

GENERALITES

Notre gamme de produits comprend des électrovannes, vannes, électrodistributeurs et distributeurs utilisables avec la plupart des acides, alcools, bases, solvants, gaz et liquides corrosifs. Des fabrications adaptées ou des constructions spécifiques, directement fonction du fluide ou/et de l'application, sont parfois nécessaires.

La corrosion provient d'une réaction chimique ou électrochimique. Il faut ainsi prendre en considération l'ensemble des forces galvaniques et électromotrices, ainsi que la pression, la température et tous les autres facteurs qui peuvent intervenir.

Ce guide fournit des renseignements sur les fluides gazeux et les liquides non corrosifs / corrosifs, non mélangés, usuels.

Les mélanges de différents produits, leurs températures, ne font pas partie de ces tableaux. Il est de la responsabilité de l'exploitant de s'assurer que les formulations soient chimiquement et physiquement compatibles avec les corps et matériaux présentés.

Nous consulter pour les applications qui demandent des conditions spécifiques, d'autres types d'électrovannes, d'électrodistributeurs, de vannes, de distributeurs, de fluides ou de modes de fonctionnement.

fluides	corps											matériaux en contact avec le fluide											
	acier	acier inox AISI 303/304	acier inox AISI 316	acier inox AISI 316L	aluminium	bronze	fonte	laiton	PA	PEEK	PPS	Argent	Cuivre	CR	EPDM	FFPM	FPM	NBR	UR	PET	POM	PTFE	TPE
Acétaldéhyde	↘	↑	↑	↑	→	↑	↑	↘	→	↑	→	↑	↘	↘	↑	↑	↘	↘	↘	↘	↑	↑	→
Acétate d'amyle	↘	→	→	→	→	↑	↘	↘	↑	↑	↑	-	↑	↘	↑	↑	↘	↘	↘	→	↘	↑	↘
Acétate de butyle	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↘	↑	↑	↑	→	↑	↘	↑	↘	↘	↘	→	→	↑	↑	↘
Acétate de magnésium	↑	↑	↑	↑	↘	↘	↘	→	-	↑	-	-	-	↑	-	↘	↘	-	↑	-	↑	↑	-
Acétate de potassium	-	→	→	→	↘	-	↑	-	-	-	↑	→	→	↑	↑	↘	→	↘	↘	↑	↑	↑	-
Acétone	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↘	↑	↑	↑	↑	↘	↑	↑	↘	↘	↘	↘	→	↑	↑	↘
Acétonitrile	→	↑	↑	↑	↑	-	↑	-	-	↑	-	-	-	↑	→	↑	↘	↘	↘	→	-	↑	→
Acétophénone	-	↑	↑	↑	→	-	↑	↑	-	→	-	-	↘	↑	↑	↘	↘	↘	→	-	↑	-	-
Acétylène	↑	↑	↑	↑	↑	↘	↑	→	↘	↑	↘	↘	↘	↘	↑	↑	↘	↘	↘	↘	↑	↑	↑
Acide acétique	↘	→	→	→	↘	↘	↘	→	↑	↑	↑	↑	↘	↘	→	↑	→	→	↘	→	↘	↑	↘
Acide carboxylique / acide octanoïque	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	↑	↘	-	-	↑	-
Acide chlorosulfonique	↘	↘	↘	↘	↘	↘	↘	↘	↘	↘	↘	↘	↘	↘	↑	↘	↘	↘	↘	↘	↘	↑	↘
