

SMOG Filter/Ex – filtracja ogólna pyłów i gazów



Internetowe
Centrum
Dystrybucji



SMOG Filter-1200/Ex



SMOG Filter-2400/Ex



II 2 G c Ex e II T3

Zastosowanie

Pochłaniacze SMOG Filter/Ex są przeznaczone do oczyszczania powietrza z par, gazów oraz pyłów w laboratoriach chemicznych, biologicznych, analitycznych, podczas szlifowania różnych materiałów. Mają szczególne zastosowanie w tych procesach, którym towarzyszy dokuczliwy zapach, np. przy klejeniu lub używaniu rozmaitego typu aerozoli. Urządzenie może być stosowane w przestrzeniach zagrożonych wybuchem, w których może wystąpić atmosfera wybuchowa.

Budowa

Pochłaniacz SMOG Filter/Ex jest zbudowany z następujących elementów:

- obudowy wykonanej z blach stalowych,
- wentylatora przeciwwybuchowego umieszczonego w dolnej części urządzenia, po stronie czystego powietrza,
- filtra wstępnego Paint-Stop,
- filtra wysokoskutecznego HEPA klasy H13,
- kaset z granulowanym węglem aktywnym,
- puszki przyłączeniowej,
- rozrusznika silnikowego (do montażu w pomieszczeniu poza strefą zagrożoną wybuchem),
- osłony wlotu (na życzenie).

Dane techniczne

Typ	Nr kat.	Wydatek maksymalny [m³/h]	Oznaczenie	Podciśnienie maksymalne [Pa]	Moc silnika [kW]	Napięcie zasilania [V/Hz]	Poziom ciśnienia akustycznego [dB(A)]*	Masa [kg]
SMOG Filter-1200/Ex	801O35	1200	II 2 G c Ex e II T3	1270	0,55	3x400/50	59	230
SMOG Filter-2400/Ex	801O36	2350	II 2 G c Ex e II T3	1750	1,1	3x400/50	61	375

* Pomiar ciśnienia wykonano w odległości 1 m od urządzenia.

Użytkowanie

Pochłaniacze SMOG Filter/Ex zapewniają pełną recyrkulację odciąganego powietrza. Wlot urządzenia można połączyć z odciąganiem miejscowym, instalacją wentylacji ogólnej lub wyposażyć w osłonę wlotu. We wszystkich przypadkach zassane powietrze po przefiltrowaniu powraca do pomieszczenia przez perforowaną powierzchnię wylotową zlokalizowaną pod urządzeniem.

Kasety z granulowanym węglem aktywnym skutecznie pochłaniają w procesie adsorpcji większość szkodliwych związków chemicznych, takich jak styren, toluen, alkohole, fenol i wiele innych. Zanieczyszczenia pyłowe są zatrzymywane przez filtr wysokoskuteczny HEPA.

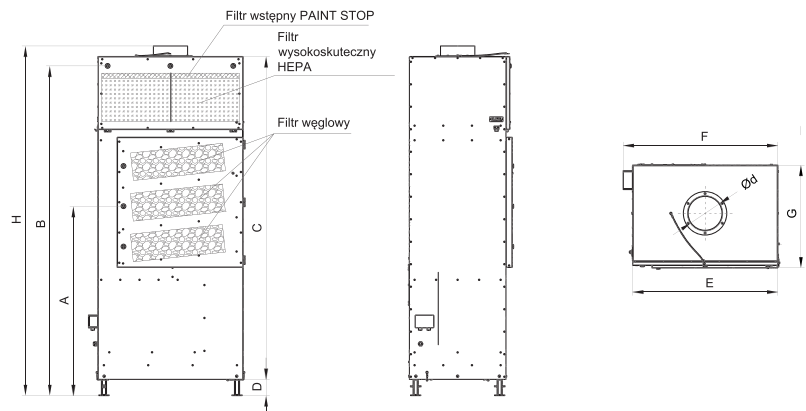
Zdolność adsorpcyjną węgla aktywnego dla różnych par i gazów przedstawiono na następnej stronie.

