

Korrosives Medium	Chemische Formel	Temperatur [°C]	Pt	Pd	Au	Ag	Rh	Ir
Aluminiumsulfat	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	100	1	1	1	1	1	-
Brom, trocken	Br_2	20	3	4	1	1	1	4
Brom, feucht	Br_2	20	3	4	1	1	1	2
Bromwasser		20	1	2	1	1	1	-
Bromwasserstoffsäure	HBr	20	2	4	2	1	1	1
Bromwasserstoffsäure	HBr	100	4	4	3	1	1	3
Chlor, trocken	Cl_2	20	2	3	1	1	1	1
Chlor, feucht	Cl_2	20	2	4	1	1	1	3
Eiessig	CH_3COOH	100	1	1	1	1	1	-
Fluor	F_2	20	2	-	-	-	-	-
Flusssäure 40%	HF	20	1	1	1	1	1	1
Jod, trocken	I_2	20	1	4	1	1	1	2
Jod, nass	I_2	20	1	2	2	1	1	1
Jodwasserstoffsäure	HI	20	1	4	1	1	1	2
Kaliumhydroxid	KOH	400	3	2	2	-	4	4
Kaliumcyanid	KCN	20	1	3	-	-	-	-
Kaliumcyanid	KCN	100	3	4	-	-	-	-
Kaliumhydrogensulfat	KHSO_4	500	1	2	3	1	-	-
Königswasser	$\text{HNO}_3 + 3 \text{HCl}$	120	4	4	1	1	1	4
Königswasser	$\text{HNO}_3 + 3 \text{HCl}$	100	4	4	1	2	1	4
Kupferchlorid	CuCl_2	100	1	2	-	-	-	-
Kupfersulfat	CuSO_4	100	1	1	1	1	1	-
Natriumhypochlorit	NaClO	20	1	3	2	2	4	4
Natriumhydroxid	NaOH	500	2	2	2	-	4	4
Orthophosphorsäure	H_3PO_4	100	1	2	1	1	1	4
Quecksilberchlorid	HgCl_2	100	1	1	1	1	3	-

Salpetersäure 95%	HNO ₃	100	1	4	1	1	1	4
Salzsäure 36%	HCl	20	1	1	1	1	1	1
Salzsäure 65%	HCl	20	1	4	1	1	1	3
Salzsäure 65%	HCl	100	2	4	1	1	1	4
Schwefelsäure 96%	H ₂ SO ₄	20	1	1	1	1	1	1
Schwefelsäure 96%	H ₂ SO ₄	100	1	3	2	1	1	1
Schwefelsäure 96%	H ₂ SO ₄	300	2	4	3	-	-	-
Schwefelwasserstoff	H ₂ S	20	1	1	1	1	1	1
Selensäure	H ₂ SeO ₄	20	1	3	-	-	-	-
Selensäure	H ₂ SeO ₄	100	3	4	-	-	-	-
Wasserstoffperoxid	H ₂ O ₂	100	4	-	-	-	-	-

1 = kein Angriff

2 = geringer Angriff

3 = merklicher Angriff

4 = zerstörender Angriff

Die in der Tabelle angegebenen Werte sind lediglich Richtlinien.