

2. Strukturchemie kovalenter Festkörper

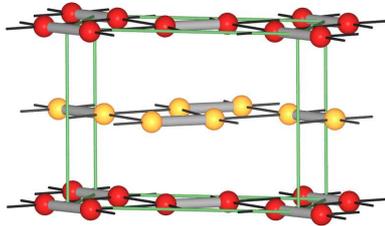
2.1. Bindung, Konzepte, Radien

r_{kov}	H						He
r_{vdW}	37						-
	120						140
r_{kov}		C	N	O	F	Ne	
r_{vdW}		77	74	74	72	-	
		170	155	152	147	154	
r_{kov}		Si	P	S	Cl	Ar	
r_{vdW}		117	110	104	99	-	
		210	180	180	175	188	
r_{kov}		Ge	As	Se	Br	Kr	
r_{vdW}		122	121	117	114	-	
		185	190	185	185	202	
r_{kov}		Sn	Sb	Te	I	Xe	
r_{vdW}		140	141	137	133	-	
		200	206	198	198	216	

Kovalenz- und van-der-Waals-Radien der Nichtmetalle

2.2. Elementstrukturen

2.2.2. Halogene



X_2	$r_{kov.}$	r_{vdW}	d_{X-X}^1 intramol.	d_{X-X}^2 in Schichten	d_{X-X}^3 zwischen Schichten	d^2/d^1
F_2	72	147	149	282		
Cl_2	99	175	198	332-382	374-397	1.93
Br_2	114	185	227	331-379	399-414	1.67
I_2	133	198	267	357-405	435-450	1.52

2.2.3. Chalkogene