Obsługa urządzenia sprowadza się do:

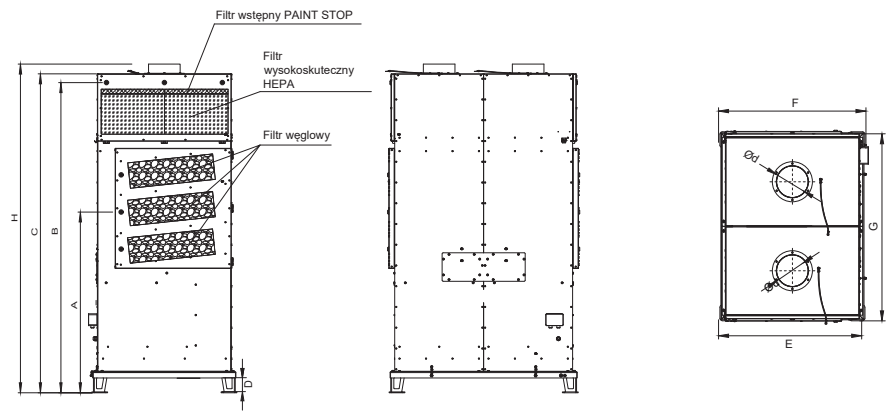
- okresowej wymianie filtra wstępnego Paint-Stop,
- okresowej wymiany filtra HEPA,
- okresowej wymiany kaset z węglem aktywnym.

Wymianę filtrów Paint-Stop i HEPA należy przeprowadzić w momencie stwierdzenia wyczuwalnego spadku wydatku powietrza. Wymianę kaset z węglem aktywnym należy przeprowadzić w momencie organoleptycznego stwierdzenia pogorszonej jakości powietrza na wylocie z urządzenia.

SMOG Filter-1200/Ex



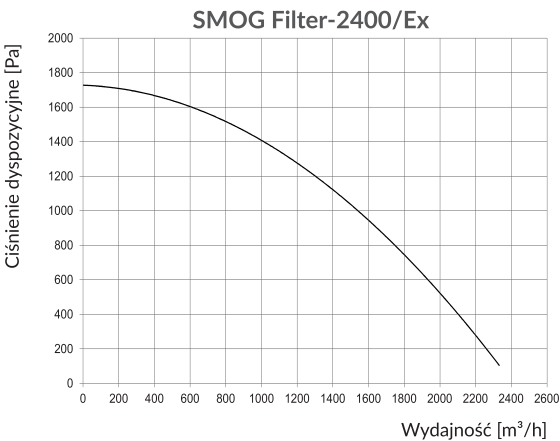
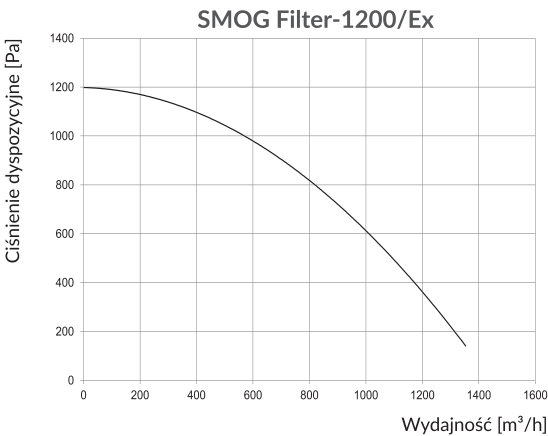
SMOG Filter-2400/Ex



Wymiary

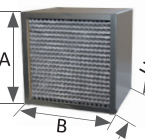
Typ	A [mm]	B [mm]	C [mm]	D [mm]	E [mm]	F [mm]	G [mm]	H [mm]	Ød [mm]
SMOG Filter-1200/Ex	1105	1925	1885	95	845	900	600	2040	200
SMOG Filter-2400/Ex	1145	1965	2020	95	905	935	1185	2080	200

Charakterystyki przepływowe

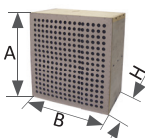


Części wymienne

Filtr wysokoskuteczny HEPA

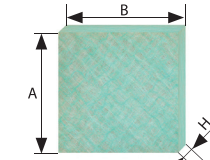
	Typ	Nr kat.	Masa [kg]	Wymiary AxBxH [mm]	Klasa	Ilość filtrów	Przeznaczenie	Materiał filtracyjny
	FW-SF-Ex	852F00	3,2	390x535x292	H13	2	SMOG Filter-1200/Ex	Hydrofobowa bibuła szklana 99,95%.
						4	SMOG Filter-2400/Ex	

Kaseta z węglem aktywnym

	Typ	Nr kat.	Masa [kg]	Wymiary AxBxH [mm]	Ilość kaset	Przeznaczenie	Uwagi
	WA-ECO-20	838K98	24*	534x534x155	3	SMOG Filter-1200/ex	Obudowa kasety wykonana z kartonu i sklejk.
					6	SMOG Filter-2400/Ex	

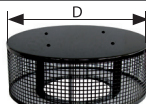
*Masa węgla aktywnego 20 kg.

