

W poniższych tabelach przedstawione zostały właściwości fizyko-chemiczne materiałów, z jakich wykonane są produkty z naszej oferty. Zawarte tam dane pozwolą Państwu ustalić czy właściwości materiału, z jakiego wykonany jest dany produkt pozwalają na jego użycie do przewidzianego zastosowania, oraz w przypadku, gdy takie same produkty wykonane są z różnych materiałów wybrać produkt z materiału o właściwościach odpowiadających przewidzianemu dla niego zastosowaniu.

# - odporność wysoka	PE - polietylen	PMMA - polimetakrylan metylu
+ - odporność dobra	PP - polipropylen	PMP - polimetylopentan
0 - odporność słaba	PS - polistyren	PFA - perfluoroalkoksypolimer
-- brak odporności	PVC - polichlorek winylu	SAN - kopolimer styrenowo-akrylonitrylowy
	PTFE - politetrafluoroetylen (tworzywa typu TEFLON)	GUMA - guma naturalna

WŁAŚCIWOŚCI FIZYCZNE TWORZYW SZTUCZNYCH

	PE	PP	PS	PVC	PTFE	PMMA (Plexi)	PMP	FEP/PFA	SAN	GUMA
Przezroczystość	słaba	średnia	wysoka	wysoka	słaba	wysoka	wysoka	średnia	wysoka	nieprzez.
Elastyczność	rozciągliwy	sztwywny	bardzo sztywny	sztwywny	elastyczny	sztwywny	bardzo sztywny	elastyczny	sztwywny	bardzo elastyczny
Gęstość (kg/dm ³)	0,94	0,9	1,05	1,35	2,17	1,18	0,83	2,15	1,03	1,2
Max. Temp. użytkowa (°C)	50	135	70	80	270	65	175	205	70	70
Min. Temp. użytkowa (°C)	-50	0	-20	-20	-110	-50	0	-270	-40	-40
Palność	palny	palny	palny	trudnopalny	niepalny	palny	palny	trudnopalny	palny	palny
Aktywność biologiczna	obojętny	obojętny	obojętny	obojętny	obojętny	obojętny	obojętny	obojętny	obojętny	obojętny
Sposoby jałowienia	radiacyjne chemiczne gazowe	autoklaw. gazowe chemiczne	radiacyjne chemiczne	chemiczne gazowe	autoklaw. chemiczne gazowe	radiacyjne chemiczne	radiacyjne autoklaw. chemiczne gazowe	autoklaw. gazowe chemiczne	gazowe chemiczne	gazowe chemiczne

WŁAŚCIWOŚCI CHEMICZNE TWORZYW SZTUCZNYCH

	PE	PP	PS	PVC	PTFE	PMMA (Plexi)	PMP	FEP/PFA	SAN	GUMA
KWASY										
Kwasy nieorganiczne beztlenowe										
Kwas solny stęż. 36%	+	+	0	0	#	0	#	#	0	#
Kwas fluorowodorowy	#	#	#	0	#	-	#	#	-	0
Kwas chlorosulfonowy	-	-	#	-	#	-	-	#	-	-
Kwasy nieorganiczne utleniające										
Kwas siarkowy 40-50%	#	#	0	#	#	-	#	#	-	-
Kwas siarkowy 98%	0	-	-	-	#	-	#	#	-	-
Kwas azotowy 30%	+	+	+	+	#	0	+	#	-	-
Kwas azotowy stęż.	-	-	-	0	#	0	0	#	-	-
Kwas fosforowy 85%	#	#	+	#	#	-	#	#	#	-
Kwasy organiczne										
Kwas mrówkowy 40%	+	+	+	0	#	-	#	#	0	0
Kwas mrówkowy 85%	-	#	+	+	#	-	+	#	0	0
Kwas octowy 50%	+	+	0	-	#	-	0	#	0	0
Kwas octowy lodowaty	-	+	-	-	#	-	+	#	0	0
Kwas chlorooctowy	-	0	-	+	#	0	#	#	-	-
Kwas cytrynowy	-	#	#	0	#	-	#	#	0	#
Kwas benzoesowy	#	+	0	#	#	-	+	#	0	-
Kwasy tłuszczowe ogólnie	-	#	#	#	#		#	#	+	0

