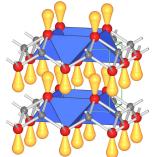
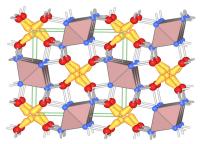
5. Tetrele (Elemente der IV. Hauptgruppe, nur Ge, Sn, Pb)

6. Pentele (Pnicogene, Elemente der V. Hauptgruppe, nur As, Sb und Bi) 5/6.1. Übersicht

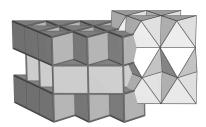
0/0121 0 8 02 82 0220						
	Ge	Sn	Pb	As	Sb	Bi
EN	1.8	1.8	1.9	2.2	1.8	1.7
${\bf r}_{M^{4+/5+}} \; [{\rm pm}] \; ({\rm CN} \; 6)$	53	69	78	46	60	76
Elemente	\longleftarrow glänzende bis graue luftstabile Metalle \longrightarrow					
Schmelzpunkt [°C]	945	232	327	subl.	631	271
Struktur	Diamant	Diamant, β -Sn	f.c.c.	graues As		
Darstellung	Red. mit H_2 Red. mit C o. Röstreaktion					
Legierungen	mit ähnlichen Metallen: niedrig schmelzende Lote					
	$\operatorname{mit} A^{\operatorname{I},\operatorname{II}}$ -Metallen: Metallide (Zintl-Phasen)					
Hydride	$M\mathrm{H}_4$ zunehehmend instabiler			MH_3 zunehmend instabiler		
Halogenide	MX_4 : X =F: hochschmelzend,			MX_3 : Moleküle bzw. BiI_3 -Typ		
	2	X=Cl: Moleküle		MF_5 : Moleküle bzw.		
				Oktaederketten		
Chalkogenide	$\mathrm{GeO}_2,\mathrm{GeO}$:			M	$_2O_3$	
	ähnlich Si-O	$\mathrm{Sn_3O_4}$	Pb_3O_4	M	$_4\mathrm{O}_6$	
		SnO_2	(Mennige)	As_4S_4	$\mathrm{Sb_2O_4}$	$\mathrm{Bi}_2\mathrm{O}_3$
		(Zinnstein)	Gemischtv.	(Realgar)	(Cervantit)	(Defekt-CaF ₂)



PbO: [OPb₄]-Tetraeder, Pb²⁺ mit stereochemisch aktivem Lone-Pair



 Pb_3O_4 (Mennige): $[Pb^{IV}O]_6$ -Oktaeder



NiAs: Oktaeder [NiAs₆]; trigonale Prismen [AsNi₆]

7. Lanthanoide