Filtr wstępny Paint-Stop

	Typ	Nr kat.	Masa [kg]	Wymiary AxBxH [mm]	Klasa	Ilość filtrów	Przeznaczenie	Materiał filtracyjny
	PS-SF	852F02	0,5	800x535x50	G3	1	SMOG Filter-1200/Ex	Włóknina szklana z progresywnie wzrastającą gęstością.
						2	SMOG Filter-2400/Ex	

Wyposażenie dodatkowe

Ostona wlotu

	Typ	Nr kat.	Masa [kg]	Średnica D [mm]
	K-SF	810H70	0,7	Ø450



Internetowe
Centrum
Dystrybucji

Wyposażenie stanowisk pracy

Zdolność adsorpcyjna węgla aktywnego dla różnych par i gazów

Gazy wysoko adsorbowane

akryla_n, etylu – ethyl acrylate – C₅H₈O₂
 akryla_n, metylu – methyl acrylate – C₅H₈O₂
 akrylo,itylu – acrylo,itylu – C₃H₃N
 aldehyd valerianowy – valeric aldehyde – C₅H₁₀O
 alkohol amylowy – amyl alcohol – C₅H₁₂O
 alkohol butylowy – butyl alcohol – C₄H₁₀O
 alkohol propylowy – propyl alcohol – C₃H₇OH
 a_nili, a – a_nili, e – C₄H₉NH₂
 be_nzy_n, a ciężka z ropy „aftowej” – „aphta (petroleum)
 be_nzy_n, a ciężka ze smoły węglowej – „aphta (coal tar)
 brom – bromi_n, e – Br₂
 butoksyeta_n, ol – butyl cellosolve – C₄H₁₄O₂
 – cellosolve – C₄H₁₀O₂
 – cellosolve acetate – C₃H₁₂O₃
 chlorek butylu – butyl chloride – C₄H₉Cl
 chlorek propylu – propyl chloride – C₃H₇Cl
 chlorobe_nze_n, – mo_nochlorobe_nze_n, e – C₆H₅Cl
 chlorobe_nze_n, – chlorobe_nze_n, e – C₆H₅Cl
 chloroeta_n, ol – ethyle_n, e chlorhydri_n, – C₂H₅ClO
 chloroform – chloroform – CHCl₃
 chloro, itropropa_n, – chloro, itropropa_n, e – C₃H₆ClNO₂
 chloropikry_n, a – chloropicri_n, – CCl₃NO₂
 chloropre_n, – chlorobutadie_n, e – C₄H₅Cl
 cykloheksa_n, ol – cyclohexa_n, ol – C₆H₁₂O
 cyklokse_n, o_n – cyclohexa_n, o_n, e – C₆H₁₀O
 czterochlorek acetylu_n, u – tetrachloroetha_n, e – C₂H₂Cl₄
 czterochlorek etyle_n, u – tetrachloroethyle_n, e – C₂Cl₄
 czterochlorek węgla – carbo_n, tetrachloride – CCl₄
 deka_n – deca_n, e – C₁₀H₂₂
 dioksa_n – dioxa_n, e – C₄H₆O₂
 dwubromometa_n – dibromometha_n, e – CH₂Br₂
 dwuchlorek etyle_n, u – ethyle_n, e dichloride – C₂H₄Cl₂
 dwuchlorobe_nze_n, – dichlorobe_nze_n, e – C₆H₄Cl₂
 dwuchloroeta_n, – dichloroetha_n, e – C₂H₂Cl₂
 dwuchloroetylu_n, – dichloroethyle_n, e – C₂H₂Cl₂
 dwuchloro, itroeta_n, – dichloro, itroetha_n, e – CH₃CCl₂NO₂
 dwuchloropropo_n, – dichloropropo_n, e – C₃H₂Cl₂
 dwumetyloa_nili_n, a – dimethyla_nili_n, e – C₈H₁₁N
 eter amylowy – amyl ether – C₁₀H₂₂O
 eter dwubutyloowy – butyl ether – C₈H₁₈O
 eter dwuchloroetyloowy – dichloroethyl ether – C₄H₈Cl₂O
 eter dwuizopropylowy – isopropyl ether – C₆H₁₄O
 eter propylowy – propyl ether – C₆H₁₄O
 etylobe_nze_n, – ethyl be_nze_n, e – C₈H₁₀
 fe_n, ol – phe_n, ol – C₆H₆O
 hepta_n – hepta_n, e – C₇H₁₆
 heptylu_n – heptylu_n, e – C₇H₁₄
 i_n, dol – i_n, dole – C₆H₇N
 izofo_n, – isophoro_n, e – C₇H₁₄O
 jod – iodi_n, e – I
 jodoform – iodoform – CHI₃
 kamfora – camphor – C₁₀H₁₆O
 keto_n, dwuetyloowy – diethyl keto_n, e – C₅H₁₀O
 keto_n, dwupropylowy – dipropyl keto_n, e – C₇H₁₄O
 keto_n, metylo-butylowy – methyl butyl keto_n, e – C₆H₁₂O
 keto_n, metylo-izobutylowy – methyl isobutyl
 keto_n, e – C₆H₁₂O
 keto_n, metylo-etyloowy – methyl ethyl keto_n, e – C₄H₈O
 kreozol – creosole – C₈H₁₀O₂
 krezol – cresol – C₇H₈O
 kroto, aldehyd – croto, aldehyde – C₄H₆O
 krzemia_n, etylu – ethyl silicate – C₈H₂₀O₄Si
 kwas akrylowy – acrylic acid – C₃H₄O₂
 kwas kaprylowy – caprylic acid – C₈H₁₆O₂
 kwas masłowy – butyric acid – C₄H₈O₂

