

Beständigkeitstabelle

Tableau de résistance

Angriffsmittel <i>Agents corrosifs</i>	Konzentration <i>Concentration</i>	Temperatur <i>Température</i>	Werkstoff Nr./N° de matière				
			1.4021 1.4104	1.4016 1.4510 1.4057	1.4301 1.4306 1.4541 1.4305 1.4540	1.4401 1.4404 1.4436 1.4571 1.4435	1.4449 ● 1.4577 □ 1.4506 + 1.4539 □□
Quecksilber-II-chlorid * Hg Cl ₂ (Sublimat)	0,1%	20°C	2	1	0	0	
		kochend	3	2	1	0	
	0,7%	20°C	2	2	1	1	0 ●
		kochend	3	3	2	2	1 ●
Quecksilbercyanid Hg (CN) ₂	–	–	2	2	0	0	
Quecksilber-II-nitrat (Hg NO ₃) ₂ , 2 H ₂ O	–	kochend	0	0	0	0	
Salicylsäure HO C ₆ H ₄ COOH	–	20°C	–	0	0	0	
Salmiak	–	–	siehe Ammoniumchlorid				
Salmiakgeist	–	–	siehe Ammoniumhydroxyd				
Salpeter	–	–	siehe Kaliumnitrat / Natriumnitrat				
Salpetersäure H NO ₃	7%	20°C	0	0	0	0	
		kochend	1	0	0	0	
	10%	20°C	0	0	0	0	
		kochend	1	1	0	0	
	25%	20°C	0	0	0	0	
		kochend	2	1	0	0	
	37%	20°C	0	0	0	0	
		kochend	2	1	0	0	
	50%	20°C	0	0	0	0	
		kochend	2	1	1	1	
66%	20°C	0	0	0	0		
	kochend	3	2	0	1		
99% (Hoko)	20°C	2	1	1	2		
	kochend	3	3	2	2		
Salpetrige Säure H NO ₂	konzentriert	20°C	–	–	0	0	
Salzsäure * H Cl	0,5% ¹	20°C	3	2	1	1	0 ● + □ □ □
		kochend	3	3	3	3	
Salzsäure gasförmig	–	–	siehe Chlorwasserstoffgas				
Sauerkrautsole *	–	–	–	–	2	1	
Säure-Salz-Mischungen: H NO ₃ rauchend + 10% Kaliumnitrat	–	kochend	–	–	1	1	
H NO ₃ rauchend + 10% Aluminiumnitrat	–	kochend	–	–	1	1	
10% H ₂ SO ₄ + 10% Kupfersulfat	–	kochend	2	1	0	0	
10% H ₂ SO ₄ + 2% Eisen-III-sulfat	–	kochend	3	2	2	1	
Schmalz	–	20°C	0	0	0	0	

¹ Bei höheren Konzentrationen und Temperaturen nimmt die Beständigkeit noch weiter ab.
Des concentrations plus hautes et des températures élevées diminuent la résistance à la corrosion.