

**Badische Landesbibliothek Karlsruhe**

**Digitale Sammlung der Badischen Landesbibliothek Karlsruhe**

**Systematische Uebersicht der sogenannten  
unorganischen Verbindungen**

**Weltzien, Karl**

**Heidelberg, 1867**

Vieratomige Metalloide

[urn:nbn:de:bsz:31-34947](https://nbn-resolving.org/urn:nbn:de:bsz:31-34947)

## Vieratomige Metalloide.

C = 12.	Si = 28.	Ti = 50. <sup>1)</sup>	Zr = 54,5.	Sn = 116. <sup>1)</sup>
H <sup>4</sup> C	H <sup>4</sup> Si	—	—	—
—	—	F <sup>2</sup> ti	—	F <sup>2</sup> sn
—	F <sup>4</sup> Si	F <sup>4</sup> Ti <sup>2)</sup>	F <sup>4</sup> Zr	F <sup>4</sup> Sn
—	—	—	F <sup>4</sup> Zr + 3H <sup>2</sup> O	—
—	—	F <sup>2</sup> ti + F <sup>4</sup> Ti	—	—
—	H <sup>2</sup> SiF <sup>6</sup>	H <sup>2</sup> TiF <sup>6</sup>	—	—
Cl <sup>2</sup> C	Cl <sup>2</sup> Si	Cl <sup>2</sup> ti	—	Cl <sup>2</sup> sn
—	—	—	—	Cl <sup>2</sup> sn + 2H <sup>2</sup> O
Cl <sup>4</sup> C	Cl <sup>4</sup> Si	Cl <sup>4</sup> Ti	Cl <sup>4</sup> Zr	Cl <sup>4</sup> Sn
—	—	—	—	Cl <sup>4</sup> Sn + 3H <sup>2</sup> O
—	—	Cl <sup>4</sup> Ti + 5H <sup>2</sup> O	—	Cl <sup>4</sup> Sn + 5H <sup>2</sup> O
—	—	—	—	2H <sup>2</sup> N + Cl <sup>4</sup> Sn
—	—	4H <sup>2</sup> N + Cl <sup>4</sup> Ti	—	4H <sup>2</sup> N + Cl <sup>4</sup> Sn
—	—	2H <sup>2</sup> P + Cl <sup>4</sup> Ti	—	2H <sup>2</sup> P + Cl <sup>4</sup> Sn
—	—	2H <sup>2</sup> PHCl + 3Cl <sup>4</sup> Ti	—	—
—	—	—	—	N <sup>2</sup> O <sup>3</sup> + Cl <sup>4</sup> Sn <sup>2)</sup>
—	—	Cl <sup>2</sup> N <sup>2</sup> O <sup>2</sup> + Cl <sup>4</sup> Ti <sup>2)</sup>	—	Cl <sup>2</sup> N <sup>2</sup> O <sup>2</sup> + Cl <sup>4</sup> Sn <sup>2)</sup>
—	—	2Cl <sup>4</sup> S + Cl <sup>4</sup> Ti	—	2Cl <sup>4</sup> S + Cl <sup>4</sup> Sn
—	—	2Cl <sup>4</sup> SeO + Cl <sup>4</sup> Ti	—	2Cl <sup>4</sup> SeO + Cl <sup>4</sup> Sn
—	—	—	—	SO <sup>3</sup> + Cl <sup>4</sup> Sn(?)
—	—	Cl <sup>2</sup> ti + Cl <sup>4</sup> Ti	—	Cl <sup>2</sup> sn + Cl <sup>4</sup> Sn
—	—	—	—	Br <sup>2</sup> sn
—	Br <sup>4</sup> Si	—	—	Br <sup>4</sup> Sn
—	—	—	—	J <sup>2</sup> sn
—	—	—	—	4H <sup>2</sup> N + J <sup>2</sup> sn
—	—	J <sup>4</sup> Ti	—	J <sup>4</sup> Sn
—	—	—	—	ClJsn
—	—	—	—	SiSnF <sup>6</sup>
CO	SiO	—	—	snO
CO <sup>2</sup>	SiO <sup>2</sup> <sup>3)</sup>	TiO <sup>2</sup> <sup>4)</sup>	ZrO <sup>2</sup>	SnO <sup>2</sup> <sup>4)</sup>
—	—	tiO + TiO <sup>2</sup>	—	snO + SnO <sup>2</sup>
—	H <sup>2</sup> SiO <sup>3</sup>	H <sup>2</sup> TiO <sup>3</sup>	H <sup>2</sup> ZrO <sup>3</sup>	H <sup>2</sup> SnO <sup>3</sup>
—	H <sup>2</sup> Si <sup>2</sup> O <sup>5</sup>	—	—	—
—	H <sup>2</sup> Si <sup>3</sup> O <sup>7</sup>	—	—	—
—	H <sup>4</sup> Si <sup>2</sup> O <sup>9</sup>	—	—	—
—	H <sup>2</sup> Si <sup>4</sup> O <sup>11</sup> <sup>2)</sup>	—	—	—
—	H <sup>2</sup> Si <sup>4</sup> O <sup>9</sup>	—	—	—
—	H <sup>2</sup> Si <sup>8</sup> O <sup>17</sup>	—	—	—
Cl <sup>2</sup> CO	—	—	—	Cl <sup>2</sup> SnO
4H <sup>2</sup> N + Cl <sup>2</sup> CO	—	—	—	—
Br <sup>2</sup> CO	—	—	—	—

<sup>1)</sup> Quarz, Bergkrystall, Opal.  
<sup>2)</sup> Siliceon.