Acide chromique (25%)	↘	↘	↑	↑	↘	↘	↘	↘	↘	↘	↘	↘	↘	↑	↑	↑	↘	↘	→	↘	↑	↑	↘
Acide chromique concentré	↘	↘	↘	↘	↘	↘	↘	↘	↘	↘	↘	↘	↘	↑	↑	↑	↘	↘	→	↘	↑	↑	↘
Acide fluorhydrique (50%)	↘	↘	↘	↘	↘	↘	↘	↘	↘	↘	↘	→	↘	→	↑	↑	→	↘	→	↘	↑	↑	↘
Acide formique	↘	→	↑	↑	↘	↘	→	↘	→	↑	-	↘	↘	↑	↑	↘	↘	↘	↑	↑	↘	↑	→
Acide glycogénique	↘	↑	↑	↑	-	→	↘	-	→	-	↑	-	-	-	→	-	-	↘	→	↑	↑	↑	-
Acide lactique	↘	↑	↑	↑	↘	↘	↘	↘	↑	↑	→	↘	→	→	↑	↑	↘	-	↑	↑	↑	↑	↘
Acide nitrique (10%)	↘	↑	↑	↑	↘	↘	↘	↘	↑	↘	-	↘	→	→	↑	↑	↘	↘	↘	↑	↘	↑	→
Acide nitrique concentré	↘	↑	↑	↑	↘	↘	↘	↘	↘	↘	-	↘	→	→	↑	↑	↘	↘	↘	↘	↑	↑	↘
Acide oléique	↘	→	↑	↑	↑	→	→	↘	↑	-	-	↑	↘	→	↘	→	→	→	↑	↑	↑	↑	↑
Acide palmique	↘	→	↑	↑	→	↘	↘	↘	↑	-	→	-	→	→	↑	↑	↑	↑	↑	-	-	↑	-
Acide phénique	-	-	-	-	-	→	-	↘	-	-	-	-	↘	↘	-	→	↘	↘	-	-	↑	-	-
Acide phosphorique 10 %	→	→	→	→	↘	→	↘	↘	↘	↑	↑	→	↘	→	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↘	↑	-
Acide phosphorique concentré	↘	↘	↘	↘	↘	↘	↘	↘	↘	↑	→	↘	↘	→	↑	↑	↘	↑	↑	↘	↑	↑	↘
Acide sulfonique - benzène	→	↑	↑	↑	↘	→	↘	→	↘	↘	→	↑	↘	→	↑	↑	↘	↘	→	↘	↑	→	
Acide sulfurique concentré	↘	→	→	→	↘	↘	↘	↘	↘	→	↘	↘	↘	→	↑	↑	↘	↘	↘	↘	↘	↑	↘
Acide trichloro-acétique	↘	↘	↘	↘	↘	-	↘	↘	-	↑	-	↘	↘	→	↑	↘	→	↘	→	↘	↘	↑	↘
Air (lubrifié)	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	-	-	↑	↘	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑
Air (non-lubrifié, sec)	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	-	-	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑
Alcool éthylique (éthanol)	↑	↑	↑	↑	→	↑	↑	↘	↑	-	-	↑	→	↑	↑	↑	↘	↑	↑	↑	↑	↑	↑
Alcool méthylique (méthanol)	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑
Ammoniac anhydre	↑	↑	↑	↑	↘	→	→	↘	↘	↑	↘	↘	↘	↑	↑	→	↘	→	↘	↘	↘	↑	↘
Ammoniac aqueux	↑	→	↑	↑	↘	↘	→	↘	↘	-	↘	↘	↘	→	↑	→	↘	↘	↘	↑	↘	↑	-
Anhydride acétique	↘	→	→	→	→	↘	↘	↘	↘	↑	↑	↑	↘	→	↑	↘	↘	↘	→	↘	↘	↑	↘
Aniline	↘	→	↑	↑	↘	↘	→	→	↘	↑	→	↑	↘	↘	→	↑	→	↘	↘	↑	↑	↑	↘
Argon	↑	↑	↑	↑	↑	→	→	↑	↑	↑	↑	↑	↘	↘	↑	↑	↑	↑	↑	-	-	↑	↑
Azote	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	→
Benzaldéhyde	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	→	→	↑	→	↘	→	↘	→	↑	↘	↘	↘	↘	↑	↑	→
Benzène pur	→	↑	↑	↑	→	↑	→	→	↘	↑	→	↑	→	↘	↘	↑	↑	↘	↘	→	↑	↑	→

Veuillez noter que la résistance chimique peut être influencée par d'autres facteurs tels que la température, la concentration, etc. Ces données sont indiquées seulement pour information.