kwas mlekowy – lactic acid – C₃H₆O₃
 kwas moczowy – uric acid – C₅H₄N₄O₃
 kwas octowy – acetic acid – CH₃COOH
 kwas propa_nowy – propio_n, ic acid – C₃H₆O₂
 kwas waleria_nowy – valeric acid – C₅H₁₀O₂
 me_n, tol – me_n, thol – C₁₀H₂₀O
 merkapt_n, etylu – ethyl mercapta_n – C₂H₆S
 merkapt_n, propylowy – propyl mercapta_n – C₃H₈S
 – methyl cellosolve – C₃H₈O₂
 – methyl cellosolve acetate – C₃H₁₀O₃
 metylocykloheksa_n, – methylcyclohexa_n, e – C₇H₁₄
 metylocykloheksa_n, ol – methylcyclohexa_n, ol – C₇H₁₄O
 mocz_n, ik – urea – CH₄N₂O
 „afta” – keroze_n, e
 „ikoty_n, a – „icoty_n, e – C₁₀H₁₄N₂
 „itrobe_nze_n, – „itrobe_nze_n, e – C₆H₅NO₂
 „itroeta_n – „itroetha_n, e – C₂H₅NO₂
 „itroglicery_n, a – „itroglicer_n, e – C₃H₅N₃O₉
 „itropropa_n, – „itropropa_n, e – C₃H₇NO₂
 „itrotolue_n, – „itrotolue_n, e – C₇H₇NO₂
 „o_n, a_n – „o_n, a_n, e – C₈H₂₀
 octa_n, amylu – amyl acetate – C₇H₁₄O₂
 octa_n, butylu – butyl acetate – C₆H₁₂O₂
 octa_n, etylu – ethyl acetate – C₄H₈O₂
 octa_n, izopropylu – isopropyl acetate – C₅H₁₀O₂
 octa_n, propylu – propyl acetate – C₅H₁₀O₂
 oktale_n – octale_n, e – C₁₂H₈Cl₆
 okta_n – octa_n, e – C₈H₁₈
 opary g_n, il_n, e – putresci_n, e – C₄H₁₂N₂
 ozo_n – ozo_n, e – O₃
 paradichlorobe_nze_n, – paradichlorobe_nze_n, e – C₆H₄Cl₂
 – pe_n, ta_n, o_n, e – C₅H₁₀O
 perchloroetylu_n, – perchloroethyle_n, e – C₂Cl₄
 pirydy_n, a – pyridi_n, e – C₅H₅N
 siarcza, dimetylu – dimethylsulphate – C₂H₆O₄S
 skatol – skatole – C₉H₉N
 styre_n, – styre_n, e mo_n, omer – C₈H₈
 terpe_n, ty_n, a – turpe_n, ti_n, e – C₁₀H₁₆
 tle_n, ek mezytylu – mesityl oxide – C₆H₁₀O
 toluen_n – toluen_n, e – C₇H₈
 toluidy_n, a – toluidi_n, e – C₇H₉N
 trójchloroetylu_n, – trichloroethyle_n, e – C₂HCl₃

