


<p><b>DUBAI MUNICIPALITY</b></p> <p>ENVIRONMENT DEPARTMENT</p> <p>ENVIRONMENT PROTECTION &amp; SAFETY SECTION</p>	 <p>Technical Guidelines</p>	<p>إدارة البيئة</p>
---	---	---------------------

رقم (58)

سياسة التحكم في المواد المستنزفة للأوزون  
Policy On The Control Of Ozone Depleting Substances  
2004

1. مقدمة

50 10

(UV)

( )

1970

(NO<sub>x</sub>)

1974

(CFC)

1980

1957

( : )

(UNEP)

1977

1976

(WMO)

(UNEP)

(CCOL)

1981

.1985

( : )

وتم تبني بروتوكول مونتريال للمواد المستنزفة لطبقة الأوزون عالميا في 16 سبتمبر 1987، وبدأ التنفيذ في الأول من يناير 1989، حيث صمم برنامج التخلص بطريقة تمكن من تعديل أو تعريف جداول التخلص المرحلي للمواد المستنزفة للأوزون على أساس تقييمات فنية وعلمية بصورة دورية.

( )

0.3

( )

1996

0.3

22

(FEA)

1989

1999

13

(ODS)

لقد تم وضع هذه السياسة لإرشاد القطاع الصناعي نحو تنفيذ برنامج إيقاف هذه المواد طبقا للجدول (1)، تسري هذه السياسة وتطبق على كافة شاغري المنشآت في إمارة دبي والتي تستورد، وتخزن، وتتاخر، وتستخدم المواد المستنزفة والمذكورة في البند رقم (2.1)، والجدول رقم (2).

/

. 2

/ (2)

-1

-:

	CFCl <sub>3</sub>	CFC - 11 (R11)	A I ) (CFCs
	CF <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub>	CFC - 12 (R12)	
	C <sub>2</sub> F <sub>3</sub> Cl <sub>3</sub>	CFC - 113	
	C <sub>2</sub> F <sub>4</sub> Cl <sub>2</sub>	CFC - 114	
	C <sub>2</sub> F <sub>5</sub> Cl	CFC - 115	
		R - 500	
		R - 502	
	CF <sub>2</sub> BrCl	1211 -	II ( )
	CF <sub>3</sub> Br	1301 -	
	C <sub>2</sub> F <sub>4</sub> Br <sub>2</sub>	2402 -	

(II I A )

.(2)

**:1990**

) (II B ) (I B  
(III ) B )  
C ) HCFCs

(I

**:1992**

(I C ) HCFC

E ) (II C )

(I

**:1997**

**:1999**

(I C ) HCFCs

HCFC

(III C ) BCM

[

: ]

**. 3**

(2.1)

/

3.1

: (2)

(a

.2.1

1)

II

I

(b

(

.1999

13

(c

(d

(CFC)

13

2000

3.2

.1999

3.3

-:

•

•

•

•

3.4

2.1

.2010

/

3.5

**. 4**

. 4.1

4.2

4.3

4.4

4.5

**. 5**

5.1

5.2

(4)

5.3

5.4

**. 6**

**6.1**

(a

: (2)

/

(2.1)

•  
•

R134 a

(3)

... R22 R123 R143a R125

(b

(c

(d

(e

/

**6.2**

.1

.2

:

2.1

2.2

2.3

**6.3**

**6.4**

(a

(b

(c

( ) ( )  
2010

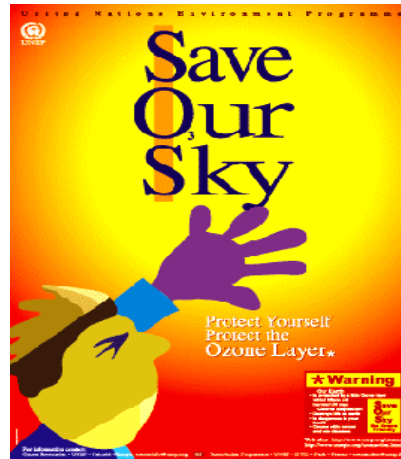
**6.5**

(a

(b

.2010

**2270160 : – 2064244 /2064245 :**





			: _____
	: ( )	( CFCs )	( 1 )
		CFCs 11, 12, 113, 114, 115	
	: ( )	( CFCs )	( 2 )
		CFCs 13, 111, 112, 211, 212, 213, 214, 215, 216, 217	
		1211, 1301, 2402	( 3 )
		34	( 4 )
		34	( 5 )
	"	"	( 6 )
(UNEP)			.1994
	.	0.3	( 7 )
	.	0.2	( 8 )

