

Załącznik 1 –
Informacja techniczna

Tabela odporności chemicznej stali
nierdzewnej

Tabela powstała na podstawie testów laboratoryjnych na czystych chemicznie substancjach

Dane w poniższej tabeli mogą mieć jedynie znaczenie poglądowe, jako ogólne wskazówki.

A - Bardzo dobra eksploatacja – bez ograniczeń

B - Eksploatacja przy średnim natężeniu

C - Eksploatacje ograniczona z przerwami

D - Nie nadaje się do stosowań

Substancja	AISI316L	AISI304	EPDM	NBR	FPM
Aceton	A	A	A	D	D
Boraks	A	A	A	B	A
Chloran Sodu	A	A	-	-	-
Chlorek Glinu	D	D	A	A	A
Chlorek Miedzi	B	B	A	A	A
Chlorowodorek Aniliny	D	D	B	B	B
Kwas Bromowodorowy	D	D	A	D	A
Metanol	A	A	A	A	C
Anilina	A	A	B	D	C
Azotan Miedzi	A	A	-	-	-
Azotan Potasu	A	A	A	A	A
Azotan Sodu	A	A	A	B	-
Azotan Srebra	A	A	-	-	-
Benzaldehyd	A	A	A	B	B
Benzen	A	A	D	D	A
Bezwodnik Octowy	A	A	A	C	C
Brom	D	D	-	-	A
Bromek Potasu	A	A	-	-	-
Bromek Sodu	B	B	-	-	-
Butan	A	A	D	A	A
Chlor	A	A	-	-	A
Chloran Potasu	A	A	-	-	-
Chlorek Amonowy - Salmiak	B	C	A	A	A
Chlorek Amylu	A	A	-	-	-
Chlorek Baru	B	B	A	A	A
Chlorek Bromu	D	D	A	B	A
Chlorek Cyny	B	C	B	A	A

Chlorek Etylu	A	A	A	A	A
Chlorek Magnezu	B	B	A	A	A
Chlorek Metyleny	B	B	D	D	B
Chlorek Metylu	A	A	D	D	B
Chlorek Niklu	B	B	A	A	A
Chlorek Potasu	B	B	A	A	A
Chlorek Siarki	A	A	D	C	A
Chlorek Sodu	D	D	-	-	-
Chlorek Tionylu	A	A	D	D	A
Chlorek Wapnia	B	B	A	A	A
Chlorobenzen	A	A	D	D	A
Chloroform	B	B	D	D	A
Cyjanek Potasu	A	A	A	A	A
Cyjanek Sodu	A	A	A	A	A
Dwuchloropropen	A	A	-	-	-
Dwusiarczek Węgla	A	A	-	-	-
Dwusiarczek Siarki	A	B	A	D	A
Eter	A	A	-	-	-
Fluor (suchy)	A	A	-	-	-
Fluorek sodu	A	A	-	-	-
Formaldehyd	A	A	A	B	C
Furfural	A	A	B	D	D
Ksylen	A	A	-	-	-
Kwas Azotowy	C	C	C	D	A
Kwas Benzoesowy	A	A	-	-	A
Kwas Borowy	A	A	A	A	A
Kwas Chlorooctowy	D	D	B	-	-
Kwas Chlorosulfonowy	B	C	D	D	C
Kwas Chlorowodorowy	D	D	A	D	A
Kwas Fluorowodorowy	D	D	B	D	A
Kwas Fosforowy	A	A	B	D	A
Kwas Galusowy	A	A	B	B	A
Kwas Masłowy	A	A	-	-	-
Kwas Mrówkowy	A	A	A	B	C
Kwas Nadchlorowy	D	D	B	-	A
Kwas Octowy (100%)	A	A	A	C	C
Kwas Octowy roztwór 30% lub 50%	A	A	A	B	B
Kwas Pikrynowy	A	A	B	B	A
Kwas Siarkawy	A	C	B	B	A
Kwas Siarkowy	D	D	B	D	A
Kwas Szczawiowy	C	C	A	B	A
Kwas Tłuszczowy	A	A	D	B	A
Lodine	D	D	-	-	-
Nadmanganian Potasu	A	A	-	-	-

Nadtlenek Wodoru	A	A	C	D	B
Naftalen	A	A	D	D	A
Octan	A	A	A	B	-
Octan Butylu	A	A	B	-	D
Octan Sodu	A	A	A	B	D
Podchloryn Sodu	D	D	B	B	A
Podchloryn Wapnia	B	C	A	C	A
Rtęć	A	A	A	A	A
Siarczan Cynkowy	A	A	-	-	-
Siarczan Magnezu	A	A	A	A	A
Siarczan Miedzi	A	A	A	A	A
Siarczan Niklu	A	A	A	A	A
Siarczan Potasu	A	A	A	A	A
Siarczan Sodu	A	A	A	A	A
Siarczan Glinu	A	D	A	A	A
Siarczan Potasu	A	A	-	-	-
Siarczek Sodu	A	A	-	-	-
Siarczyn Sodu	A	A	-	-	-
Siarka	A	A	A	D	A
Soda	A	A	-	-	-
Terpentyna	A	A	D	A	A
Tetrachlorometan	A	A	D	C	A
Toluen	A	A	D	D	A
Trójchloroetylen	A	A	D	C	A
Węglan Potasu	A	A	-	-	-
Węglan Amonu	A	A	A	A	D
Wodosiarczan sodu	A	C	-	-	-
Wodosiarczan Wapnia	A	A	D	A	A
Wodosiarczyn Sodu	A	A	A	A	A
Wodorotlenek Amonu	A	A	A	D	B
Wodorotlenek Barowy	A	A	A	A	A
Wodorotlenek Potasu	A	A	A	B	B
Wodorotlenek Sodu	A	A	A	B	B
Wodorotlenek Wapnia	A	A	A	A	A
Wodorowęglan Sodu	A	A	A	A	A
Dane w powyższej tabeli mogą służyć jako ogólna wskazówka					

Założenia: 20st Celsjusza (temperatura pokojowa)

Referencje:

Corrosion Data Survey, 1969 Edition, Nace

Corrosion Tables, Stainless Steels, 1979,

Jernkontorent

Chemical Resistance of Plastic Piping Materials, Cabot Corporation 1979

UWAGA!!

Stężenie, długość oddziaływania, temperatura lub kombinacja kilku poszczególnych związków chemicznych substancji ma bezpośredni wpływ na odporność chemiczną stali nierdzewnej. Dlatego przed zastosowaniem należy wziąć pod uwagę wszystkie okoliczności. W szczególności należy zachować ostrożność przy używaniu wodnych Środków czyszczących zawierających chlor.