

bron :

## Publicatieblad van de Europese Gemeenschappen

PB C 224 van 05/08/2000

Kennisgeving aan importeurs in de Europese Unie van gereguleerde en nieuwe stoffen die de ozonlaag afbreken, inzake Verordening (EG) EP-RAAD 3613/1/2000 van het Europees Parlement en de Raad betreffende de ozonlaag afbrekende stoffen

### Bijlage 1 Onder de verordening vallende stoffen

Groep	Stoffen		Ozonafbrekend vermogen (1)
Groep I	CFCl <sub>3</sub>	(CFC 11)	1,0
	CF <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub>	(CFC 12)	1,0
	C <sub>2</sub> F <sub>3</sub> Cl <sub>3</sub>	(CFC 113)	0,8
	C <sub>2</sub> F <sub>4</sub> Cl <sub>2</sub>	(CFC 114)	1,0
	C <sub>2</sub> F <sub>5</sub> Cl	(CFC 115)	0,6
Groep II	CF <sub>3</sub> Cl	(CFC 13)	1,0
	C <sub>2</sub> FCl <sub>5</sub>	(CFC 111)	1,0
	C <sub>2</sub> F <sub>2</sub> Cl <sub>4</sub>	(CFC 112)	1,0
	C <sub>3</sub> FCI7	(CFC 211)	1,0
	C <sub>3</sub> F <sub>2</sub> Cl <sub>6</sub>	(CFC 212)	1,0
	C <sub>3</sub> F <sub>3</sub> Cl <sub>5</sub>	(CFC 213)	1,0
	C <sub>3</sub> F <sub>4</sub> Cl <sub>4</sub>	(CFC 214)	1,0
	C <sub>3</sub> F <sub>5</sub> Cl <sub>3</sub>	(CFC 215)	1,0
	C <sub>3</sub> F <sub>6</sub> Cl <sub>2</sub>	(CFC 216)	1,0
	C <sub>3</sub> F <sub>7</sub> Cl	(CFC 217)	1,0
Groep III	CF <sub>2</sub> BrCl	(halon 1211)	3,0
	CF <sub>3</sub> Br	(halon 1301)	10,0
	C <sub>2</sub> F <sub>4</sub> Br <sub>2</sub>	(halon 2402)	6,0
Groep IV	CCl <sub>4</sub>	(tetrachloorkoolstof)	1,1

Groep V	C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> Cl <sub>3</sub> (2)	(1,1,1-trichloorethaan)	0,1
Groep VI	CH <sub>3</sub> Br	(methylbromide)	0,6
Groep VII	CHBr <sub>2</sub>		1,00
	CHF <sub>2</sub> Br		0,74
	CH <sub>2</sub> FBr		0,73
	C <sub>2</sub> HFBr <sub>4</sub>		0,8
	C <sub>2</sub> HF <sub>2</sub> Br <sub>3</sub>		1,8
	C <sub>2</sub> HF <sub>3</sub> Br <sub>2</sub>		1,6
	C <sub>2</sub> HF <sub>4</sub> Br		1,2
	C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> FBr <sub>3</sub>		1,1
			1,5
	C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> F <sub>3</sub> Br		1,6
	C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> FBr <sub>2</sub>		1,7
	C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> F <sub>2</sub> Br		1,1
	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> FBr		0,1
	C <sub>3</sub> HFBr <sub>6</sub>		1,5
	C <sub>3</sub> HF <sub>2</sub> Br <sub>5</sub>		1,9
	C <sub>3</sub> HF <sub>3</sub> Br <sub>5</sub>		1,8
	C <sub>3</sub> HF <sub>4</sub> Br <sub>3</sub>		2,2
	C <sub>3</sub> HF <sub>5</sub> Br <sub>2</sub>		2,0
	C <sub>3</sub> HF <sub>6</sub> Br		3,3
	C <sub>3</sub> H <sub>2</sub> FBr <sub>5</sub>		1,9
			2,1
			5,6
			7,5
	C <sub>3</sub> H <sub>2</sub> F <sub>5</sub> Br		1,4
	C <sub>3</sub> H <sub>3</sub> FBr <sub>4</sub>		1,9
			3,1
			2,5
	C <sub>3</sub> H <sub>3</sub> F <sub>4</sub> Br		4,4
	C <sub>3</sub> H <sub>4</sub> FBr <sub>3</sub>		0,3