fluides	corps											matériaux en contact avec le fluide											
	acier	acier inox AISI 303/304	acier inox AISI 316	acier inox AISI 316L	aluminium	bronze	fonte	laiton	PA	PEEK	PPS	Argent	Cuivre	CR	EPDM	FFPM	FPM	NBR	UR	PET	POM	PTFE	TPE
Bicarbonate de potassium	↑	→	→	→	↓	→	→	-	→	-	-	↓	↑	-	↑	↑	↑	-	-	-	↓	↑	-
Borax	→	↑	↑	↑	↓	↑	↑	→	↓	↑	-	↓	→	↑	↑	↑	↑	→	↑	↑	↑	↑	↑
Bromure	↓	↓	↓	↓	↓	↓	-	↓	↓	↓	↓	↓	↓	↓	↓	↓	↓	↓	↓	↓	↓	↓	↓
Butadiène	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↓	-	↑	-	↓	→	↓	↑	↑	↓	↓	↓	↓	↑	↑	↓
Butane	↓	↑	↑	↑	→	→	→	↑	↑	↑	-	↓	↑	↓	↑	↑	↑	↑	↓	→	↑	↑	→
Butanol (solution aqueuse, alcool butylique)	↑	↑	↑	↑	→	↑	↑	↑	↑	-	↑	→	→	↑	→	↑	↑	↑	↓	→	↑	↑	→
Butylamine	↑	↑	↑	↑	↑	→	↑	-	↑	-	↓	-	↓	↓	↑	↓	↓	↓	→	→	↓	↑	↓
Butylène	↓	↑	↑	↑	↑	→	↑	↓	↑	-	↑	-	↓	↓	↑	↑	↑	→	↓	→	↑	↑	→
Café	↓	↑	↑	↑	↑	↑	↓	-	↑	-	-	-	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↓	↑	↑	↑	-
Carbonate de potassium	↑	→	↑	↑	↓	→	↑	→	→	↑	-	-	↑	↑	↑	↑	↑	↑	-	-	-	↑	-
Carbonate de sodium	↑	→	↑	↑	↓	↑	→	→	→	↑	-	↑	→	↑	↑	↑	↑	↑	-	↑	↑	↑	→
Carburéacteurs (JP1 à JP5)	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↓	↓	-	-	-	↓	↓	↑	↑	↑	↑	→	↑	↑	↑	-
Carburéacteurs (JP6)	↑	↑	↑	↑	-	↑	↑	-	-	-	-	-	↓	↓	↑	↑	↑	↑	↓	↓	↑	↑	-
Chlore (humide)	↓	↓	→	→	↓	→	↓	↓	↓	↓	-	-	↓	↓	↓	→	↑	↓	↓	↓	↓	↑	↓
Chlorobenzène	→	→	↑	↑	↓	↑	↓	↑	↓	↑	↑	→	→	↓	↓	↑	↑	↓	↓	→	↓	↑	↓
Chloroforme	↓	↑	↑	↑	↓	↑	↓	↑	↑	↑	→	↑	→	↓	↓	↑	↑	↓	↓	↓	↑	↑	↓
Chloropropène	-	→	↑	↑	-	↑	-	-	-	-	-	-	-	↓	↓	↑	→	↓	↓	-	-	↑	-
Chlorure d'acétyle	↑	→	↑	↑	↓	↑	→	→	↓	-	↑	-	↑	↓	↓	↑	↑	↓	↓	↓	↓	↑	↓
Chlorure d'éthylène	↑	→	↑	↑	→	↑	↓	↑	↑	↑	→	↑	↓	↓	↓	↑	→	↓	↓	↓	↑	↑	↓
Chlorure de baryum	↓	→	↑	↑	↓	↑	↓	↓	↓	↑	-	→	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	→
Chlorure de calcium	↓	→	→	→	↓	→	↓	-	↓	↑	↑	↑	→	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↓	↑
Chlorure de potassium	↓	↓	↓	↓	→	↑	→	↓	→	↑	↑	↓	→	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↓
Chlorure de sodium	↓	↓	→	→	↓	↑	→	↓	→	↑	↓	→	→	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑
Chlorure de zinc	↓	↓	↓	↓	↓	↓	↓	↑	↑	↑	→	↓	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↓	↑	↑
Chlorure ferreux	↓	↓	↓	↓	↓	↓	↓	↓	↓	↑	→	↓	→	↑	↑	↑	↑	↑	-	↑	→	↑	↑
Chlorure ferrique	↓	↓	↓	↓	↓	↓	↓	↑	→	↑	→	↓	→	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	→	↑	↑
Détergent	→	↑	↑	↑	↑	↑	→	→	↑	-	↑	-	-	→	↑	↑	↑	↑	↓	↑	↑	↑	→
