

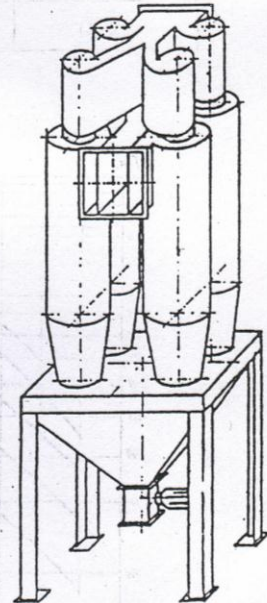
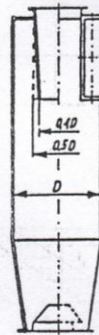


# KOWENT S.A.

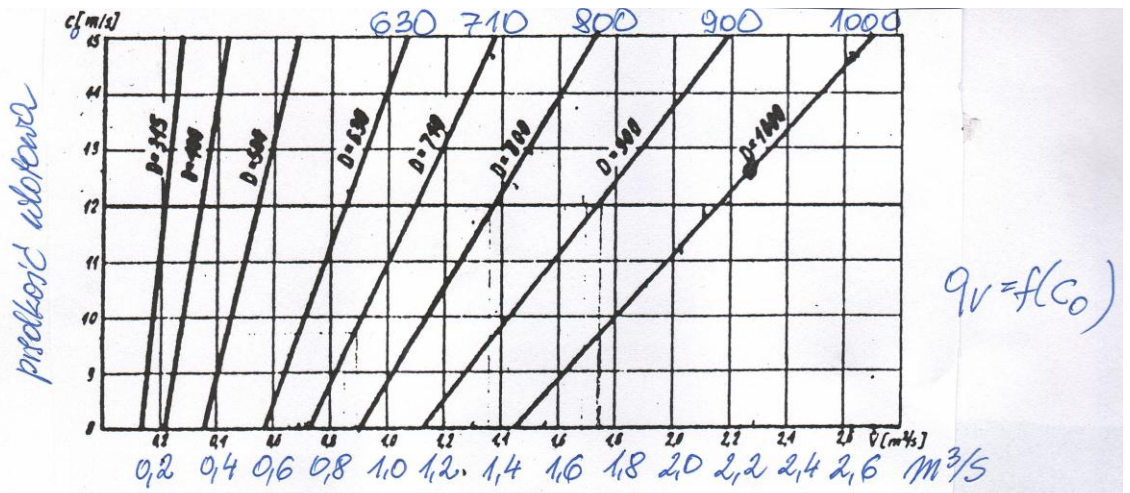
26 - 200 Końskie , ul. Warszawska 52. tel.( 04112 ) 63 - 55 do 59.tlx. 0612497. fax ( 04112 ) 61 - 81.  
Prezes Zarządu tel. ( 04112 ) 62 - 64

