

3.3.4. Binäre Metalloxide (Übersicht)

	Li	Be												
I	76 □													
II		45 △												
	Na	Mg											Al	
I	102 □													
II		72 ■												
III													III 54 ☒ ●	
	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	
I	138 □			▲							77 ◻			
II	II 100 ■			68 ■	79 ■	73 ■	67 ■	61 ■	65 ■	68 ■	73 ◻	74 △		
III		III 75 ◻		67 ●	64 ●	62 ●	58 ◻	55 ☒ ●					III 62 ☒ ●	
IV			IV 61 ◻▼	58 ▼	55 ▼	53 ▼								
V				V 54 *										
VI					VI 44 ◊									
VII						VII 46 ○								
	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn
I	152 □										115 ◻			
II	II 118 ■			■	◻					86 ◻	94 ◻	95 ■		69 ◻
III		III 90 ◻		72					67 ●				80 ◻	
IV			IV 72 ●	68 ▼	65 ▼	65 ▼	62 ▼	60 ▼						
V				V 64 *										
VI					VI 59 ◊									
VII						VII 56 ○								
VIII							VIII 36 ⊙							
	Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb
I	167 ■												150 *	
II	II 135 ■									80 ◻		102 *		119 ◻
III		III 103 ◻									85 *		89 ◻	
IV			IV 71 ●	68 ▼	66 ▼	63 ▼	63 ▼	63 ▼	63 ▼	63 ▼				78 ▼
V				V 64 *	62	58 ?								
VI					VI 60 ◆	55 ◆								
VII						VII 53 ●								
VIII							VIII 39 ⊙							

Ionenradien nach Shannon (KZ 6)

- * eigener Typ
- ◻ anti-CaF₂
- anti-CdCl₂
- ▲ anti-CdI₂
- ◻ Cu₂O
- △ Wurtzit
- NaCl
- ◻ NbO
- ◻ PtS
- ◻ PbO
- ◻ C-Struktur
- ☒ -Al₂O₃
- Korund
- ◻ La₂O₃ (A,B)
- ▼ Rutil
- ◻ CaF₂
- Anatas
- ZrO₂
- ◊ CrO₃
- ◆ ReO₃
- ◊ MoO₃
- Mn₂O₇
- Re₂O₇
- ⊙ OsO₄

M₂X

MX

M₂X₃

MX₂

M₂X₅

MX₃

M₂X₇

MX₄