<sup>1)</sup> Titanür = ti = H<sup>2</sup>  
Titanid = Ti = 2H<sup>2</sup>.  
<sup>2)</sup> Warwikit (ist der Hauptsache nach Fluortitan, der Enceladit ein zersetzter Warwikit).  
<sup>3)</sup> N<sup>2</sup>O<sup>3</sup> } Cl<sup>4</sup>.  
Ti } Cl<sup>4</sup>.  
<sup>4)</sup> Rutil (Arkansit), Anatas und Brookit und der Nigrin (Ilmenorutil) sind eisenreichere Abänderungen des Rutils.

<sup>1)</sup> Stannür = sn = H<sup>2</sup>  
Stannid = Sn = 2H<sup>2</sup>.  
<sup>2)</sup> N<sup>2</sup>O<sup>3</sup> } O  
Sn } Cl<sup>4</sup>.  
<sup>3)</sup> N<sup>2</sup>O<sup>3</sup> } Cl<sup>4</sup>.  
Sn } Cl<sup>4</sup>.  
<sup>4)</sup> Zinnstein (Zinnerz; Holzzinn).

CS <sup>2</sup>	SiS <sup>2</sup>	TiS <sup>2</sup>	ZrS <sup>2</sup>	snS
H <sup>2</sup> CS <sup>2</sup>	---	---	---	SnS <sup>2</sup> 1)
H <sup>2</sup> C <sup>2</sup> S <sup>3</sup>	---	---	---	---
---	---	---	ZrSO <sup>3</sup> (?)	snSO <sup>3</sup>
---	---	---	---	snSO <sup>4</sup>
---	---	---	ZrS <sup>2</sup> O <sup>3</sup>	SnS <sup>2</sup> O <sup>3</sup>
---	---	---	Zr <sup>2</sup> S <sup>2</sup> O <sup>10</sup>	---
---	---	---	Zr <sup>3</sup> S <sup>2</sup> O <sup>12</sup>	---
---	---	Ti <sup>2</sup> S <sup>2</sup> O <sup>12</sup> (?)	---	---
---	---	---	---	SnSe <sup>2</sup>
---	---	---	---	SnSe <sup>2</sup> O <sup>3</sup> (?)
C <sup>2</sup> N <sup>2</sup>	---	---	---	---
---	---	3Ti <sup>2</sup> N <sup>2</sup> + TiC <sup>2</sup> N <sup>2</sup>	---	snN <sup>2</sup> O <sup>3</sup>
---	---	---	---	SnN <sup>4</sup> O <sup>12</sup>
---	---	---	---	Sn <sup>2</sup> P <sup>2</sup>
---	---	HTiPO <sup>3</sup> (?)	---	HsnPO <sup>3</sup>
---	---	---	---	Sn <sup>2</sup> P <sup>2</sup> O <sup>7</sup> 2)
---	---	---	---	HsnPO <sup>4</sup>
---	---	TiP <sup>2</sup> O <sup>7</sup> (?)	---	SnP <sup>2</sup> O <sup>7</sup> 3)
---	---	---	---	Sn <sup>2</sup> P <sup>2</sup> O <sup>9</sup> 4)
---	---	---	ZrSiO <sup>4</sup> 1)	---
---	---	---	ZrSiO <sup>4</sup> + 1/2 H <sup>2</sup> O 2)	---
---	---	TiAs <sup>2</sup> O <sup>7</sup> (?)	---	SnAs <sup>2</sup> O <sup>7</sup> (?)
---	---	---	---	snAs <sup>2</sup> S <sup>4</sup>
---	---	---	---	SnAs <sup>2</sup> S <sup>5</sup>
---	---	---	---	snAs <sup>2</sup> S <sup>6</sup>
---	---	---	---	SnAs <sup>2</sup> S <sup>7</sup>
---	---	---	---	SnSb <sup>2</sup> O <sup>7</sup> (?)
---	---	---	---	snSb <sup>2</sup> S <sup>6</sup> (?)
			1) Zirkon.	1) Zinnkies.
			2) Malakon.	2) Para-Phosphit des Stannids.
				3) Sn(PO) <sup>2</sup> O <sup>5</sup> .
				4) Sn <sup>2</sup> (PO) <sup>2</sup> O <sup>7</sup> .