			1,0
	C <sub>3</sub> H <sub>4</sub> F <sub>3</sub> Br		0,8
	C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> FBr <sub>2</sub>		0,4
	C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> F <sub>2</sub> Br		0,8
	C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> FBr		0,7
Groep VIII	CHFCl <sub>2</sub>	(HCFC 21) <sup>(3)</sup>	0,040
	CHF <sub>2</sub> Cl	(HCFC 22) <sup>(3)</sup>	0,055
	CH <sub>2</sub> FCl	(HCFC 31)	0,020
	C <sub>2</sub> HFCl <sub>4</sub>	(HCFC 121)	0,040
	C <sub>2</sub> HF <sub>2</sub> Cl <sub>3</sub>	(HCFC 122)	0,080
	C <sub>2</sub> HF <sub>3</sub> Cl <sub>2</sub>	(HCFC 123) <sup>(3)</sup>	0,020
	C <sub>2</sub> HF <sub>4</sub> Cl	(HCFC 124) <sup>(3)</sup>	0,022
	C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> FCl <sub>3</sub>	(HCFC 131)	0,050
		(HCFC 132)	0,050
	C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> F <sub>3</sub> Cl	(HCFC 133)	0,060
	C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> FCl <sub>2</sub>	(HCFC 141)	0,070
	CH <sub>3</sub> CFCl <sub>2</sub>	(HCFC 141b) <sup>(3)</sup>	0,110
	C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> F <sub>2</sub> Cl	(HCFC 142)	0,070
	CH <sub>3</sub> CF <sub>2</sub> Cl	(HCFC 142b) <sup>(3)</sup>	0,065
	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> FCl	(HCFC 151)	0,005
	C <sub>3</sub> HFCl <sub>6</sub>	(HCFC 221)	0,070
	C <sub>3</sub> HF <sub>2</sub> Cl <sub>5</sub>	(HCFC 222)	0,090
	C <sub>3</sub> HF <sub>3</sub> Cl <sub>4</sub>	(HCFC 223)	0,080
	C <sub>3</sub> HF <sub>4</sub> Cl <sub>3</sub>	(HCFC 224)	0,090
	C <sub>3</sub> HF <sub>5</sub> Cl <sub>2</sub>	(HCFC 225)	0,070
	CF <sub>3</sub> CF <sub>2</sub> CHCl <sub>2</sub>	(HCFC 225ca) <sup>(3)</sup>	0,025
	CF <sub>2</sub> ClCF <sub>2</sub> CHClF	(HCFC 225cb) <sup>(3)</sup>	0,033
	C <sub>3</sub> HF <sub>6</sub> Cl	(HCFC 226)	0,100
	C <sub>3</sub> H <sub>2</sub> FCl <sub>5</sub>	(HCFC 231)	0,090
		(HCFC 232)	0,100
		(HCFC 233)	0,230

		(HCFC 234)	0,280
	C <sub>3</sub> H <sub>2</sub> F <sub>5</sub> Cl	(HCFC 235)	0,520
	C <sub>3</sub> H <sub>3</sub> FCl <sub>4</sub>	(HCFC 241)	0,090
		(HCFC 242)	0,130
		(HCFC 243)	0,120
	C <sub>3</sub> H <sub>3</sub> F <sub>4</sub> Cl	(HCFC 244)	0,140
	C <sub>3</sub> H <sub>4</sub> FCl <sub>3</sub>	(HCFC 251)	0,010
		(HCFC 252)	0,040
	C <sub>3</sub> H <sub>4</sub> F <sub>3</sub> Cl	(HCFC 253)	0,030
	C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> FCl <sub>2</sub>	(HCFC 261)	0,020
	C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> F <sub>2</sub> Cl	(HCFC 262)	0,020
	C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> FCl	(HCFC 271)	0,030

(1) Deze waarden voor het ozonafbrekend vermogen zijn ramingen op basis van de bestaande kennis, die periodiek in het licht van de besluiten van de partijen bij het Protocol van Montreal betreffende stoffen die de ozonlaag afbreken, zullen worden herzien en bijgewerkt.

(2) Met uitzondering van 1,1,2-trichloorethaan.

(3) Geeft de commercieel meest gangbare stoffen aan, zoals vermeld in het Protocol.

Voor vragen en/of opmerkingen over EMIS kunt u mailen naar [emis@vito.be](mailto:emis@vito.be)

Copyright © [VITO](http://www.vito.be) 23/08/2000

Ontwerp [EMIS](http://www.emis.vito.be).