

(19) 日本国特許庁(JP)

(12) 特 許 公 報(B2)

(11) 特許番号

特許第6219316号
(P6219316)

(45) 発行日 平成29年10月25日(2017.10.25)

(24) 登録日 平成29年10月6日(2017.10.6)

(51) Int.Cl. F 1
C O 7 C 19/10 (2006.01) C O 7 C 19/10

請求項の数 2 (全 9 頁)

(21) 出願番号	特願2014-558765 (P2014-558765)	(73) 特許権者	500575824
(86) (22) 出願日	平成25年2月13日(2013.2.13)		ハネウェル・インターナショナル・インコ ーポレーテッド
(65) 公表番号	特表2015-511243 (P2015-511243A)		Honeywell Internati onal Inc.
(43) 公表日	平成27年4月16日(2015.4.16)		アメリカ合衆国ニュージャージー州079 50, モリス・ブレインズ, テイバー・ロ ード 115
(86) 国際出願番号	PCT/US2013/025854		115 Tabor Road Morr is Plains NJ 07950
(87) 国際公開番号	W02013/126253		United States of Am erica
(87) 国際公開日	平成25年8月29日(2013.8.29)	(74) 代理人	100140109
審査請求日	平成28年2月5日(2016.2.5)		弁理士 小野 新次郎
(31) 優先権主張番号	13/403,011		
(32) 優先日	平成24年2月23日(2012.2.23)		
(33) 優先権主張国	米国 (US)		

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 1, 1, 3, 3-テトラクロロ-1-フルオロプロパンとフッ化水素の共沸組成物

(57) 【特許請求の範囲】

【請求項 1】

有効量の 1, 1, 3, 3-テトラクロロ-1-フルオロプロパン(HCFC-241fa)およびフッ化水素(HF)を含む共沸または共沸混合物様組成物であって、該組成物が、70重量パーセント～1重量パーセントのHCFC-241faを含む、前記共沸または共沸混合物様組成物。

【請求項 2】

実質的に90～99重量パーセントのフッ化水素と10～1重量パーセントの1, 1, 3, 3-テトラクロロ-1-フルオロプロパン(HCFC-241fa)からなる共沸または共沸混合物様組成物であって、該組成物が、21.4 psiaの圧力～53.9 psiaの圧力において30～60の沸点を有する、前記共沸または共沸混合物様組成物。

【発明の詳細な説明】

【技術分野】

【0001】

本発明は、1, 1, 3, 3-テトラクロロ-1-フルオロプロパン(HCFC-241fa)または241faとフッ化水素(HF)の共沸または共沸混合物様組成物に関する。

【背景技術】

【0002】

クロロフルオロカーボン（ＣＦＣ）に基づく化学物質は、産業界において、多種多様な用途、とりわけ、冷媒、エアゾール噴射剤、発泡剤および溶媒などに幅広く用いられてきた。しかしながら、特定のＣＦＣは地球のオゾン層を激減させる疑いがある。したがって、ＣＦＣの代替品として、より環境に優しい代替物が導入されてきた。例えば、１，１，１，３，３－ペンタフルオロプロパン（ＨＦＣ－２４５ｆａ）は、フォーム発泡剤および溶媒など特定の工業用途に好ましい物理的特性を有すると認められており、したがって、これらの用途でこれまで用いられてきたＣＦＣの良好な代替物とみなされている。残念ながら、現在、ＨＦＣ－２４５ｆａを含む特定のヒドロフルオロカーボンの工業用途における使用は、地球温暖化の一因と考えられている。したがって、現在、より環境に優しいヒドロフルオロカーボンの代替物が探し求められている。

10

【０００３】

化合物１－クロロ－３，３，３－トリフルオロプロパンは、ＨＣＦＯ－１２３３ｚｄまたは単に１２３３ｚｄとしても知られ、発泡剤および溶媒としての使用を含むいくつかの用途においてＨＦＣ－２４５ｆａの代替候補である。１２３３ｚｄはＺ－異性体およびＥ－異性体を有する。これら２つの異性体の物理的特性には差異があるので、純粋な１２３３ｚｄ（Ｅ）、純粋な１２３３ｚｄ（Ｚ）、またはそれら２つの異性体の特定の混合物が、冷媒、噴射剤、発泡剤、溶媒または他の使用など特定の用途に適していることができる。