جدول 2 : قائمة بالمواد التي تتسبب في استنزاف طبقة الأوزون

( ) I -		
Name	Chemical Name	ODP*
CFC 11 (CFCl <sub>3</sub> )	Trichlorofluoromethane	1.0
CFC 12 (CF <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub> )	Dichlorodifluoromethane	1.0
CFC 113 (C <sub>2</sub> F <sub>3</sub> Cl <sub>3</sub> )	1,1,1-trichlorotrifluoromethane	0.8
CFC 114 (C <sub>2</sub> F <sub>4</sub> Cl <sub>2</sub> )	Dichlorotetrafluoroethane	1.0
CFC 115 (C <sub>2</sub> F <sub>5</sub> Cl)	Monochloropentafluoroethane	0.6
( ) II -		
Halon 1211(CF <sub>2</sub> BrCl)	Bromochlorodifluoromethane	3.0
Halon 1301 (CF <sub>3</sub> Br)	Bromotrifluoromethane	10.0
Halon 2402 (C <sub>2</sub> F <sub>4</sub> Br <sub>2</sub> )	Dibromotetrafluoroethane	6.0
( ) I -		
CFC 13 (CF <sub>3</sub> Cl)	Chlorotrifluoromethane	1.0
CFC 111 (C <sub>2</sub> FCl <sub>3</sub> )	Pentachlorofluoroethane	1.0
CFC 112 (C <sub>2</sub> F <sub>2</sub> Cl <sub>4</sub> )	Tetrachlorodifluoroethane	1.0
CFC 211 (C <sub>3</sub> FCl <sub>7</sub> )	Heptachlorofluoropropane	1.0
CFC 212 (C <sub>3</sub> F <sub>2</sub> Cl <sub>6</sub> )	Hexachlorodifluoropropane	1.0
CFC 213 (C <sub>3</sub> F <sub>3</sub> Cl <sub>5</sub> )	Pentachlorotrifluoropropane	1.0
CFC 214 (C <sub>3</sub> F <sub>4</sub> Cl <sub>4</sub> )	Tetrachlorotetrafluoropropane	1.0
CFC 215 (C <sub>3</sub> F <sub>5</sub> Cl <sub>3</sub> )	Trichloropentafluoropropane	1.0
CFC 216 (C <sub>3</sub> F <sub>6</sub> Cl <sub>2</sub> )	Dichlorohexafluoropropane	1.0
CFC 217 (C <sub>3</sub> F <sub>7</sub> Cl)	Chloroheptafluoropropane	1.0
( ) II -		
CCl <sub>4</sub>	Carbon tetrachloride	1.1
( ) III -		
C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> Cl <sub>3</sub>	1,1,1-trichloroethane	0.1
( ) I -		
Formula	Chemical Name	ODP
CHFCl <sub>2</sub>	HCFC 21	0.04
CHF <sub>2</sub> Cl	HCFC 22	0.055
CH <sub>2</sub> FCl	HCFC 31	0.02
C <sub>2</sub> HFCl <sub>4</sub>	HCFC 121	0.01 - 0.04
C <sub>2</sub> HF <sub>2</sub> Cl <sub>3</sub>	HCFC 122	0.02 - 0.08
C <sub>2</sub> HF <sub>3</sub> Cl <sub>2</sub>	HCFC 123	0.02 - 0.06
C <sub>2</sub> HF <sub>4</sub> Cl	HCFC 124	0.02 - 0.04
CHFClCF <sub>3</sub>	HCFC 124	0.022
C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> FCl <sub>3</sub>	HCFC 131	0.007-0.05
C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> F <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub>	HCFC 132	0.008-0.05
C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> F <sub>3</sub> Cl	HCFC 133	0.02 -0.06
C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> FCl <sub>2</sub>	HCFC 141	0.005-0.07
CH <sub>3</sub> CFCl <sub>2</sub>	HCFC 141b	0.11
C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> F <sub>2</sub> Cl	HCFC 142	0.008-0.07
CH <sub>3</sub> CF <sub>2</sub> Cl	HCFC 142b	0.065
C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> FCl	HCFC 151	0.003-0.005
C <sub>3</sub> HFCl <sub>6</sub>	HCFC 221	0.015-0.07
C <sub>3</sub> HF <sub>2</sub> Cl <sub>5</sub>	HCFC 222	0.01 - 0.09
C <sub>3</sub> HF <sub>3</sub> Cl <sub>4</sub>	HCFC 223	0.01 - 0.08
C <sub>3</sub> HF <sub>4</sub> Cl <sub>3</sub>	HCFC 224	0.01 - 0.09
C <sub>3</sub> HF <sub>5</sub> Cl <sub>2</sub>	HCFC 225	0.02 - 0.07
CF <sub>3</sub> CF <sub>2</sub> CHCl <sub>2</sub>	HCFC 225ca	0.025
CF <sub>2</sub> ClCF <sub>2</sub> CHClF	HCFC 225cb	0.033
C <sub>3</sub> HF <sub>6</sub> Cl	HCFC 226	0.02-0.10
C <sub>3</sub> H <sub>2</sub> Cl <sub>5</sub>	HCFC 231	0.05-0.09
C <sub>3</sub> H <sub>2</sub> F <sub>2</sub> Cl <sub>4</sub>	HCFC 232	0.008-0.10

