

20130851963

МИНИСТЕРСТВО ЗА ЖИВОТНА СРЕДИНА И ПРОСТОРНО ПЛАНИРАЊЕ

Врз основа на член 22-а став (2) од Законот за животната средина („Службен весник на Република Македонија“ бр.53/05, 81/05, 24/07, 159/08, 83/09, 48/10, 124/10, 51/11 и 123/12), министерот за животна средина и просторно планирање, донесе

ПРАВИЛНИК ЗА СУПСТАНЦИИТЕ КОИ ЈА ОСИРОМАШУВААТ ОЗОНСКАТА ОБВИВКА КАКО И ПРОИЗВОДИТЕ КОИ СОДРЖАТ СУПСТАНЦИИ КОИ ЈА ОСИРОМАШУВААТ ОЗОНСКАТА ОБВИВКА*

Член 1

Со овој правилник се пропишуваат супстанциите кои ја осиромашуваат озонската обвивка, како и производите кои содржат супстанции кои ја осиромашуваат озонската обвивка.

Член 2

Потенцијал на осиромашување на озонската обвивка во смисла на овој правилник значи вредност што го дава потенцијалниот негативен ефект на секоја супстанција на озонската обвивка.

Член 3

(1) Супстанциите кои ја осиромашуваат озонската обвивка се дадени во Прилог 1 кој е составен дел на овој правилник.

(2) Производите кои содржат супстанции што ја осиромашуваат озонската обвивка се дадени во Прилог 2 кој е составен дел на овој правилник.

Член 4

Овој правилник влегува во сила наредниот ден од денот на објавувањето во „Службен весник на Република Македонија“.

Бр. 07-2931/5
5 јуни 2013 година
Скопје

Министер за животна средина
и просторно планирање,
Абдилаќим Адеми, с.р.

Со овој правилник се врши усогласување со Регулатива (ЕК) број 1005/2009 на Европскиот Парламент и на Советот од 16 септември 2009 за супстанциите што ја осиромашуваат озонската обвивка, CELEX бр.32009R1005

Прилог 1

Супстанции кои ја осиромашуваат озонската обвивка

Табела 1. Хлорофлуоројаглероди

Хемиска формула	Назив	Ознака	Потенцијал на осиромашување на озонската обвивка
CFCl_3	трихлорофлуорометан	(CFC – 11)	1.0
CF_2Cl_2	дихлородифлуорометан	(CFC – 12)	1.0
$\text{C}_2\text{F}_3\text{Cl}_3$	трихлоротрифлуороетан	(CFC – 113)	0.8
$\text{C}_2\text{F}_4\text{Cl}_2$	дихлоротетрафлуороетан	(CFC – 114)	1.0
$\text{C}_2\text{F}_5\text{Cl}$	хлоропентафлуороетан	(CFC – 115)	0.6
CF_3Cl	хлоротрифлуорометан	(CFC – 13)	1.0
C_2FCl_5	пентахлорофлуороетан	(CFC – 111)	1.0
$\text{C}_2\text{F}_2\text{Cl}_4$	тетрахлородифлуороетан	(CFC – 112)	1.0
C_3FCl_7	хептахлорофлуоропропан	(CFC – 211)	1.0
$\text{C}_3\text{F}_2\text{Cl}_6$	хексахлородифлуоропропан	(CFC – 212)	1.0
$\text{C}_3\text{F}_3\text{Cl}_5$	пентахлоротрифлуоропропан	(CFC – 213)	1.0
$\text{C}_3\text{F}_4\text{Cl}_4$	тетрахлоротетрафлуоропропан	(CFC – 214)	1.0
$\text{C}_3\text{F}_5\text{Cl}_3$	трихлоропентафлуоропропан	(CFC – 215)	1.0
$\text{C}_3\text{F}_6\text{Cl}_2$	дихлорохексафлуоропропан	(CFC – 216)	1.0
$\text{C}_3\text{F}_7\text{Cl}$	хлорохептафлуоропропан	(CFC – 217)	1.0

