsen	33	3+	6	72
		5+	4	47,5
		5+	6	60
Antimon	51	3+	4 pyr.	90
		3+	5	94
		3+	6	90
		5+	6	74
Bismut	83	3+	5	110
		3+	6	117
		3+	8	131
		5+	6	90