Dichlorure d'éthylène	↑	→	→	→	→	↑	↑	↑	↑	→	→	→	↓	↓	↑	→	↓	↓	↓	↓	↑	↑	↓
Diesel (carburant)	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	-	↑	↑	→	↓	↑	↑	↑	↓	↓	→	↑	↑	→
Diméthyle formamide	→	↑	↑	↑	→	→	↓	↑	↑	↑	→	-	↑	↓	↑	↓	→	→	↓	↑	↓	↑	→
Diméthyle phthalate	↑	↑	↑	↑	-	↑	↑	↑	-	↑	-	-	↓	→	↑	→	↓	-	-	-	-	↑	↑
Dioxyde de carbone (humide/sec)	↑	↑	↑	↑	↑	→	↑	↓	↑	-	↑	↑	→	→	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↓
Dioxyde de sulfure liquide	↑	→	↑	↑	↓	→	↓	↓	↓	↓	↓	↓	→	↑	↑	↑	↑	↓	-	↑	↓	↑	↓
Dissolvant Stoddard	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	-	↑	-	↓	-	↑	↓	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↓
Dissolvant de cellulose	↑	→	↑	↑	→	-	→	↑	↑	-	↑	-	-	↓	→	↑	↓	↓	↓	↑	↑	↑	↓
Eau	-	↑	↑	↑	-	-	-	-	-	-	-	-	-	→	↑	↑	→	↑	↓	-	-	↑	↑
Eau acide des mines	↓	→	↑	↑	↓	↓	↓	↓	↑	-	↑	-	↓	↑	-	↑	→	-	↑	↑	↑	↑	↑
Eau ammoniacale	↑	→	↑	↑	↓	↓	↓	↓	↓	-	↓	↓	→	↑	-	→	↓	↓	↑	↓	↑	↑	-
Eau de mer/rivière	↓	→	→	↑	→	→	↓	↓	→	↑	↑	↑	→	↑	-	↑	→	↑	↑	↑	↑	↑	↑
Eau déminéralisée	↓	↑	↑	↑	↑	→	↓	↓	-	↑	-	→	↑	↑	→	↑	→	-	-	→	↑	↑	↑
Eau distillée, laboratoire	↓	→	↑	↑	→	↑	↓	→	→	↑	↑	↑	↓	↑	-	↑	↑	↑	↑	↑	→	↑	↑
Eau fraîche	↑	↑	↑	↑	→	↑	→	↑	↑	-	↑	↑	→	↑	-	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑
Eau lourde	-	-	-	-	-	-	-	-	↑	-	↑	-	-	→	↑	↑	↑	↑	↓	↑	↑	↑	↑
Eau potable	-	↑	↑	↑	↑	-	-	↓	↑	-	-	-	-	→	↑	-	↑	↑	↓	-	-	↑	↑
Eau salée	-	↓	↓	↓	↓	↑	↓	↓	↑	↑	↑	-	→	↑	↑	↑	↑	↓	↑	↑	↑	↑	-
Essence (de pétrole)	↑	↑	↑	↑	-	↑	↓	↑	↑	-	↑	↑	→	↓	↑	↑	↑	↑	→	↓	↑	-	↑
Essence 100 octanes	-	↑	↑	↑	-	-	-	↓	↑	-	↑	↑	→	↓	-	↑	↑	↑	→	↓	↑	↑	↑
Essence minérale	→	↑	↑	↑	→	↑	→	↓	↑	↑	-	-	→	↓	↑	↑	↑	↑	→	↓	↑	↑	-
Essence minérale légère	↑	↑	↑	↑	↓	-	↑	→	→	-	↑	-	-	→	-	↑	↑	→	-	-	-	↑	-
Ether de butyle	↑	↑	↑	↑	↑	-	↑	-	↓	↑	↑	-	-	↓	↓	↓	→	→	↓	↓	↓	↑	↓
Ether de pétrole	→	↑	↑	↑	→	-	→	↑	↑	↑	-	-	→	↓	↑	↑	↑	→	↑	↑	↑	↑	-
Ethylène diamine	→	→	↑	↑	↑	→	↑	↓	→	-	→	-	↓	↑	↑	→	↓	↑	↓	↑	↑	↑	-
Ethylène glycol	→	→	↑	↑	→	↑	→	→	↑	↑	↑	↑	→	↑	↑	↑	↑	→	↑	↑	→	↑	↑
Fluides hydrauliques	→	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	-	↑	-	-	↓	→	↑	↑	↓	↓	↓	→	↑	↑
Formaldéhyde	→	↓	↑	↑	→	↑	↓	→	↑	→	↓	↑	→	↑	↑	→	→	↓	↑	↑	↑	↑	→
Fréon 11	→	↑	↑	↑	↓	↑	→	→	↓	↑	↑	↑	↓	↓	→	↑	→	↓	↑	↑	↑	↑	↑

Veuillez noter que la résistance chimique peut être influencée par d'autres facteurs tels que la température, la concentration, etc. Ces données sont indiquées seulement pour information.