Табела 2. Халони

Хемиска формула	Назив	Ознака	Потенцијал на осиромашување на озонската обвивка
CF_2BrCl	бромохлородифлуорометан	(халон – 1211)	3.0
CF_3Br	бромотрифлуорометан	(халон – 1301)	10.0
$\text{C}_2\text{F}_4\text{Br}_2$	дибромотетрафлуороетан	(халон – 2402)	6.0

Табела 3. Јаглеродтетрахлорид и трихлороетан

Хемиска формула	Назив	Потенцијал на осиромашување на озонската обвивка
CCl_4 јаглеродтетрахлорид	тетрахлорометан	1.1
$\text{C}_2\text{H}_3\text{Cl}_3$ (метилхлороформ)	трихлоретан	0.1

Табела 4. Хлорофлуоројаглеводороди

Хемиска формула	Назив	Ознака	Потенцијал на осиромашување на озонската обвивка
CHFCI_2	дихлорофлуорометан	(HCFC – 21)	0.04
CHF_2Cl	хлородифлуорометан	(HCFC – 22)	0.055
CH_2FCI	хлорофлуорометан	(HCFC – 31)	0.02
C_2HFCI_4	тетрахлорофлуороетан	(HCFC – 121)	0.01 – 0.04
$\text{C}_2\text{HF}_2\text{Cl}_3$	трихлородифлуороетан	(HCFC – 122)	0.02 – 0.08
$\text{C}_2\text{HF}_3\text{Cl}_2$	дихлоротрифлуороетан	(HCFC – 123)	0.02 – 0.06
CHCl_2CF_3	1,1,-дихлоро2,2,2-трифлуороетан	(HCFC – 123)	0.02
$\text{C}_2\text{HF}_4\text{Cl}$	хлоротетрафлуороетан	(HCFC – 124)	0.02 – 0.04
CHFClCF_3	1-хлоро-1,2,2,2-тетрафлуороетан	(HCFC – 124)	0.022
$\text{C}_2\text{H}_2\text{FCI}_3$	трихлорофлуороетан	(HCFC – 131)	0.007 – 0.05
$\text{C}_2\text{H}_2\text{F}_2\text{Cl}_2$	дихлородифлуороетан	(HCFC – 132)	0.008 – 0.05
$\text{C}_2\text{H}_2\text{F}_3\text{Cl}$	хлоротрифлуороетан	(HCFC – 133)	0.02 – 0.06
$\text{C}_2\text{H}_3\text{FCI}_2$	дихлорофлуороетан	(HCFC – 141)	0.005 – 0.07
CH_3CFCl_2	2,2-дихлоро-2-флуороетан	(HCFC – 141b)	0.11
$\text{C}_2\text{H}_3\text{F}_2\text{Cl}$	хлородифлуороетан	(HCFC – 142)	0.008 – 0.07
$\text{CH}_3\text{CF}_2\text{Cl}$	2-хлоро-2,2-флуороетан	(HCFC – 142b)	0.065
$\text{C}_2\text{H}_4\text{FCI}$	хлорофлуороетан	(HCFC – 151)	0.003 – 0.005
C_3HFCI_6	хексахлорофлуоропропан	(HCFC – 221)	0.015 – 0.07
$\text{C}_3\text{HF}_2\text{Cl}_5$	Пентахлородифлуоропропан	(HCFC – 222)	0.01 – 0.09
