

Eigenschaften von Stoffen

Eigenschaften anorganischer Stoffe

Aggregatzustand: s = fest; l = flüssig; g = gasförmig; aq = in gelöster Form

In der Spalte Dichte:

(l): Wert gilt für die Flüssigkeit bei der Siedetemperatur

(s): Wert gilt für den Feststoff bei der Siedetemperatur

In den Spalten Schmelztemperatur/Siedetemperatur:

(zer): der Stoff zersetzt sich

(sub): der Stoff sublimiert

Name	Symbol/ Formel	Molare Masse in $\text{g} \cdot \text{mol}^{-1}$	Aggregat- zustand bei 25 °C	Dichte in $\text{g} \cdot \text{cm}^{-3}$ bei 25 °C	Schmelz- temperatur in °C	Siede- temperatur in °C
Aluminium	Al	27,0	s	2,70	660	2467
Aluminiumchlorid-Hexahydrat	$\text{AlCl}_3 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	241,4	s	2,4	(zer)	–
Aluminiumhydroxid	$\text{Al}(\text{OH})_3$	78,0	s	2,4	(zer)	–
Aluminiumoxid	$\alpha\text{-Al}_2\text{O}_3$	102,0	s	4,0	2054	2980
Ammoniak	NH_3	17,0	g	$0,7 \text{ g} \cdot \text{l}^{-1}$	-78	-33
Ammoniumchlorid	NH_4Cl	53,5	s	1,5	–	(sub, zer)
Ammoniumnitrat	NH_4NO_3	80,1	s	1,7	169	210 (zer)
Antimon (Stibium)	Sb	121,8	s	7,0	631	1587
Argon	Ar	39,9	g	$1,6 \text{ g} \cdot \text{l}^{-1}$	-189	-186
Barium	Ba	137,3	s	3,5	727	1845
Bariumcarbonat	BaCO_3	197,3	s	4,4	1420 (zer)	–
Bariumchlorid-Dihydrat	$\text{BaCl}_2 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	244,2	s	3,1	(zer)	–
Bariumhydroxid-Octahydrat	$\text{Ba}(\text{OH})_2 \cdot 8 \text{H}_2\text{O}$	315,4	s	2,2	78	(zer)
Bariumsulfat	BaSO_4	233,4	s	4,5	1580	(zer)
Bismut	Bi	209,0	s	9,8	271	1560
Blei (Plumbum)	Pb	207,2	s	11,3	327	1746
Blei(II)-chlorid	PbCl_2	278,1	s	5,9	501	950
Blei(II)-iodid	PbI_2	461,0	s	6,2	402	954
Blei(II)-nitrat	$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$	331,2	s	4,5	(zer)	–
Blei(II)-oxid	PbO	223,2	s	9,5	886	1482
Blei(IV)-oxid	PbO_2	239,2	s	9,4	(zer)	–
Blei(II)-sulfat	PbSO_4	303,3	s	6,2	1170	(zer)
Blei(II)-sulfid	PbS	239,3	s	7,5	1113	(zer)
Borsäure	H_3BO_3	61,8	s	1,4	(zer)	–
Brom	Br_2	159,8	l	3,1	-7	59
Bromwasserstoff	HBr	80,9	g	2,8 (l)	-87	-67
Cadmium	Cd	112,4	s	8,6	321	767
Caesium	Cs	132,9	s	1,9	28	668
Calcium	Ca	40,1	s	1,6	842	1484