fluides	corps													matériaux en contact avec le fluide										
	acier	acier inox AISI 303/304	acier inox AISI 316	acier inox AISI 316L	aluminium	bronze	fonte	laiton	PA	PEEK	PPS	Argent	Cuivre	CR	EPDM	FFPM	FPM	NBR	UR	PET	POM	PTFE	TPE	
Fréon 22	→	↑	↑	↑	↓	-	↓	↑	↑	↑	↑	↓	↓	↓	↑	↑	↓	↓	↓	↑	↑	↑	↓	
Fréon F-12	→	↑	↑	↑	↑	↑	↓	↓	↓	↑	↑	↑	↑	↑	↓	-	↓	↓	↑	↑	↑	↑	↑	
Fréon T WD602	→	↑	↑	↑	↓	-	-	↑	↑	-	↑	-	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	-	-	↑	-	
Fuel	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↓	↑	↑	-	↑	↑	↓	↓	↑	↑	↑	↑	↓	↑	↑	↑	↓	
Fuel #6	↑	↑	↑	↑	↓	↑	↑	↑	↑	-	↑	-	↓	↓	↑	↑	↑	↑	↑	-	↓	↑	↑	
Fuel ASTM #1	↑	↑	↑	↑	↓	↑	↑	↑	↑	-	↑	-	↑	↓	-	↑	↑	↑	↑	-	↓	↑	↑	
Fuel ASTM #2	↑	↑	↑	↑	↓	↑	↑	↑	↑	-	↑	-	↑	↓	-	↑	↑	↑	↑	-	↓	↑	↑	
Fuel ASTM #3	↑	↑	↑	↑	↓	↑	↑	↑	↑	-	↑	-	↑	↓	-	↑	↑	↑	↑	-	↓	↑	↑	
Fuel ASTM #4-5	↑	↑	↑	↑	↓	↑	↑	↑	↑	-	↑	-	↑	↓	-	↑	↑	↑	↑	-	↓	↑	↑	
Fuel, ASTM – Réf : Fuel A	↑	↑	↑	↑	↓	↑	↑	↑	↑	-	↑	-	↓	↓	-	↑	↑	↑	↑	-	↓	↑	↑	
Fuel, ASTM – Réf : Fuel B	↑	↑	↑	↑	↓	↑	↑	↑	↑	-	↑	-	↓	↓	-	↑	↑	↑	↑	-	↓	↑	↑	
Fuel, ASTM – Réf : Fuel C	↑	↑	↑	↑	↓	↑	↑	↑	↑	-	↑	-	↓	↓	-	↑	↑	↑	↑	-	↓	↑	↑	
Furane	-	↑	↑	↑	↑	-	↑	-	-	-	↑	-	↓	↓	↑	↓	↓	↓	-	↓	↓	↑	-	
Furfural	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	-	↑	↑	↓	↓	↑	↓	↓	↓	↓	↓	↑	↑	↑	
Gaz de cokerie	↑	↑	↑	↑	-	↑	↓	-	-	-	↑	↑	↓	↓	↑	↑	↑	↓	-	-	-	↑	-	
Gaz de pétrole liquéfié (GPL)	-	↑	↑	↑	↓	-	-	↑	-	-	↑	↑	↑	↓	↑	↑	↑	↑	↑	↓	↑	↑	↑	
Gaz de ville	-	↑	↑	↑	-	-	-	↑	-	-	-	-	↓	↑	↑	↑	↑	↑	↑	-	-	↑	-	
Gaz naturel	→	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↓	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	
Gaz naturel liquéfié (GNL)	-	↑	↑	↑	↑	-	-	↑	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	↑	-	
Gaz naturel sulfureux	-	-	→	→	-	-	-	-	-	-	-	-	-	↓	↑	↓	↓	↓	↓	-	-	↑	-	
Glycol	↑	↑	↑	↑	-	↑	↑	-	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	-	↑	↑	-	
Hélium	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	-	-	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	-	
Heptane	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↓	↑	↑	↑	↑	↑	-	↑	↑	↑	
Huile d'olive	↑	→	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	-	↑	-	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	-	
Huile de palme	↓	↑	↑	↑	↑	↓	↑	-	-	-	-	↑	↓	-	-	↑	↑	↑	↑	-	↑	↑	-	
Huile de pétrole au-dessous de 121°C (250°F)	↑	↑	↑	↑	↓	↑	-	↑	-	-	↑	↑	↑	↓	↑	↑	↑	↑	↑	-	↑	↑	-	
Huile de pétrole au-dessus de 121°C (250°F)	↑	↑	↑	↑	↓	↑	-	↑	-	-	-	↓	↓	↑	↑	↑	↑	↑	↓	-	↑	↑	-	
Huile de pin	-	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	-	↓	↓	↑	↑	↑	↑	-	-	↑	↑	↓	
Huile hydraulique	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	-	↑	↑	↑	↓	↑	↑	↑	↑	↑	↓	↑	↑	↑	