$\text{C}_3\text{HF}_3\text{Cl}_4$	тетрахлоротрифлуоропропан	(HCFC – 223)	0.01 – 0.08
$\text{C}_3\text{HF}_4\text{Cl}_3$	трихлоротетрафлуоропропан	(HCFC – 224)	0.01 – 0.09
$\text{C}_3\text{HF}_5\text{Cl}_2$	дихлоропентафлуоропропан	(HCFC – 225)	0.02 – 0.07
$\text{CF}_3\text{CF}_2\text{CHCl}_2$	3,3-дихлоро-1,1,1,2,2-пентафлуоропропан	(HCFC – 225ca)	0.025
$\text{CF}_2\text{ClCF}_2\text{CHClF}$	1,3-дихлоро-1,1,2,2,3-пентафлуоропропан	(HCFC – 225cb)	0.033
$\text{C}_3\text{HF}_6\text{Cl}$	Хлорохексафлуоропропан	(HCFC – 226)	0.02 – 0.10
$\text{C}_3\text{H}_2\text{FCI}_5$	пентахлорофлуоропропан	(HCFC – 231)	0.05 – 0.09
$\text{C}_3\text{H}_2\text{F}_2\text{Cl}_4$	тетрахлородифлуоропропан	(HCFC – 232)	0.008 – 0.10
$\text{C}_3\text{H}_2\text{F}_3\text{Cl}_3$	трихлоротрифлуоропропан	(HCFC – 233)	0.007 – 0.23
$\text{C}_3\text{H}_2\text{F}_4\text{Cl}_2$	дихлоротетрафлуоропропан	(HCFC – 234)	0.01 – 0.28
$\text{C}_3\text{H}_2\text{F}_5\text{Cl}$	хлоропентафлуоропропан	(HCFC – 235)	0.03 – 0.52
$\text{C}_3\text{H}_3\text{FCI}_4$	тетрахлорофлуоропропан	(HCFC – 241)	0.004 – 0.09
$\text{C}_3\text{H}_3\text{F}_2\text{Cl}_3$	трихлородифлуоропропан	(HCFC – 242)	0.005 – 0.13
$\text{C}_3\text{H}_3\text{F}_3\text{Cl}_2$	дихлоротрифлуоропропан	(HCFC – 243)	0.007 – 0.12
$\text{C}_3\text{H}_3\text{F}_4\text{Cl}$	хлоротетрафлуоропропан	(HCFC – 244)	0.009 – 0.14
$\text{C}_3\text{H}_4\text{FCI}_3$	трихлорофлуоропропан	(HCFC – 251)	0.001 – 0.01
$\text{C}_3\text{H}_4\text{F}_2\text{Cl}_2$	дихлородифлуоропропан	(HCFC – 252)	0.005 – 0.04
$\text{C}_3\text{H}_4\text{F}_3\text{Cl}$	хлоротрифлуоропропан	(HCFC – 253)	0.003 – 0.03
$\text{C}_3\text{H}_5\text{FCI}_2$	дихлорофлуоропропан	(HCFC – 261)	0.002 – 0.02
$\text{C}_3\text{H}_5\text{F}_2\text{Cl}$	хлородифлуоропропан	(HCFC – 262)	0.002 – 0.02
$\text{C}_3\text{H}_6\text{FCI}$	хлорофлуоропропан	(HCFC – 271)	0.001 – 0.03