【０００４】

１，１，１，３，３－テトラクロロ－１－フルオロプロパン（ＨＣＦＣ－２４１ｆａ）は、２４５ｆａおよび１２３３ｚｄの両方の生産に用いられる反応体である。例えば、米国特許公報第５７６３７０６号および第６８４４４７５号参照。同様に、１２３３ｚｄ（Ｅ）を生産するための統合されたプロセスおよび方法を対象とする米国特許出願公開第２０１１－０２０１８５３号参照。

20

【０００５】

現在、２４５ｆａおよび１２３３ｚｄの両方の生産における重要な中間体は、１，１，１，３，３－テトラクロロ－１－フルオロプロパン（ＨＣＦＣ－２４１ｆａ）とフッ化水素（ＨＦ）の共沸混合物または共沸混合物様混合物であることが見いだされている。この中間体は、一旦形成すると、その後で例えば抽出または蒸留技術によりその構成部分に分離することができる。標準大気圧において、ＨＣＦＣ－２４１ｆａは約１４０．２の沸点を有し、ＨＦは約２０の沸点を有する。これらの共沸または共沸混合物様組成物は、２４５ｆａおよび１２３３ｚｄの生産における反応器供給物としての使用が見いだされるだけでなく、さらに、金属から表面酸化を除去するための溶媒組成物として有用である。

30

【先行技術文献】

【特許文献】

【０００６】

【特許文献１】米国特許公報第５７６３７０６号

【特許文献２】米国特許公報第６８４４４７５号

【特許文献３】米国特許出願公開第２０１１－０２０１８５３号

【発明の概要】

40

【発明が解決しようとする課題】

【０００７】

本発明は、１，１，１，３，３－テトラクロロ－１－フルオロプロパン（ＨＣＦＣ－２４１ｆａ）とフッ化水素の共沸または共沸混合物様混合物を対象とする。そのような組成物は、ＨＦＣ－２４５ｆａおよびＨＣＦＯ－１２３３ｚｄの生産における中間体として有用である。

【課題を解決するための手段】

【０００８】

この混合物の特定の態様において、該組成物は、有効量の１，１，１，３，３－テトラクロロ－１－フルオロプロパン（ＨＣＦＣ－２４１ｆａ）およびフッ化水素（ＨＦ）を含む。

50

この混合物の特定の態様において、該組成物は、約 99 ~ 約 1 重量パーセントの HF を含む。

【0009】

この混合物の特定の態様において、該組成物は、約 70 重量パーセント ~ 約 99 重量パーセントの HF を含む。

この混合物の特定の態様において、該組成物は、約 70 重量パーセント ~ 約 99 重量パーセントの HF を含む。

【0010】

この混合物の特定の態様において、該組成物は、約 1 ~ 約 99 重量パーセントの HCF C - 241fa を含む。

10

この混合物の特定の態様において、該組成物は、約 70 重量パーセント ~ 約 1 重量パーセントの HCF C - 241fa を含む。

【0011】

この混合物の特定の態様において、該組成物は、約 30 重量パーセント ~ 約 1 重量パーセントの HCF C - 241fa を含む。

この混合物の特定の態様において、該組成物は、約 16.5 psia ~ 約 54.6 psia の圧力において約 21 ~ 約 60 の沸点を有する。

【0012】

本発明の他の観点において、実質的に 1, 1, 3, 3 - テトラクロロ - 1 - フルオロプロパン (HCF C - 241fa) およびフッ化水素 (HF) からなる不均一共沸組成物を提供する。

20

【0013】

この混合物の特定の態様において、該組成物は、実質的に約 90 ~ 約 99 重量パーセントのフッ化水素と約 10 ~ 約 1 重量パーセントの 1, 1, 3, 3 - テトラクロロ - 1 - フルオロプロパン (HCF C - 241fa) からなり、該組成物は、約 21.4 psia の圧力 ~ 約 53.9 psia の圧力において約 30 ~ 約 60 の沸点を有する。