... ( ) I -		
Formula	Chemical Name	ODP*
C <sub>3</sub> H <sub>2</sub> F <sub>3</sub> Cl <sub>3</sub>	HCFC 233	0.007-0.23
C <sub>3</sub> H <sub>2</sub> F <sub>4</sub> Cl <sub>2</sub>	HCFC 234	0.01-0.28
C <sub>3</sub> H <sub>2</sub> F <sub>5</sub> Cl	HCFC 235	0.03-0.52
C <sub>3</sub> H <sub>3</sub> FCl <sub>4</sub>	HCFC 241	0.004-0.09
C <sub>3</sub> H <sub>3</sub> F <sub>2</sub> Cl <sub>3</sub>	HCFC 242	0.005-0.13
C <sub>3</sub> H <sub>3</sub> F <sub>3</sub> Cl <sub>2</sub>	HCFC 243	0.007-0.12
C <sub>3</sub> H <sub>3</sub> F <sub>4</sub> Cl	HCFC 244	0.009-0.14
C <sub>3</sub> H <sub>4</sub> FCl <sub>3</sub>	HCFC 251	0.001-0.01
C <sub>3</sub> H <sub>4</sub> F <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub>	HCFC 252	0.005-0.04
C <sub>3</sub> H <sub>4</sub> F <sub>3</sub> Cl	HCFC 253	0.003-0.03
C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> FCl <sub>2</sub>	HCFC 261	0.002-0.02
C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> F <sub>2</sub> Cl	HCFC 262	0.002-0.02
C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> FCl	HCFC 271	0.001-0.03
( ) II -		
Formula	Chemical Name	ODP
CHFBBr <sub>2</sub>		1.0
CHF <sub>2</sub> Br	HBFC-22B1	0.74
CH <sub>2</sub> FBr		0.73
C <sub>2</sub> HFBr <sub>4</sub>		0.3 - 0.8
C <sub>2</sub> HF <sub>2</sub> Br <sub>3</sub>		0.5 - 1.8
C <sub>2</sub> HF <sub>3</sub> Br <sub>2</sub>		0.4 - 1.6
C <sub>2</sub> HF <sub>4</sub> Br		0.7 - 1.2
C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> FBr <sub>3</sub>		0.1 - 1.1
C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> F <sub>2</sub> Br <sub>2</sub>		0.2 - 1.5
C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> F <sub>3</sub> Br		0.7 - 1.6
C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> FBr <sub>2</sub>		0.1 -1.7
C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> F <sub>2</sub> Br		0.2 - 1.1
C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> Br		0.07 - 0.1
C <sub>3</sub> HFBr <sub>6</sub>		0.3 - 1.5
C <sub>3</sub> HF <sub>2</sub> Br <sub>5</sub>		0.2 - 1.9
C <sub>3</sub> HF <sub>3</sub> Br <sub>4</sub>		0.3 - 1.8
C <sub>3</sub> HF <sub>4</sub> Br <sub>3</sub>		0.5 - 2.2
C <sub>3</sub> HF <sub>5</sub> Br <sub>2</sub>		0.9 - 2.0
C <sub>3</sub> HF <sub>6</sub> Br		0.7 - 3.3
C <sub>3</sub> H <sub>2</sub> FBr <sub>5</sub>		0.1 - 1.9
C <sub>3</sub> H <sub>2</sub> F <sub>3</sub> Br		30.2 - 5.6
C <sub>3</sub> H <sub>2</sub> F <sub>4</sub> Br <sub>2</sub>		0.3 - 7.5
C <sub>3</sub> H <sub>2</sub> F <sub>5</sub> Br		0.9 - 1.4
C <sub>3</sub> H <sub>3</sub> FBr <sub>4</sub>		0.08 - 1.9
C <sub>3</sub> H <sub>3</sub> F <sub>2</sub> Br <sub>3</sub>		0.1 - 3.1
C <sub>3</sub> H <sub>3</sub> F <sub>3</sub> Br <sub>2</sub>		0.1 - 2.5
C <sub>3</sub> H <sub>3</sub> F <sub>4</sub> Br		0.3 - 4.4
C <sub>3</sub> H <sub>4</sub> FBr <sub>3</sub>		0.03 - 0.3
C <sub>3</sub> H <sub>4</sub> F <sub>2</sub> Br <sub>2</sub>		0.1 - 1.0
C <sub>3</sub> H <sub>4</sub> F <sub>3</sub> Br		0.07 - 0.8
C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> FBr <sub>2</sub>		0.04 - 0.4
C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> F <sub>2</sub> Br		0.07 - 0.8
C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> FBr		0.02 - 0.7
( ) I -		
Formula	Chemical Name	ODP
CH <sub>3</sub> Br	Methyl bromide	0.6