Табела 5. Бромфлуоројагледороди

Хемиска формула	Назив	Потенцијал на осиромашување на озонската обвивка
CHBr_2	дибромфлуорометан	1.00
CHF_2Br	бромодифлуорометан	0.74
CH_2FBr	бромфлуорометан	0.73
C_2HFBr_4	тетрабромфлуороетан	0.3 – 0.8
$\text{C}_2\text{HF}_2\text{Br}_3$	трибромодифлуороетан	0.5 – 1.8
$\text{C}_2\text{HF}_3\text{Br}_2$	Дибромотрифлуороетан	0.4 – 1.6
$\text{C}_2\text{HF}_4\text{Br}$	бромотетрафлуороетан	0.7 – 1.2
$\text{C}_2\text{H}_2\text{FBr}_3$	трибромфлуороетан	0.1 – 1.1
$\text{C}_2\text{H}_2\text{F}_2\text{Br}_2$	дибромодифлуороетан	0.2 – 1.5
$\text{C}_2\text{H}_2\text{F}_3\text{Br}$	бромотрифлуороетан	0.7 – 1.6
$\text{C}_2\text{H}_3\text{FBr}_2$	дибромфлуороетан	0.1 – 1.7
$\text{C}_2\text{H}_3\text{F}_2\text{Br}$	бромодифлуороетан	0.2 – 1.1
$\text{C}_2\text{H}_4\text{FBr}$	бромфлуороетан	0.07 – 0.1
C_3HFBr_6	хексабромфлуоропропан	0.3 – 1.5
$\text{C}_3\text{HF}_2\text{Br}_5$	пентабромодифлуоропропан	0.2 – 1.9
$\text{C}_3\text{HF}_3\text{Br}_4$	тетрабромотрифлуоропропан	0.3 – 1.8
$\text{C}_3\text{HF}_4\text{Br}_3$	трибромтетрафлуоропропан	0.5 – 2.2
$\text{C}_3\text{HF}_5\text{Br}_2$	дибромопентафлуоропропан	0.9 – 2.0
$\text{C}_3\text{HF}_6\text{Br}$	бромохексафлуоропропан	0.7 – 3.3
$\text{C}_3\text{H}_2\text{FBr}_5$	пентабромфлуоропропан	0.1 – 1.9
$\text{C}_3\text{H}_2\text{F}_2\text{Br}_4$	тетрабромодифлуоропропан	0.2 – 2.1
$\text{C}_3\text{H}_2\text{F}_3\text{Br}_3$	трибромотрифлуоропропан	0.2 – 5.6
$\text{C}_3\text{H}_2\text{F}_4\text{Br}_2$	дибромтетрафлуоропропан	0.3 – 7.5
$\text{C}_3\text{H}_2\text{F}_5\text{Br}$	бромопентафлуоропропан	0.9 – 1.4
$\text{C}_3\text{H}_3\text{FBr}_4$	тетрабромфлуоропропан	0.08 – 1.9
$\text{C}_3\text{H}_3\text{F}_2\text{Br}_3$	трибромодифлуоропропан	0.1 – 3.1
$\text{C}_3\text{H}_3\text{F}_3\text{Br}_2$	дибромотрифлуоропропан	0.1 – 2.5
$\text{C}_3\text{H}_3\text{F}_4\text{Br}$	бромотетрафлуоропропан	0.3 – 4.4
$\text{C}_3\text{H}_4\text{FBr}_3$	трибромфлуоропропан	0.03 – 0.3
$\text{C}_3\text{H}_4\text{F}_2\text{Br}_2$	дибромодифлуоропропан	0.1 – 1.0
$\text{C}_3\text{H}_4\text{F}_3\text{Br}$	бромотрифлуоропропан	0.07 – 0.8
$\text{C}_3\text{H}_5\text{FBr}_2$	дибромфлуоропропан	0.04 – 0.4
$\text{C}_3\text{H}_5\text{F}_2\text{Br}$	бромодифлуоропропан	0.07 – 0.8
$\text{C}_3\text{H}_6\text{FBr}$	бромфлуоропропан	0.02 – 0.7

Табела 6. Бромохлорометан

Хемиска формула	Назив	Потенцијал на осиромашување на озонската обвивка
CH_2BrCl	бромохлорометан	0.12

Табела 7. Метилбромид

Хемиска формула	Назив	Потенцијал на осиромашување на озонската обвивка
CH_3Br	метилбромид	0.7

Прилог 2

Производи кои содржат супстанции што ја осиромашуваат озонската обвивка

1. Опрема за ладење и климатизација/топловни пумпи за домашна и комерцијална употреба:
 - Фрижидери;
 - Замрзнувачи;
 - Одвлажувачи;
 - Ладилници на вода и единици за втечнување на гас;
 - Машини за мраз и
 - Уреди за климатизација и топловни пумпи.
2. Инсектициди, родентициди, фунгициди, хербициди и друго.
3. Полимери.