

Badische Landesbibliothek Karlsruhe

Digitale Sammlung der Badischen Landesbibliothek Karlsruhe

**Systematische Uebersicht der sogenannten
unorganischen Verbindungen**

Weltzien, Karl

Heidelberg, 1867

Dreiatomige Metalloide

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

OO ² 1)	SO ²	SeO ²	TeO ²
—	H ² SO ³	H ² SeO ³	H ² TeO ³
—	SO ³	—	TeO ³
—	H ² SO ⁴	H ² SeO ⁴	H ² TeO ⁴
—	H ² S ² O ⁷	—	—
—	H ² S ² O ³	—	—
—	H ² S ² O ⁵	—	—
—	H ² S ² O ⁶	—	—
—	H ² S ⁴ O ⁶	—	—
—	H ² S ⁶ O ⁶	—	—
—	HClSO ³	—	—
—	Cl ² SO	Cl ² SeO	—
—	Cl ² SO ²	—	—
—	—	SeS ²	TeS ²
—	—	—	TeS ³
—	—	H ² SSeO ³ 1)	—
—	—	H ² S ² SeO ⁶ 2)	—

1) Ozon.

1) Selen-Dithionsäure
(für sich nicht bekannt).
2) Selen-Trithionsäure
(für sich nicht bekannt).

Dreiatomige Metalloide.

B = 11.	N = 14.	P = 31.	As = 75.	Sb = 129.	Bi = 208.
—	H ³ N	H ³ P	H ³ As	H ³ Sb	H ³ Bi
—	2H ³ N + Cl ³ S	—	—	—	—
—	4H ³ N + Cl ³ S	—	—	—	—
—	—	H ² P (?)	—	—	—
—	—	HP ² (?)	—	—	—
F ³ B	—	—	F ³ As	F ³ Sb	F ³ Bi
—	—	—	—	—	Cl ² Bi
Cl ³ B	Cl ³ N	Cl ³ P	Cl ³ As	Cl ³ Sb	Cl ³ Bi
—	—	—	—	H ³ N + Cl ³ Sb	—
—	—	—	—	—	H ³ N + 2BiCl ³
—	—	5H ³ N + Cl ³ P	—	—	—
—	—	Cl ³ P	—	Cl ³ Sb	—
—	—	—	—	6H ³ N + Cl ³ Sb	—
—	—	—	—	Cl ³ SeO + Cl ³ Sb	—
—	—	—	—	—	Br ² Bi
Br ³ B	Br ³ N	Br ³ P	Br ³ As	Br ³ Sb	Br ³ Bi
—	—	5H ³ N + Br ³ P	—	—	—
—	—	Br ³ P	—	—	—
—	J ³ N	J ³ P	J ³ As	J ³ Sb	J ³ Bi
—	H ² J ³ N ²	—	—	—	—
—	—	Cl ⁵ N ² P ³	—	—	—

—	N ² O	—	—	—	—
—	N ² O ²	—	—	—	—
B ² O ³	N ² O ³	P ² O ³	As ² O ³ ¹⁾	Sb ² O ³ ¹⁾	Bi ² O ²
—	N ² O ⁴	—	—	Sb ² O ⁴	Bi ² O ³ ¹⁾
—	N ² O ⁵	P ² O ⁵	As ² O ⁵	Sb ² O ⁵	Bi ² O ⁴
—	H ² NJ	—	—	—	Bi ² O ⁵
—	H ² N ² J ²	—	—	—	—
—	H ² NO ¹⁾	—	—	—	—
—	H ² NO + HCl	—	—	—	—
—	H ⁶ N ² O ² + H ² SO ⁴	—	—	—	—
—	HNO ²	—	—	—	—
—	—	—	—	H ² Sb ² O ⁵	—
—	—	—	—	H ⁴ Sb ² O ⁵	—
—	—	H ³ PO ²	—	—	—
—	HNO ³	HPO ³	—	—	—
—	—	H ² PO ³	—	HSbO ³	—
—	—	—	H ³ AsO ³	—	—
—	—	—	H ³ AsO ³ + $\frac{1}{4}$ H ² O	—	—
—	—	H ³ PO ⁴	H ² AsO ⁴	H ³ SbO ⁴	—
—	—	H ⁴ P ² O ⁷	H ⁴ As ² O ⁷	H ⁴ Sb ² O ⁷	—
—	CINO	—	—	ClSbO ²⁾	CIBiO ²⁾
—	CINO ²	—	—	—	—
—	—	ClPPO	—	—	—
—	—	Bi ² PO	—	—	—
—	—	P ⁴ S	—	—	—
—	—	P ² S	—	—	—
—	N ² S ²	—	As ² S ² ²⁾	—	Bi ² S ² (?)
—	H ² N ² S ²	—	—	—	—
B ² S ³	N ² S ³	P ² S ³	As ² S ³ ³⁾	Sb ² S ³ ³⁾	Bi ² S ³ ³⁾
—	—	2 H ² N + P ² S ³	—	—	—
—	—	P ² S ⁶	As ² S ⁶	Sb ² S ⁶	—
—	CINS ²	—	—	—	CIBiS ⁴⁾
—	—	Cl ² PS	—	—	—
—	—	—	—	Cl ² Sb ² S ³	—
—	—	—	—	Cl ² Sb ² S ²	—
—	—	—	—	Cl ¹¹ Sb ² S ³	—
—	—	—	—	J ² Sb ² S ³	—
—	—	—	—	Sb ² S ² O	—
—	—	H ³ PSO ³	—	—	Bi ⁴ SO ³ (?) ⁵⁾
—	—	—	—	—	—
—	—	—	—	Sb ⁶ S ⁶ O ³ ⁴⁾	—
—	—	—	—	Sb ² S ³ O ⁹ (?)	—
—	—	—	—	Sb ² SO ⁹	Bi ² SO ⁶
—	—	—	—	—	Bi ² SO ⁶ + 2H ² O
—	—	—	—	Sb ⁴ SO ⁹	—
—	—	—	—	Sb ² S ² O ⁹	Bi ² S ² O ⁹
—	—	—	—	—	Bi ² S ² O ⁹ + 3H ² O
—	—	—	—	Sb ² S ³ O ¹²	Bi ² S ³ O ¹²
—	—	—	—	Sb ² S ⁴ O ¹⁵	—
B ² S ² O ¹⁸	—	—	—	—	—
B ² S ² O ¹⁸ + H ² O	—	—	—	—	—
	¹⁾ Hydroxylamin.		¹⁾ Arsenikblüthe. ²⁾ Realgar (das Dimorphin scheint ebenfalls Realgar zu sein). ³⁾ Operment.	¹⁾ Antimonblüthe (Senarmonit). ²⁾ SbCl ³ + Sb ² O ³ . ³⁾ Grauspiefsglanzerz (Antimonglanz). ⁴⁾ Antimonblende (Rothspiefsglanzerz).	¹⁾ Wismuthocker. ²⁾ BiCl ³ + Bi ² O ³ . ³⁾ Wismuthglanz. ⁴⁾ BiCl ³ + Bi ² S ³ . ⁵⁾ Karelinit.