ZASADY										
Zasady nieorganiczne										
Wodorotlenek sodu 1%	#	#	0	#	#	#	#	#	#	#
Wodorotlenek sodu 50%	#	#	+	#	#	#	#	#	#	#
Wodorotlenek potasu 30%	#	#	0	#	#	#	#	#	0	#
Woda amoniakalna 30%	#	#	0	+	#	#	#	#	0	-
Zasadowe związki organiczne										
Dwuetyloamina	-	0	0	-	-	-	+	#	-	#
Anilina	0	#	-	-	#	-	+	#	-	-
Pirydyna	+	0	-	-	#	-	+	#	-	-
NITROZWIĄZKI										
Nitrobenzen	0	+	-	-	#	-	-	#	-	-
ZWIĄZKI Z GRUPĄ AMINOWĄ										
Mocznik	#	#	#	-	#	#	#	#	+	#
Dwumetyloformamid	#	#	-	-	#	-	#	#	-	0
ALKOHOLE										
Metanol	+	#	0	+	#	-	#	#	0	#
Etanol	+	#	-	0	#	-	+	#	+	#
Izopropanol	#	#	0	+	#	0	#	#	+	#
Cykloheksanol	#	+	+	+	#	-	+	#	0	-
Glikol	-	#	#	#	#	#	#	#	#	#
Gliceryna	#	#	#	#	#	#	#	#	#	#
Fenol	-	+	-	-	#	-	0	#	-	-
ALDEHYDY										
Formaldehyd	+	0	-	#	#	-	#	#	-	0
Acetaldehyd	0	0	-	-	#	-	0	#	-	0
Benzaldehyd	#	-	-	-	#	-	#	#	-	-
KETONY										
Aceton	0	#	-	-	#	-	#	#	-	0
Metyloetyloketon	0	+	-	-	#	-	-	#	-	-
Acetofenon	#	+	-	-	#	-	+	#	-	-
CHLOROWCOPOCHODNE										
Chlorek metylu	0	-	-	-	#	-	-	#	-	-
Chloroform	-	0	-	-	#	-	0	#	-	-
Tróchloroetylen	-	-	-	-	#	-	-	#	-	-
Czterochlorek węgla	-	-	-	-	#	0	-	#	-	-
Bromobenzen	-	-	-	-	#	-	-	#	-	-
Chlorobenzen	0	0	-	-	+	-	+	#	-	-
ESTRY										
Octan etylu	-	#	-	-	#	+	+	#	-	0
Octan metylu	+	0	-	-	#	-	#	#	-	-
Octan butylu	-	0	-	-	#	+	0	#	-	+
WĘGLOWODORY										
Węglowodory alifatyczne										
Pentan	-	-	0	#	#			#	-	-
Heksan	-	0	-	+	#	#	0	#	-	-
Heptan	+	0	-	0	#	0	+	#	-	-
Węglowodory aromatyczne										
Benzen	-	-	-	0	#	-	0	#	-	-
Toluen	0	0	-	-	#	-	0	#	-	-
Ksilen	0	-	-	-	#	-	0	#	-	-
Węglowodory alicykliczne										
Cyklopentan	-	+	-	+	#		+	#	-	-
Cykloheksan	+	-	-	-	#	+	-	#	-	-
Mieszaniny węglowodorów										
Nafta	#	+	-	#	+	-	-	#	-	-
Benzyna ogólnie	0	0	-	0	#	+	+	#	-	-
Terpentyna	-	-	-	-	#	#	0	#	-	-

ESTRY										
Eter dwuetylowy	-	0	-	-	#	-	-	#	-	-
Dioksan	+	0	-	+	#	-	0	#	-	-
Tetrahydrofuran	-	-	-	-	#	-	0	#	-	-
GAZY										
Chlor	-	-	+	-	+	-	0	#	-	-
Fluor	-	-	-	-	+	-	0	#	-	0
Amoniak	+	#	0	0	#	#	#	#	0	-
SOLE										
Chlorek amonu	#	#	#	+	#	0	#	#	#	#
Chlorek potasu	#	#	0	+	#	#	#	#	#	#
Węglan sodu	+	#		#	#			#	+	#
Azotan srebra	#	#	0	0	#	#	#	#	#	#
Fluorek sodu	#	#		#	#				#	
UTLENIACZE										
Nadmanganian potasu	#	#	#	#	#	#	#	#	0	+
Nadtlenek wodoru 30 %	0	+	#	+	#	-	#	#	#	0
OLEJE ROŚLINNE OGÓLNIE	#	#	-		#			#	+	
OLEJE SILIKONOWE OGÓLNIE	#	#	#	#	#	#	#	#	-	-
MOCZ	#	#	#	#	#	#	#	#	+	-

WŁAŚCIWOŚCI CHEMICZNE SZKŁA

Odporność chemiczna szkła:	szkło borokrzemowe	szkło sodowo-wapniowe	szkło neutralne	szkło typu AR
Odporność chemiczna na działanie wody wg PN-65/S-13085	1 klasa	min. 1 klasa	1 klasa	min. 3 klasa
Odporność chemiczna na działanie kwasów wg PN-76/B-13111	1 klasa	min. 3 klasa	1 klasa	1 klasa
Odporność chemiczna na działanie zasad wg PN-70/B-13110	min. 2 klasa	min. 3 klasa	min. 2 klasa	min. 2 klasa