

Fördermedium (20°C)			Werkstoff							
Bezeichnung	Chemische Formel	Konz. %	Dosierkopf				Dichtung			Kugel
			PP	PVDF	SS 1.4401	PVC	FKM	EPDM	PTFE	Keramik Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
Calciumacetat	(CH <sub>3</sub> COO) <sub>2</sub> Ca	s	●	□	●	●	●	●	●	□
		100	●	●	□	□	□	□	●	□
Calciumbicarbonat		100	●	●	□	□	□	□	●	□
Calciumbisulfit =>	Calciumhydrogensulfit	s	●	●	●	●	●	●	●	□
Calciumcarbonat	CaCO <sub>3</sub>	s	●	●	●	●	●	●	●	□
Calciumchlorid	CaCl <sub>2</sub>	s	●	●	-	●	●	●	●	□
		100	●	●	□	□	□	□	●	□
Calciumcyanid	Ca(CN) <sub>2</sub>	s	●	●	□	●	●	●	●	□
Calciumhydrogencarbonat		100	●	●	□	□	□	□	●	□
Calciumhydrogensulfit	Ca(HSO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	s	●	●	●	●	●	●	●	□
Calciumhydroxid	Ca(OH) <sub>2</sub>	s	●	●	●	●	●	●	●	□
		100	●	●	□	□	□	□	●	□
Calciumhypochlorit	Ca(OCl) <sub>2</sub>	s	○	●	-	●	○	●	●	□
		20	○	●	-	●	●	●	●	●
		100	●	●	□	□	□	□	●	□
Calciumnitrat	Ca(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	s	-	●	●	-	●	●	●	●
		50	●	●	●	●	●	●	●	●
		100	●	●	□	□	□	□	●	●
Calciumoxid		100	●	●	□	□	□	□	●	□
Calciumphosphat	Ca <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	s	●	●	●	●	●	●	●	□
Calciumsulfat	CaSO <sub>4</sub>	s	●	●	●	●	●	●	●	□
		100	●	●	□	□	□	□	●	□
Calciumsulfid	CaS	s	●	●	□	●	●	●	●	□
		100	●	●	□	□	□	□	●	□
Calciumsulfit	CaSO <sub>3</sub>	s	●	●	●	●	●	●	●	□
Calciumthiosulfat	CaS <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	s	●	●	-	●	●	●	●	□
Campher		100	●	●	□	□	□	□	●	□
Campheröl		100	●	●	□	□	□	□	●	□
Camphora		100	●	●	□	□	□	□	●	□
Caprylaldehyd =>	Hexanal	100	●	●	●	□	-	●/○	●	□
Carbamid		100	●	●	□	□	□	□	●	□
Carbonileum		100	○	●	□	□	□	□	●	□
Carbolsäure		100	○	●	□	□	□	□	●	□
Cellosolve (R)		100	●	●	□	□	□	□	●	□
Cetylalkohol		100	●	●	□	□	□	□	●	□
Chlor		100	○	●	□	□	□	□	●	●

**Symbollegende:**

- |     |   |  |    |   |  |
|-----|---|--|----|---|--|
| s   | = | gesättigte Lösung in Wasser                                  | ●  | = | beständig  |
| ●/○ | = | praktisch beständig  | ○  | = | bedingt beständig  |
| -   | = | nicht beständig  | N  | = | Beständigkeit nicht bekannt  |
| *3  | = | Gefahr von Kristallisation                                   | *4 | = | reagiert heftig mit Wasser und produziert große Hitze<br>(Die Pumpe muss vor dem Dosieren von Schwefelsäure absolut trocken sein.) |
| *6  | = | i <sup>n</sup> neutralen Lösungen                            |    |   |  |
| *5  | = | Muss frei von Fluorid sein, wenn Glaskugeln verwendet werden |    |   |  |
| *6  | = | i <sup>n</sup> neutralen Lösungen                            |    |   |  |
| *7  | = | gesättigte Lösung 0,1 %                                      |    |   |  |