: ODP

## الملحق د

**قائمة بمنتجات تحتوي على المواد المحظورة والمذكورة في الملحق (أ) والتي تم تبنيها في الاجتماع الثالث لدول الأعضاء في نيروبي بتاريخ 21 يونيو 1991 كما هو مذكور في البند الثالث، الفقرة الرابعة من البروتوكول.**

1. ( ) .
- 2.
- 3.
- 4.
- 5.
- 6.

الجدول ( 3 ) : بدائل مركبات الكلوروفلوروكربون حسب ميادين الاستخدام المحددة

	HCFC - 22 HCFC - 22/HFC-152a CFC-114	CF HFC- HFC -152a HCFC - 124	CFC - 12	
R600a : R290: _____	HCFC-22, R-502 HFC-152a HCFC-22,HCFC-142b	HCFC-134a HCFC-22 HCFC-152a , HCFC-124	CFC-12	
		HCFC-	CFC-11	HCFC-123
	HCFC-22,R-502	HCFC-134a	CFC-12	
DME CO 2 , N2	HCFC-22/HCFC-142b	HCFC-134a/HCFC-123	CFC-12/ CFC-11	
	HCFC-22,HCFC-142b	HCFC-134a/HCFC-123	CFC-12/ CFC-11	
		HCFC-123,HCFC-141b	CFC-11	
		HCFC-123 HCFC-141b HCFC-123 HCFC-141b	CFC-11	
	HCFC-22,HCFC-142b	HFC-134a	CFC-12	
	HCFC-22,HCFC-142b	HCFC-124,HFC-134a	CFC-12	
/ ( ) IPA		HCFC-225ca, HCFC-225 cb HCFC-123/HCFC-141b /METHANOL HCFC-123/HCFC-141b /STABILIZER	CFC - 113	



: \_\_\_\_\_

