

Iodide - Salze der Iodwasserstoffsäure

Aluminiumiodid	AlI_3	F.191°C, Kp.382°C, D.3,95
Ammoniumiodid	NH_4I	D.2,56, LW.1770(25°C)
Bleiiodid	PbI_2	F.412°C, Kp.~900°C, D.6,15
Cadmiumiodid	CdI_2	F.~385°C, Kp.712°C
Calciumiodid	CaI_2	F.575°C, Kp.718°C, D.3,96
Calciumiodid	$\text{CaI}_2 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	F.42°C
Eisen(II)-iodid	FeI_2	F.177°C, D.5,32
Germanium(IV)-iodid	GeI_4	F.144°C, Kp.~348°C
Kaliumiodid	KI	F.682°C, Kp.1324°C, D.3,13, LW1445
Kupfer(I)-iodid	CuI	F.603°C, Kp.1490°C, D.5,63
Lithiumiodid	LiI	F.446°C, Kp.1190°C, D.3,94
Lithiumiodid	$\text{LiI} \cdot 3 \text{H}_2\text{O}$	F.73°C
Magnesiumiodid	MgI_2	D.4,48
Natriumiodid	NaI	F.661°C, Kp.1300°C, D.3,66, LW.1590(0°C), LA.430(23°C)
Palladium(II)-iodid	PdI_2	F.350°C
Quecksilber(I)-iodid	Hg_2I_2	F.~290°C, Z.310°C, D.7,70
Quecksilber(II)-iodid	HgI_2	F.259°C, Kp.354°C, D.6,27
Silberiodid	AgI	D.5,67
Strontiumiodid	SrI_2	F.402°C, D.4,55
Strontiumiodid	$\text{SrI}_2 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	D.4,1

Iodate - Salze der Iodsäure

Ammoniumiodat	NH_4IO_3	Z.150°C, D.3,3, LW.1170(25°C)
Kaliumhydrogeniodat	$\text{KH}(\text{IO}_3)_2$	
Kaliumiodat	KIO_3	
Natriumiodat	NaIO_3	D.4,28

Periodate - Salze der Periodsäure

Natriummetaperiodat	NaIO_4
Natriummeso-periodat	Na_3IO_5
Natriumortho-periodat	Na_5IO_6