Huile minérale	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	-	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	
Huiles de graissage à base de diester	↑	↑	↑	↑	-	↑	↑	-	↑	↑	↑	↑	↑	↓	↑	↑	↑	↑	↑	-	-	↑	↓	
Huiles de graissage à base de pétrole	↑	↑	↑	↑	↑	-	↑	↑	-	-	-	↑	↑	↓	↑	↑	↑	↑	↑	↓	↑	↑	↑	
Huiles SAE	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	↑	↑	↓	-	↑	↑	↑	↑	-	-	↑	-	
Huiles végétales	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	-	-	-	-	↓	↑	↑	↑	↑	↑	-	↑	↑	↑	-	
Hydrogène gazeux	↑	↑	↑	↑	↓	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	-	↑	↑	
Hydrogène sulfuré (sec, chaud)	↓	↓	↑	↑	↓	↓	↓	↓	↓	↑	↓	↓	↑	↑	↑	↓	↓	↓	↑	↑	↑	↑	↑	
Hydroxyde d'ammonium	↓	→	→	→	↓	↓	↓	↓	↓	↑	↓	↓	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	
Hydroxyde de baryum	↓	→	↑	↑	↓	↓	↓	↓	↓	-	↑	↑	↓	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↓	↑	↑	
Hydroxyde de magnésium	↑	↑	↑	↑	↓	↓	↓	↓	↓	↑	↑	↓	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	
Hydroxyde de potassium (50%)	→	↑	↑	↑	↓	↓	↓	↓	↓	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↓	↓	↓	↑	↑	↑	↑	↑	
Hydroxyde de sodium (soude caustique)	↑	→	↑	↑	↓	↑	↓	↑	↑	↑	↑	↓	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↓	
Hypochlorite de sodium	↓	↓	↓	↓	↓	↓	↓	↓	↑	↓	↑	↓	↑	↑	↑	↑	↑	↓	↓	↑	↓	↑	↓	
Isobutène	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	-	↓	-	↓	↓	↑	↑	↑	↓	↓	-	-	↑	-	
Kérosène (kérosine)	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↓	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	
Lubrifiants SAE 10, 20, 30, 40	↑	↑	↑	↑	↑	-	↑	↑	-	-	-	-	↑	↓	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	
Méthane	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↓	↑	↑	↑	
Méthyléthylcétone (MEK)	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↓	↑	↓	↑	↑	↑	↓	↑	↓	↓	↓	↓	↓	↓	↑	↑	↑	
Morpholine	→	→	→	→	↑	↑	↑	↑	↑	-	↑	-	↓	↓	↑	↓	↓	↓	-	-	-	↑	-	
Naphte	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	-	↑	↑	↓	↓	↑	↑	↑	↓	↓	↓	↑	↑	↑	
Naphte de pétrole	↑	↑	↑	↑	↓	↑	-	↑	-	-	-	-	↑	↓	-	↑	↑	↑	↑	-	↑	↑	-	
Nitrate de potasse	→	↓	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↓	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	-	
Nitrobenzène	↑	→	↑	↑	↓	↑	↓	-	↓	↑	↑	↓	↓	↓	↑	↑	↓	↓	↓	↑	↑	↑	↓	
Nitrométhane	→	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	-	↑	↑	↓	↑	↓	↓	↓	↓	↓	↓	↑	↑	↓	
Nitropropane	-	↑	↑	↑	↑	-	↑	-	-	-	-	-	↓	↑	↓	↓	↓	↓	-	-	-	↑	-	
Octane	-	-	↑	↑	-	-	-	-	-	-	-	-	↓	↓	↑	↑	↑	↑	↓	↓	-	↑	-	
Octanol	-	-	↑	↑	-	-	-	-	-	-	-	-	↑	↑	-	↑	↑	↑	↓	-	-	↑	-	

Veuillez noter que la résistance chimique peut être influencée par d'autres facteurs tels que la température, la concentration, etc. Ces données sont indiquées seulement pour information.