## ODPYLACZE CYKLONOWE POJEDYNCZE I BATTERYJNE CE-nxD/0,4 i CE-nxD/0,5

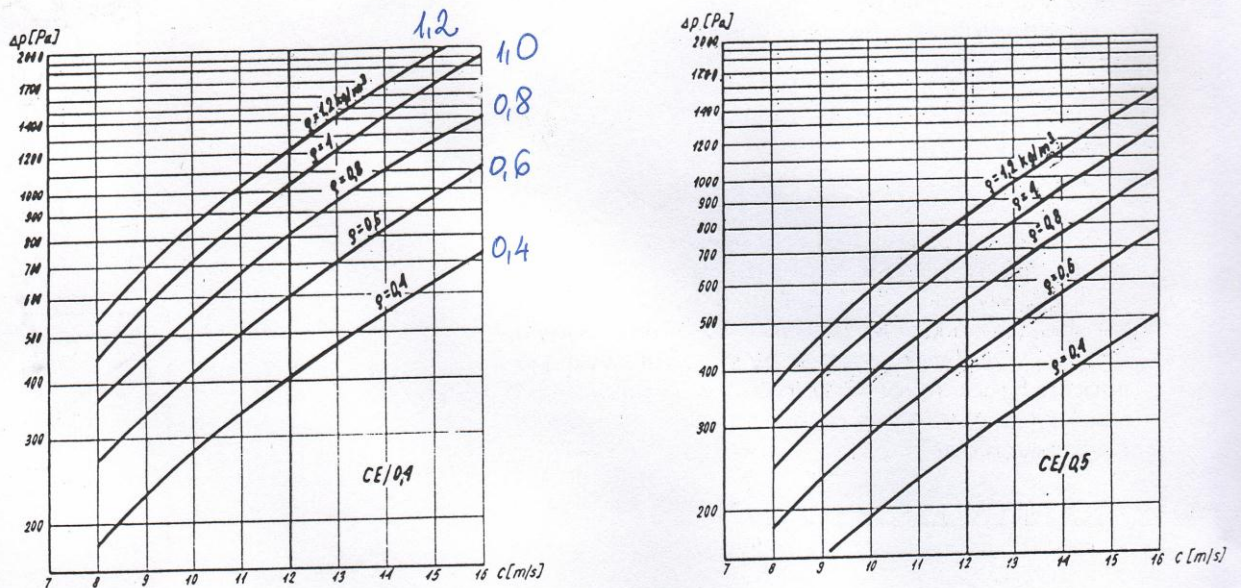
materiał pomocniczy do zad.4



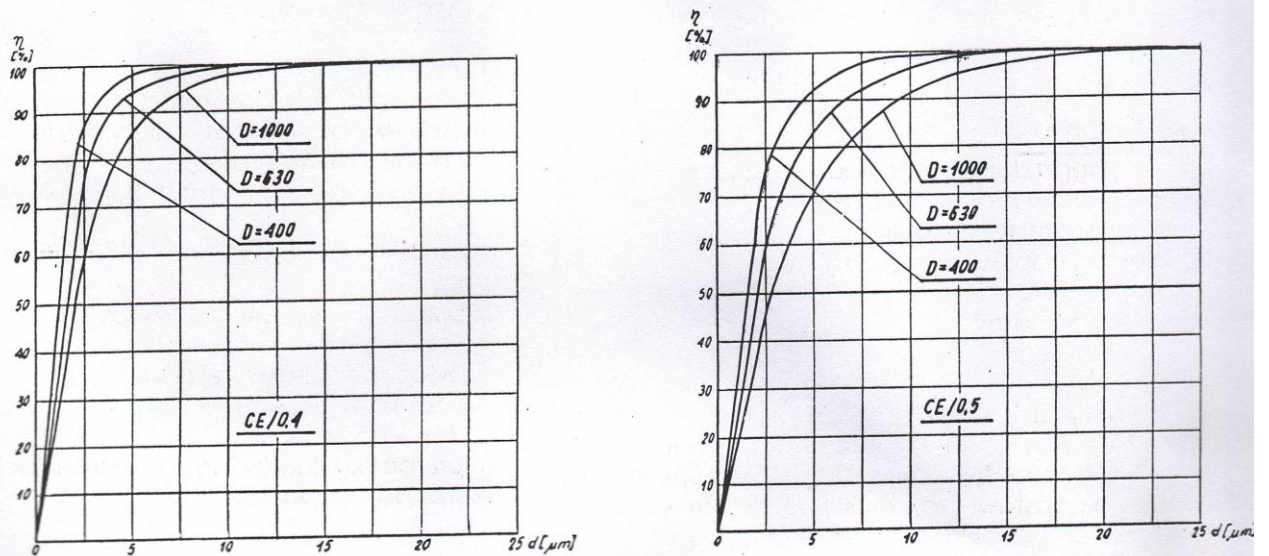
D	$q_V \text{ m}^3/\text{s}$				
	CE-1	CE-2	CE-4	CE-6	CE-8
400	0,22 ÷ 0,43	0,44 ÷ 0,86	0,88 ÷ 1,72	1,32 ÷ 2,58	1,76 ÷ 3,44
450	0,29 ÷ 0,56	0,58 ÷ 1,12	1,16 ÷ 2,24	1,74 ÷ 3,36	2,32 ÷ 4,48
500	0,36 ÷ 0,68	0,72 ÷ 1,36	1,44 ÷ 2,72	2,16 ÷ 4,08	2,88 ÷ 5,44
560	0,45 ÷ 0,84	0,90 ÷ 1,68	1,88 ÷ 3,36	2,70 ÷ 5,04	3,60 ÷ 6,72
630	0,57 ÷ 1,07	1,14 ÷ 2,14	2,28 ÷ 4,28	3,42 ÷ 6,42	4,56 ÷ 8,56
710	0,73 ÷ 1,37	1,46 ÷ 2,74	2,92 ÷ 5,48	4,38 ÷ 8,22	5,84 ÷ 10,96
800	0,91 ÷ 1,73	1,84 ÷ 3,46	3,68 ÷ 6,92	5,52 ÷ 10,38	7,36 ÷ 13,84
900	0,16 ÷ 2,19	2,32 ÷ 4,38	4,64 ÷ 8,76	6,96 ÷ 13,14	9,28 ÷ 17,52
1000	1,44 ÷ 2,70	2,88 ÷ 5,40	5,76 ÷ 10,80	8,64 ÷ 16,20	11,52 ÷ 21,60