【0014】

本発明の他の観点は、実質的に約 1 ~ 約 99 重量パーセントのフッ化水素と約 99 ~ 約 1 重量パーセントの 1, 1, 3, 3 - テトラクロロ - 1 - フルオロプロパン (HCF C - 241fa) からなる成分をブレンドする段階を含む、不均一な共沸または共沸混合物様組成物の形成方法であって、該組成物が、約 16.5 psia ~ 約 54.6 psia の圧力において約 21 ~ 約 60 の沸点を有する、前記方法を対象とする。

30

【0015】

この方法の特定の態様において、該組成物は、フッ化水素および 1, 1, 3, 3 - テトラクロロ - 1 - フルオロプロパン (HCF C - 241fa) からなる。

この方法の特定の態様において、該組成物は、約 99 ~ 約 1 重量パーセントの HF を含む。

【0016】

この方法の特定の態様において、該組成物は、約 70 重量パーセント ~ 約 99 重量パーセントの HF を含む。

40

この方法の特定の態様において、該組成物は、約 70 重量パーセント ~ 約 99 重量パーセントの HF を含む。

【0017】

この方法の特定の態様において、該組成物は、約 1 ~ 約 99 重量パーセントの HCF C - 241fa を含む。

この方法の特定の態様において、該組成物は、約 70 重量パーセント ~ 約 1 重量パーセントの HCF C - 241fa を含む。

【0018】

この方法の特定の態様において、該組成物は、約 30 重量パーセント ~ 約 1 重量パーセントの HCF C - 241fa を含む。

50

この方法の特定の態様において、該組成物は、約 16 . 5 p s i a ~ 約 54 . 6 p s i a の圧力において約 21 ~ 約 60 の沸点を有する。

【0019】

この方法の特定の態様において、該組成物は、約 98 ± 2 重量パーセントの H F と約 2 ± 2 重量パーセントの H C F C - 241 f a からなり、16 . 5 p s i a において約 21 の沸点を有する。

【0020】

本発明の他の観点、241 f a と H F の共沸様混合物から 241 f a を分離する方法であって、該混合物から H F を抽出する段階を含む方法を対象とする。

この方法の特定の態様において、H F の抽出は水または他の水溶液を用いて遂行する。

10

【0021】

この方法の特定の態様において、H F の抽出は硫酸を用いて遂行する。

この方法の特定の態様において、H F の抽出は蒸留により遂行する。

この方法の特定の態様において、蒸留は抽出蒸留を含む。

【0022】

この方法の特定の態様において、蒸留は圧力スイング蒸留を含む。

【図面の簡単な説明】

【0023】

【図1】図1は、実施例1で形成した混合物の30 および60 で測定した蒸気圧のプロットを示す。

20

【発明を実施するための形態】

【0024】

1, 1, 3, 3 - テトラクロロ - 1 - フルオロプロパン (H C F C - 241 f a) と H F を反応器に供給すると、H C F C - 241 f a が H F と一緒に共沸または共沸混合物様混合物を形成することが見いだされた。未反応 H C F C - 241 f a / H F 中間体は、生成物流中に見いだされた。

【0025】

流体の熱力学的状態は、その圧力、温度、液体組成および蒸気組成により定義される。真の共沸組成物の場合、所定の温度および圧力において液体組成物と蒸気相は実質的に等しい。実際の言い方をすれば、これは、相変化の間に成分を分離することができないことを意味する。本発明の目的に関し、共沸混合物は、周囲の混合物組成の沸点と比較して極大沸点または極小沸点を示す液体混合物である。

30

【0026】

共沸混合物または共沸混合物様組成物は、所定の圧力下で液体の形にある場合、実質的に一定の温度で沸騰する2以上の異なる成分が混ざった物 (admixture) である。これに関し、該温度は、それら成分の沸騰温度より高いまたは低いことができ、沸騰している液体組成と実質的に同一の蒸気組成をもたらす。