Bezeichnung	Chemische Formel	Konz. %	PP	PVD F	SS 1.440 1	PVC	FKM	EPD M	PTFE	Keramik Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
Chloraceton	ClCH <sub>2</sub> COCH <sub>3</sub>	100	n	n	●	-	-	●	●	n
Chloralhydrat	CCl <sub>3</sub> CH(OH) <sub>2</sub>	s	○	-	●	-	○	○	●	n
		100	○	●	n	n	n	n	●	n
Chlorbenzol	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> Cl	100	○	●	●	-	●	-	●	●
Chlorbleichlaugung =>	Natriumhypochlorit	12	○	●	-	●	●	●	●	n
Chlorbutadien	C <sub>4</sub> H <sub>5</sub> Cl	100	n	n	●	-	●	-	●	n
Chlordioxidlösung	ClO <sub>2</sub> +H <sub>2</sub> O	0.5	○	●	-	●	○	-	●	n
Chloressigsäure		100	●	●	n	n	n	n	●	●
Chloressigsäureethylester	ClCH <sub>2</sub> COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	100	●	●	●	○	●	-	●	n
Chloressigsäuremethylester	ClCH <sub>2</sub> COOCH <sub>3</sub>	100	●	●	●	○	○	-	●	n
Chlordethan		100	○	●	n	n	n	n	●	n
Chlorethanol	ClCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> OH	100	●	○	●	-	-	○	●	n
Chlorethanol- 2		100	○	●	n	n	n	n	●	n
Chlorethyl		100	○	●	n	n	n	n	●	n
Chlorethylbenzol	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> ClC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	100	○	n	●	-	○	-	●	n
Chlorethylen		100	-	●	n	n	n	n	●	n
Chlorfluorkohlenstoff CFK		100	●	●	n	n	n	n	●	n
Chlorkalk =>	Calciumhypochlorit	s	○	●	-	●	○	●	●	n
Chlorkohlensäureethylester	ClCO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	100	n	n	n	n	●	-	●	n
Chlormethan		100	○	-	n	n	n	n	●	n
Chloroform	CHCl <sub>3</sub>	100	○	●	●	-	●	-	●	n
Chloropren =>	Chlorbutadien	100	n	n	●	-	●	-	●	n
Chlorphenol	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> OHCl	100	●	●	●	n	n	-	●	n
Chlorsäure	HClO <sub>3</sub>	20	-	●	-	●	○	○	●	n
		25	●	●	n	n	n	n	●	n
Chlorschwefel=>	Dischwefeldichlorid	100	n	●	n	n	●	-	●	n
Chlorschwefelsäure		100	-	●	n	n	n	n	●	n
Chlorsulfonsäure	SO <sub>2</sub> (OH)Cl	100	-	●	-	○	-	-	●	●
Chlorpropen- 3		100	○	○	n	n	n	n	●	n
Chlortoluol	C <sub>7</sub> H <sub>8</sub> Cl	100	-	●	●	-	●	-	●	n
Chlorwasser	Cl <sub>2</sub> +H <sub>2</sub> O	s	○	●	-	●	●	●	●	n
Chlorwasserstoffsäure	Salzsäure									
Chrom(VI)-oxid		100	●	●	n	n	n	n	●	n
Chromalaun =>	Kaliumchromsulfat	s	●	●	●	●	●	●	●	n
Chromsäure*5	H <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub>	10	●	●	●	●	-	●	●	●
		30	●	●	●	●	-	○	●	●
		40	●	●	●	-	-	-	●	●
		50	-	●	-	●	●	-	●	●
Chromsäureanhydrid		100	●	●	n	n	n	n	●	n
Chromschwefelsäure		100	○	●	n	n	n	n	●	n
Chromtrioxid		100	●	●	n	n	n	n	●	n
Citronensäure		10	●	●	n	n	n	n	●	n

#### Symbollegende:

s	=	gesättigte Lösung in Wasser	●	=	beständig
●/○	=	praktisch beständig	○	=	bedingt beständig
-	=	nicht beständig	N	=	Beständigkeit nicht bekannt
*3	=	Gefahr von Kristallisation	*4	=	reagiert heftig mit Wasser und produziert große Hitze (Die Pumpe muss vor dem Dosieren von Schwefelsäure absolut trocken sein.)
*6	=	i <sup>n</sup> neutralen Lösungen			
*5	=	Muss frei von Fluorid sein, wenn Glaskugeln verwendet werden			
*6	=	i <sup>n</sup> neutralen Lösungen			
*7	=	gesättigte Lösung 0,1 %			

Bezeichnung	Chemische Formel	Konz. %	PP	PVD F	SS 1.440	PVC	FKM	EPD M	PTFE	Kera mik Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
Crotonaldehyd	CH <sub>3</sub> C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> CHO	100	●	●	●	-	-	●	●	n
Cumol =>	iso-Propylbenzol	100	○	●	●	-	●	-	●	n
Cyankali =>	Kaliumcyanid	50	●	●	n	n	n	n	●	n
Cyanwasserstoff		100	●	●	n	n	n	n	●	n
Cyanwasserstoffsäure =>	Blausäure	s	●	●	●	●	●	●	●	n
Cyclohexan	C <sub>6</sub> H <sub>12</sub>	100	○	●	●	-	●	-	●	n
Cyclohexanol	C <sub>6</sub> H <sub>11</sub> OH	100	○	●	●	●/○	●	-	●	n
Cyclohexanon	C <sub>6</sub> H <sub>10</sub> O	100	○	○	●	-	-	●/○	●	n
Cyclohexylalkohol	Cyclohexanol	100	●	●	●	●/○	●	-	●	n
Cyclohexylamin	C <sub>6</sub> H <sub>11</sub> NH <sub>2</sub>	100	n	n	●	n	-	n	●	n

#### Symbollegende:

s	=	gesättigte Lösung in Wasser	●	=	beständig
●/○	=	praktisch beständig	○	=	bedingt beständig
-	=	nicht beständig	N	=	Beständigkeit nicht bekannt
*3	=	Gefahr von Kristallisation	*4	=	reagiert heftig mit Wasser und produziert große Hitze (Die Pumpe muss vor dem Dosieren von Schwefelsäure absolut trocken sein.)
*6	=	i n neutralen Lösungen			
*5	=	Muss frei von Fluorid sein, wenn Glaskugeln verwendet werden			
*6	=	i n neutralen Lösungen			
*7	=	gesättigte Lösung 0,1 %			