Rys. 1. Zależność  $c = f(V)$  dla cyklonów produkowanych seryjnie



Rys. 2. Spadek ciśnienia w odpylaczu  $\Delta p = f(c)$



Rys. 3. Przedziałowa skuteczność działania  $\eta_p = f(d, D)$  dla pyłów o gęstości  $\rho_p = 2000$   $kg/m^3$

Tab. 50. Pierwiastki chemiczne i ich naturalne izotopy

Nazwa		Z	Rozmiesz- czenie elektronów	M	Izotopy
polska	łacińska				
Wodór *)	<i>Hydrogenium</i>	1 H	1	1,008	1(99,98 %), 2(0,02 %)
Hel	<i>Helium</i>	2 He	2	4,003	3(0,0001 %), 4(ok. 100 %)
Lit	<i>Lithium</i>	3 Li	2. 1	6,940	6(7,3 %), 7(92,7 %)
Beryl	<i>Beryllium</i>	4 Be	2. 2	9,013	9(100 %)
Bor	<i>Borum</i>	5 B	2. 3	10,82	10(18,83 %), 11(81,17 %)
Węgiel	<i>Carboneum</i>	6 C	2. 4	12,011	12(98,89 %), 13(1,11 %)
Azot	<i>Nitrogenium</i>	7 N	2. 5	14,008	14(99,635 %), 15(0,365 %)
Tlen	<i>Oxygenium</i>	8 O	2. 6	16,0000	16(99,758 %), 17(0,039 %), 18(0,203 %)
Fluor	<i>Fluorum</i>	9 F	2. 7	19,00	19(100 %)
Neon	<i>Neon</i>	10 Ne	2. 8	20,183	20(90,92 %), 21(0,257 %), 22(8,823 %)
Sód	<i>Natrium</i>	11 Na	2. 8. 1	22,991	23(100 %)
Magnez	<i>Magnesium</i>	12 Mg	2. 8. 2	24,32	24(78,60 %), 25(10,11 %), 26(11,29 %)
Glin	<i>Aluminium</i>	13 Al	2. 8. 3	26,98	27(100 %)
Krzem	<i>Silicium</i>	14 Si	2. 8. 4	28,09	28(92,18 %), 29(4,70 %), 30(3,12 %)
Fosfor	<i>Phosphorus</i>	15 P	2. 8. 5	30,975	31(100 %)
Siarka	<i>Sulfur</i>	16 S	2. 8. 6	32,066	32(95,018 %), 33(0,750 %), 34(4,215 %) 36(0,017 %)
Chlor	<i>Chlorum</i>	17 Cl	2. 8. 7	35,457	35(75,4 %), 37(24,6 %)
Argon	<i>Argon</i>	18 Ar	2. 8. 8	39,944	36(0,337 %), 38(0,063 %), 40(99,600 %)
Potas	<i>Kalium</i>	19 K	2. 8. 8. 1	39,100	39(93,08 %), 40(0,0119 %), 41(6,908 %)
Wapń	<i>Calcium</i>	20 Ca	2. 8. 8. 2	40,08	40(96,92 %), 42(0,64 %), 43(0,192 %), 44(2,13 %), 46(0,003 %), 48(0,179 %)
Skand	<i>Scandium</i>	21 Sc	2. 8. 9. 2	44,96	45(100 %)
Tytan	<i>Titanium</i>	22 Ti	2. 8. 10. 2	47,90	46(7,95 %), 47(7,75 %), 48(73,45 %), 49(5,51 %), 50(5,34 %)
Wanad	<i>Vanadium</i>	23 V	2. 8. 11. 2	50,95	50(0,23 %), 51(99,77 %)
Chrom	<i>Chromium</i>	24 Cr	2. 8. 13. 1	52,01	50(4,31 %), 52(83,76 %), 53(9,55 %), 54(2,38 %)
Mangan	<i>Manganum</i>	25 Mn	2. 8. 13. 2	54,94	55(100 %)
Żelazo	<i>Ferrum</i>	26 Fe	2. 8. 14. 2	55,85	54(5,81 %), 56(91,64 %), 57(2,21 %), 58(0,34 %)

\*) Izotop wodoru  ${}^2\text{H}$  (ciężki wodór lub deuter) ma również symbol D.

Z = liczba atomowa = liczba nabożów elementarnych w jądrze atomu.

Rozmieszczenie elektronów w atomach jest wyznaczone przez ich liczbę w kolejnych warstwach odpowiadających głównej liczbie kwantowej  $n = 1, 2, 3, \dots$

materiał pomocniczy do zad.5 i 6