【0027】

本発明の目的に関し、共沸組成物は、共沸混合物様組成物を包含すると定義される。これは、共沸混合物のように挙動する組成物、すなわち、定沸点特性を有する、または沸騰もしくは蒸発により分別されない傾向を有する組成物を意味する。したがって、沸騰または蒸発中に形成する蒸気の組成は、もとの液体組成と同じまたは実質的に同じである。したがって、沸騰または蒸発中に、液体組成は、仮に変化としても、最小限または無視しうる程度にしか変化しない。これは、沸騰または蒸発中に液体組成が実質的程度まで変化する非共沸混合物様組成物とは対照的である。

40

【0028】

したがって、共沸混合物または共沸混合物様組成物の実質的な特徴は、所定の圧力において液体組成物の沸点が一定である点と、沸騰している組成物の上方の蒸気の組成が、実質的に沸騰している液体組成物の組成である、すなわち、液体組成物の成分の分別が実質的に起こらない点である。共沸組成物の各成分の沸点および重量百分率は両方とも、共沸

50

混合物または共沸混合物様液体組成物を異なる圧力で沸騰にかけると変化する可能性がある。したがって、共沸混合物または共沸混合物様組成物は、その成分間に存在する関係の観点、またはそれら成分の組成範囲の観点、または特定圧力における一定の沸点により特徴付けられる組成物の各成分の正確な重量百分率の観点から、定義することができる。

【0029】

本発明は、共沸または共沸混合物様組成物を形成するのに有効な量のフッ化水素およびHCF C - 241 f aを含む組成物を提供する。有効な量とは、他の成分と組み合わせた時に共沸混合物または共沸混合物様混合物の形成をもたらす、各成分の量を意味する。本発明の組成物は、実質的にフッ化水素とHCF C - 241 f aのみの組み合わせからなる二成分共沸混合物であることが好ましい。

10

【0030】

好ましい態様において、本発明の組成物は、約99～約1重量パーセント、好ましくは約70重量パーセント～約99重量パーセント、もっとも好ましくは約70重量パーセント～約99重量パーセントのHFを含有する。好ましい態様において、本発明の組成物は、約1～約99重量パーセント、好ましくは約70重量パーセント～約1重量パーセント、もっとも好ましくは約30重量パーセント～約1重量パーセントのHCF C - 241 f aを含有する。本発明の組成物は、約16.5 p s i a～約54.6 p s i aの圧力において約21～約60の沸点を有する。約98±2重量パーセントのHFと約2±2重量パーセントのHCF C - 241 f aを有する共沸または共沸混合物様組成物は、約21および16.5 p s i aにおいて沸騰することが見いだされた。

20

【0031】

以下の非限定的例は、本発明を例示するのに役立つ。

【実施例】

【0032】

実施例1

15.4 gの1, 1, 3, 3-テトラクロロ-1-フルオロプロパン(HCF C - 241 f a)を12.9 gのHFに溶解して、不均一共沸混合物を形成した。この実験は21、16.5 p s i aで行った。

実施例2

1, 1, 3, 3-テトラクロロ-1-フルオロプロパン(HCF C - 241 f a)とHFのみを含有する二成分組成物をブレンドして、さまざまな組成で不均一共沸混合物を形成する。該混合物の蒸気圧を約29.9および60で測定する。以下の結果がわかる。

30

【0033】

表1は、約29.9および60の一定の温度における、重量パーセントでのHFの組成の関数としてのHCF C - 241 f aおよびHFの蒸気圧測定値を示している。

【0034】

【表 1】

表 1 : HCFC-241fa/HFシステムのP-T-X

HFの重量%	T=29.9℃	T=60℃	
0.0	0.23	0.72	
9.2	21.00	53.44	10
15.8	21.64	54.29	
22.5	21.67	54.32	
31.3	21.69	54.50	
37.5	21.68	54.50	
54.3	21.62	54.50	20
55.9	21.58	54.55	
71.7	21.35	54.56	
91.5	21.36	53.87	
100.0	21.34	53.58	