Gazy średnio adsorbowane

aceto_n, – aceto_n, e – C₃H₆O
 acetylu_n, – acetylu_n, e – C₂H₂
 akrolei_n, a – acrolei_n, e – C₃H₄O
 aldehyd masłowy – butyraldehyde – C₄H₈O
 alkohol etylowy – ethyl alcohol – C₂H₅OH
 alkohol metylowy – methyl alcohol – CH₃OH
 be_nze_n, – be_nze_n, e – C₆H₆
 bromoeta_n, – ethyl bromide – C₂H₅Br
 bromometa_n, – methyl bromide – CH₃Br
 butadie_n, – butadie_n, e – C₄H₆
 chlor – chlori_n, e – Cl₂
 chlorek etylu – ethyl chloride – C₂H₅Cl
 chlorek wi_n, ylu – vi_n, yl chloride – C₃H₃Cl
 cykloheksa_n, – cyclohexe_n, e – C₆H₁₀
 dichlorodifluorometa_n,
 (freon 12) – dichlorodifluorometha_n, – CCl₂F₂
 dietyloami_n, a – diethyl ami_n, e – C₄H₁₁N
 dwusiarczek węgla – carbo_n, disulphide – CS₂
 eter – ether – C₂H₁₀O
 eter etylowy – ethyl ether – C₄H₁₀O
 etyloami_n, a – ethyl ami_n, e – C₂H₇N
 fluorotrójchlorometa_n, – fluorotrichlorometha_n, – CCl₃F
 fosge, (tlenochlorek węgla) – phosge_n, e – COCl₂
 gaz z*ieczulający* – a_n, aesthetics
 heksa_n, – hexa_n, e – C₆H₁₄
 heksyle_n, – hexyle_n, e – C₆H₁₂
 hekzy_n, – hexy_n, e – C₆H₁₀
 izopre_n, – isopre_n, e – C₅H₈
 jodowodor – hydroge_n, iodide – HI
 ksyle_n, – xyle_n, e – C₈H₁₀
 kwas mrówkowy – formic acid – HCOOH
 merkapt_n, metylu – methyl mercapta_n, – CH₃SH
 mrówcza_n, etylu – ethyl formate – C₃H₆O₂
 mrówcza_n, metylu – methyl formate – C₂H₄O₂
 „itrometa_n, – „itrometha_n, e – CH₃NO₂
 octa_n, metylu – methyl acetate – C₃H₆O₂
 pe_n, ta_n, – pe_n, ta_n, e – C₃H₁₂
 pe_n, ty_n, – pe_n, ty_n, e – C₃H₈
 pe_n, ty_n, – pe_n, ty_n, e – C₃H₈
 propa_n, al – propio_n, a, dehyde – C₃H₆O
 tle_n, ek etyle_n, u – ethyle_n, e oxide – C₂H₄O
 tle_n, ek węgla – carbo_n, mo_n, oxide – CO

Gazy słabo adsorbowane

aldehyd octowy – acetaldehyde – C₂H₄O
 amo_n, iak – ammo_n, ia – NH₃
 bromowodor – hydroge_n, bromide – HBr
 buta_n, – buta_n, e – C₄H₁₀
 buta_n, o_n – buta_n, o_n, e – C₄H₈O
 butyle_n, – butyle_n, e – C₄H₈
 buty_n, – buty_n, e – C₄H₆
 chlorometa_n, – methyl chloride – CH₃Cl
 chlorowodor – hydroge_n, chloride – HCl
 cyja_n, owodor – hydroge_n, cya_n, ide – HCN
 dwutle_n, ek azotu – „itroge_n, dioxide – NO₂
 dwutle_n, ek siarki – sulphur dioxide – SO₂
 fluorowodor – hydroge_n, fluoride – HF
 formaldehyd – formaldehyde – CH₂O
 propa_n, – propa_n, e – C₃H₈
 propyle_n, – propyle_n, e – C₃H₆
 propy_n, – propy_n, e – C₃H₄
 sele_n, ek wodoru – hydroge_n, sele_n, ide – H₂Se
 siarkowodor – hydroge_n, sulphide – H₂S
 trójtle_n, ek siarki – sulphur trioxide – SO₃