fluides	corps													matériaux en contact avec le fluide										
	acier	acier inox AISI 303/304	acier inox AISI 316	acier inox AISI 316L	aluminium	bronze	fonte	laiton	PA	PEEK	PPS	Argent	Cuivre	CR	EPDM	FFPM	FPM	NBR	UR	PET	POM	PTFE	TPE	
Oxyde d'éthylène	→	↑	↑	↑	↓	↑	↘	↑	↘	-	↓	↘	↓	↓	↘	↑	↓	↓	↓	↘	↑	↑	↑	
Oxygène 121-204°C (250-400°F)	-	-	-	-	-	-	-	↓	-	-	↓	-	↓	↓	↓	↑	↓	↓	↓	-	-	↑	-	
Oxygène gazeux	↑	↑	↑	↑	-	↑	↑	↑	↓	-	↓	↑	↑	↑	-	↑	↑	↓	↑	-	-	↑	-	
Oxygène liquide (LOX)	↓	↓	↓	↓	↓	↓	↑	↓	-	↓	-	-	↓	↓	↓	↓	↓	↓	↓	-	-	↑	-	
Oxygène, froid	→	→	→	→	→	→	-	↑	-	-	-	↑	↑	↑	↑	↑	↑	→	↑	-	-	↑	-	
Ozone (sec)	↑	↑	↑	↑	→	↑	↑	↑	↘	↘	→	↓	↓	↓	↑	↑	↘	↓	↑	↓	↓	-	↘	
Paraffine	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	-	-	↑	↑	↑	↓	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	-	
Pentane	-	→	↑	↑	↑	-	→	↓	→	-	-	↑	↑	↑	↓	↑	↑	↑	↓	-	↑	↑	-	
Pentanol / alcool amylique	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	↑	↑	-	→	→	→	↓	-	-	↑	-	
Perchloroéthylène (« Perk »)	→	↑	↑	↑	↓	→	→	-	↘	↑	↓	↑	→	↓	↓	↑	↑	↓	↓	↓	↑	↑	↓	
Peroxyde d'hydrogène, eau oxygénée (30%)	↘	→	→	→	→	↘	↓	↓	↘	↑	→	↓	↓	↓	→	↑	↑	↓	-	↑	↓	↑	↓	
Phénol	→	→	→	→	→	-	↓	→	↘	↑	↑	-	↑	↑	↑	↑	↑	→	-	-	-	↑	-	
Phosphate de potassium	→	→	→	→	↓	-	↓	→	↑	↑	-	-	↑	↑	↑	↑	↑	→	-	-	-	↑	-	
Polypropylène glycol	↑	↑	↑	↑	↑	↑	→	↑	→	-	↑	-	-	↓	↑	↑	↑	↑	-	↑	↓	↑	-	
Propane	↑	↑	↑	↑	↑	↑	→	→	→	↑	↑	-	↑	↘	↓	↑	↑	↑	↘	↓	↑	↑	→	
Propanol	↑	↑	↑	↑	-	-	↑	↑	→	↑	↑	-	-	↑	↑	-	↓	↓	↓	-	-	↑	-	
Propylène	↑	↑	↑	↑	↑	-	↑	↑	-	-	-	↑	↑	↓	↓	↑	↑	↓	↓	↑	↑	↑	-	
Pydraul 10E, 29ELT	-	↑	↑	↑	-	-	↑	-	-	-	-	↑	→	↓	→	↑	↑	↓	↓	-	-	↑	-	
Pyridine	↑	→	↑	↑	→	→	→	↘	↑	↑	↑	-	↘	↓	→	↑	↓	↓	↓	↘	→	↑	↘	
