

**Badische Landesbibliothek Karlsruhe**

**Digitale Sammlung der Badischen Landesbibliothek Karlsruhe**

**Systematische Uebersicht der sogenannten  
unorganischen Verbindungen**

**Weltzien, Karl**

**Heidelberg, 1867**

Zweiatomige Metalloide

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

# Metalloide.

## Einatomige Metalloide.

H = 1.

F = 19.		Cl = 35,5.		Br = 80.		J = 127.	
HF	—	Cl <sup>2</sup> + 10 H <sup>2</sup> O	—	Br <sup>2</sup> + 10 H <sup>2</sup> O	—	HJ	—
	—	HCl	—	HBr	—	ClJ	—
	—		—		—	Cl <sup>2</sup> J	—
	—		—	Cl <sup>2</sup> Br	—	Cl <sup>2</sup> J	—
	—		—		—	BrJ	—
	—		—		—	Br <sup>2</sup> J	—

## Zweiatomige Metalloide.

O = 16.		S = 32.		Se = 80.		Te = 128.	
H <sup>2</sup> O	—	H <sup>2</sup> S	—	H <sup>2</sup> Se	—	H <sup>2</sup> Te	—
H <sup>2</sup> O <sup>2</sup>	—	H <sup>2</sup> S <sup>2</sup>	—		—		—
	—		—		—	F <sup>4</sup> Te	—
Cl <sup>2</sup> O	—	Cl <sup>2</sup> S	—	Cl <sup>2</sup> Se <sup>2</sup>	—	Cl <sup>2</sup> Te	—
	—	Cl <sup>2</sup> S <sup>2</sup>	—		—		—
Cl <sup>2</sup> O <sup>3</sup>	—		—		—		—
Cl <sup>2</sup> O <sup>4</sup>	—		—		—		—
HClO	—		—		—		—
HClO <sup>2</sup>	—		—		—		—
HClO <sup>3</sup>	—		—		—		—
HClO <sup>4</sup>	—		—		—		—
	—	Cl <sup>4</sup> S	—	Cl <sup>4</sup> Se	—	Cl <sup>4</sup> Te	—
	—	Br <sup>4</sup> S (?)	—	BrSe	—	Br <sup>2</sup> Te	—
HBrO	—		—	Br <sup>4</sup> Se	—	Br <sup>4</sup> Te	—
HBrO <sup>3</sup>	—		—		—		—
HBrO <sup>4</sup>	—		—		—		—
	—		—	JSe	—		—
	—		—	J <sup>4</sup> Se	—	J <sup>2</sup> Te	—
J <sup>2</sup> O <sup>5</sup>	—		—		—		—
J <sup>2</sup> O <sup>7</sup>	—		—		—		—
HJO <sup>3</sup>	—		—		—		—
HJO <sup>4</sup>	—		—		—		—

OO <sup>2</sup> 1)	SO <sup>2</sup>	SeO <sup>2</sup>	TeO <sup>2</sup>
—	H <sup>2</sup> SO <sup>3</sup>	H <sup>2</sup> SeO <sup>3</sup>	H <sup>2</sup> TeO <sup>3</sup>
—	SO <sup>3</sup>	—	TeO <sup>3</sup>
—	H <sup>2</sup> SO <sup>4</sup>	H <sup>2</sup> SeO <sup>4</sup>	H <sup>2</sup> TeO <sup>4</sup>
—	H <sup>2</sup> S <sup>2</sup> O <sup>7</sup>	—	—
—	H <sup>2</sup> S <sup>2</sup> O <sup>3</sup>	—	—
—	H <sup>2</sup> S <sup>2</sup> O <sup>5</sup>	—	—
—	H <sup>2</sup> S <sup>2</sup> O <sup>6</sup>	—	—
—	H <sup>2</sup> S <sup>4</sup> O <sup>6</sup>	—	—
—	H <sup>2</sup> S <sup>6</sup> O <sup>6</sup>	—	—
—	HClSO <sup>3</sup>	—	—
—	Cl <sup>2</sup> SO	Cl <sup>2</sup> SeO	—
—	Cl <sup>2</sup> SO <sup>2</sup>	—	—
—	—	SeS <sup>2</sup>	TeS <sup>2</sup>
—	—	—	TeS <sup>3</sup>
—	—	H <sup>2</sup> SSeO <sup>3</sup> 1)	—
—	—	H <sup>2</sup> S <sup>2</sup> SeO <sup>6</sup> 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 <sup>3</sup> N	H <sup>3</sup> P	H <sup>3</sup> As	H <sup>3</sup> Sb	H <sup>3</sup> Bi
—	2H <sup>3</sup> N + Cl <sup>3</sup> S	—	—	—	—
—	4H <sup>3</sup> N + Cl <sup>3</sup> S	—	—	—	—
—	—	H <sup>2</sup> P (?)	—	—	—
—	—	HP <sup>2</sup> (?)	—	—	—
F <sup>3</sup> B	—	—	F <sup>3</sup> As	F <sup>3</sup> Sb	F <sup>3</sup> Bi
—	—	—	—	—	Cl <sup>2</sup> Bi
Cl <sup>3</sup> B	Cl <sup>3</sup> N	Cl <sup>3</sup> P	Cl <sup>3</sup> As	Cl <sup>3</sup> Sb	Cl <sup>3</sup> Bi
—	—	—	—	H <sup>3</sup> N + Cl <sup>3</sup> Sb	—
—	—	—	—	—	H <sup>3</sup> N + 2BiCl <sup>3</sup>
—	—	5H <sup>3</sup> N + Cl <sup>3</sup> P	—	—	—
—	—	Cl <sup>3</sup> P	—	Cl <sup>3</sup> Sb	—
—	—	—	—	6H <sup>3</sup> N + Cl <sup>3</sup> Sb	—
—	—	—	—	Cl <sup>3</sup> SeO + Cl <sup>3</sup> Sb	—
—	—	—	—	—	Br <sup>2</sup> Bi
Br <sup>3</sup> B	Br <sup>3</sup> N	Br <sup>3</sup> P	Br <sup>3</sup> As	Br <sup>3</sup> Sb	Br <sup>3</sup> Bi
—	—	5H <sup>3</sup> N + Br <sup>3</sup> P	—	—	—
—	—	Br <sup>3</sup> P	—	—	—
—	J <sup>3</sup> N	J <sup>3</sup> P	J <sup>3</sup> As	J <sup>3</sup> Sb	J <sup>3</sup> Bi
—	H <sup>2</sup> J <sup>3</sup> N <sup>2</sup>	—	—	—	—
—	—	Cl <sup>5</sup> N <sup>2</sup> P <sup>3</sup>	—	—	—