【0035】

30

これらのデータも、HCFC-241faとHFの混合物の蒸気圧が、示したブレンドの割合すべてにおいて、HCFC-241faおよびHFの単体、すなわち、HFが0.0重量%でHCFC-241faが100.0重量%である場合ならびにHCFC-241faが0.0重量%でHFが100.0重量%である場合の第1行および最終行に示すものより高いことから、該混合物が共沸混合物であることを示している。表1からのデータを図1にグラフの形で示す。

実施例3

HCFC-241fa/HF混合物の共沸組成物を、気-液-液平衡(VLE)実験によっても検証する。21において57.5gの1,1,3,3-テトラクロロ-1-フルオロプロパン(HCFC-241fa)を32.5gのHFに溶解して、不均一混合物(目視観察)を形成する。該混合物の蒸気組成物を21の室温でサンプリングした。結果は、共沸組成物が21において約98±2重量%のHFであることを示す。

40

【0036】

本明細書で用いる場合、単数形“1つの(a)”、“1つの(an)”および“その(the)”は、そうではないことが文脈により明示されていない限り、複数形を包含する。さらに、量、濃度、または他の値もしくはパラメーターが、範囲、好ましい範囲、または上側の好ましい値と下側の好ましい値のリストのいずれかとして与えられている場合、これは、範囲が個別に開示されているか否かに関わらず、任意の上側の範囲限度または好ましい値と、任意の下側の範囲限度または好ましい値との任意の対から形成されるすべての範囲を具体的に開示していると理解すべきである。本明細書中で数値の範囲が列挙されている場合、

50

特記しない限り、該範囲は、その端点と、該範囲内のすべての整数および分数を包含するものとする。範囲を定義する場合、本発明の範囲は、列挙されている具体的な値に限定されるものではない。

【 0 0 3 7 】

上記記載は本発明の例示に過ぎないことを理解すべきである。当業者なら、本発明から逸脱することなく、さまざまな代替および修正を考案することができる。したがって、本発明は、添付する特許請求の範囲内にあるそのような代替、修正および変動をすべて包含するものとする。

本発明は以下の態様を含む。

[1] 有効量の 1 , 1 , 3 , 3 - テトラクロロ - 1 - フルオロプロパン (H C F C - 2 4 1 f a) およびフッ化水素 (H F) を含む共沸組成物。 10

[2] 該組成物が約 9 9 ~ 約 1 重量パーセントの H F を含む、 [1] に記載の組成物。

[3] 該組成物が約 7 0 重量パーセント ~ 約 9 9 重量パーセントの H F を含む、 [1] に記載の組成物。

[4] 該組成物が約 7 0 重量パーセント ~ 約 9 9 重量パーセントの H F を含む、 [1] に記載の組成物。

[5] 該組成物が約 1 ~ 約 9 9 重量パーセントの H C F C - 2 4 1 f a を含む、 [1] に記載の組成物。

[6] 該組成物が約 7 0 重量パーセント ~ 約 1 重量パーセントの H C F C - 2 4 1 f a を含む、 [1] に記載の組成物。 20

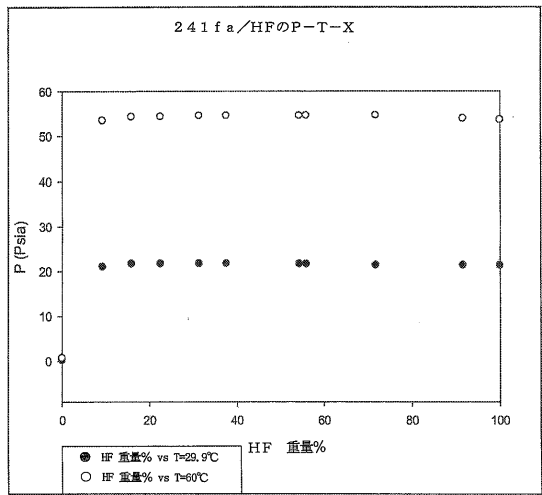
[7] 該組成物が約 3 0 重量パーセント ~ 約 1 重量パーセントの H C F C - 2 4 1 f a を含む、 [1] に記載の組成物。