Saccharose	→	↑	↑	↑	-	-	↑	↑	-	→	-	→	↑	↑	-	↑	↑	↑	↓	-	-	↑	-	
Sel hydrofuge	-	↘	↘	↘	→	↑	↓	→	↑	-	↑	-	-	→	-	-	-	→	↘	↑	↑	↑	↑	
Soude	→	↑	↑	↑	↓	→	→	→	↑	-	↑	↑	→	→	↑	↑	→	↘	→	-	↑	↑	→	
Soude caustique	→	↑	↑	↑	↓	→	→	→	↑	↑	→	-	-	→	↑	↑	→	↘	→	-	↑	↑	→	
Sulfate d'aluminium	↘	→	↑	↑	↑	↘	↓	↘	↘	↑	↑	→	→	↑	↑	↑	↑	→	↓	↑	↑	↑	→	
Sulfate de calcium	→	→	↑	↑	→	→	↑	↓	↘	↑	↑	↑	→	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↓	↑	-	
Sulfate de potassium	↑	→	↑	↑	↓	→	↓	→	→	↑	↑	→	→	↑	↑	↑	↑	↑	↑	-	-	↑	-	
Térébenthine	↑	→	↑	↑	↑	↑	→	↘	→	-	↑	↑	→	↓	↓	↑	↑	↑	↓	→	↑	↑	→	
Tétrachloréthylène	↑	↑	↑	↑	↓	-	↑	↘	↘	-	→	↑	↑	↓	↓	↑	↑	↓	↓	↓	↑	↑	-	
Tétrachlorure de carbone	↑	↘	↘	↘	↓	↑	↓	↑	↘	↑	→	→	↓	↓	↓	↑	↓	↓	↓	↘	↑	↑	↓	
Tétrahydrofurane	↑	↑	↑	↑	↑	-	-	↑	↑	↑	↘	-	-	↓	↓	↑	↓	↓	↘	↓	↓	↑	→	
Toluène	→	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	-	↑	↓	↓	↑	↑	↘	↓	-	↘	↑	↘	
Trichloréthylène	→	→	→	→	→	→	→	↘	↑	→	-	↑	↓	↓	↓	↑	↑	↘	↓	↘	→	↑	↓	
Vapeur 107 -148°C (225 -300°F)	↑	↑	↑	↑	↓	↑	↑	↑	↘	-	→	-	-	↓	↑	↑	↓	↓	↓	-	-	↑	-	
Vapeur au-delà de 148°C (300°F)	↑	↑	↑	↑	↓	↑	↘	↑	↘	-	→	-	-	↓	↘	↑	↓	↓	↓	-	-	↑	-	
Vapeur jusqu'à 107°C (225°F)	↑	↑	↑	↑	↓	↑	↑	↑	↘	-	→	→	↘	↑	↑	↓	↘	↓	-	-	-	↑	-	
Vaseline	↑	↑	↑	↑	-	-	↑	↑	↑	-	↑	-	-	→	↓	-	↑	↑	↑	-	-	↑	-	
Verre soluble	↑	↑	↑	↑	-	-	↑	→	↑	-	↑	-	→	↑	↑	-	↑	↑	↘	↑	↑	↑	↑	
Vinaigre	↘	↑	↑	↑	↓	↘	↘	↘	↑	-	↑	↑	→	→	↑	↑	↑	↘	↓	↑	→	↑	↘	
Xénon	↘	↑	↑	↑	↑	-	↘	↑	↑	↑	↑	-	-	↑	↑	↑	↑	↑	↑	↑	-	↑	-	
Xylène	↑	→	→	→	↑	↑	→	→	→	↑	→	↑	↑	↓	↓	↑	↑	↓	↓	→	↑	↑	→	

Veuillez noter que la résistance chimique peut être influencée par d'autres facteurs tels que la température, la concentration, etc. Ces données sont indiquées seulement pour information.