[8] 該組成物が、約 1 6 . 5 p s i a ~ 約 5 4 . 6 p s i a の圧力において約 2 1 ~ 約 6 0 の沸点を有する、 [1] に記載の組成物。

[9] 実質的に約 9 0 ~ 約 9 9 重量パーセントのフッ化水素と約 1 0 ~ 約 1 重量パーセントの 1 , 1 , 3 , 3 - テトラクロロ - 1 - フルオロプロパン (H C F C - 2 4 1 f a) からなる共沸または共沸混合物様組成物であって、該組成物が、約 2 1 . 4 p s i a の圧力 ~ 約 5 3 . 9 p s i a の圧力において約 3 0 ~ 約 6 0 の沸点を有する、前記共沸または共沸混合物様組成物。 30

[1 0] 約 98 ± 2 重量パーセントの H F と約 2 ± 2 重量パーセントの H C F C - 2 4 1 f a からなり、1 6 . 5 p s i a において約 2 1 の沸点を有する、共沸または共沸混合物様組成物。

【図 1】



フロントページの続き

- (74)代理人 100075270
弁理士 小林 泰
- (74)代理人 100101373
弁理士 竹内 茂雄
- (74)代理人 100118902
弁理士 山本 修
- (74)代理人 100120754
弁理士 松田 豊治
- (72)発明者 マーケル, ダニエル・シー
アメリカ合衆国ニュージャージー州 0 7 9 6 2 - 2 2 4 5, モーリスタウン, コロンビア・ロード
1 0 1, ビー・オー・ボックス 2 2 4 5, ハネウェル・インターナショナル・インコーポレー
テッド, パテント・サーヴィシズ エム/エス エイビー/2ビー
- (72)発明者 ボクロフスキ, コンスタンティン・エイ
アメリカ合衆国ニュージャージー州 0 7 9 6 2 - 2 2 4 5, モーリスタウン, コロンビア・ロード
1 0 1, ビー・オー・ボックス 2 2 4 5, ハネウェル・インターナショナル・インコーポレー
テッド, パテント・サーヴィシズ エム/エス エイビー/2ビー
- (72)発明者 ファム, ハン・ティー
アメリカ合衆国ニュージャージー州 0 7 9 6 2 - 2 2 4 5, モーリスタウン, コロンビア・ロード
1 0 1, ビー・オー・ボックス 2 2 4 5, ハネウェル・インターナショナル・インコーポレー
テッド, パテント・サーヴィシズ エム/エス エイビー/2ビー
- (72)発明者 トウン, シュー・スン
アメリカ合衆国ニュージャージー州 0 7 9 6 2 - 2 2 4 5, モーリスタウン, コロンビア・ロード
1 0 1, ビー・オー・ボックス 2 2 4 5, ハネウェル・インターナショナル・インコーポレー
テッド, パテント・サーヴィシズ エム/エス エイビー/2ビー
- (72)発明者 ハルス, ライアン
アメリカ合衆国ニュージャージー州 0 7 9 6 2 - 2 2 4 5, モーリスタウン, コロンビア・ロード
1 0 1, ビー・オー・ボックス 2 2 4 5, ハネウェル・インターナショナル・インコーポレー
テッド, パテント・サーヴィシズ エム/エス エイビー/2ビー

審査官 桜田 政美

- (56)参考文献 特開平 1 1 - 1 0 6 3 5 8 (J P , A)
特表 2 0 1 0 - 5 0 1 5 7 9 (J P , A)
特表 2 0 0 4 - 5 2 9 0 8 7 (J P , A)
国際公開第 9 5 / 0 1 7 3 6 6 (W O , A 1)
特開平 1 0 - 1 0 1 5 9 3 (J P , A)
特表 2 0 1 3 - 5 3 8 8 0 9 (J P , A)
米国特許出願公開第 2 0 0 6 / 0 0 5 8 5 6 0 (U S , A 1)
国際公開第 0 1 / 0 5 6 9 6 1 (W O , A 1)
米国特許第 0 6 3 6 2 3 8 2 (U S , B 1)

- (58)調査した分野(Int.Cl., D B 名)
C 0 7 C 1 9 / 1 0