

【公報種別】特許法第17条の2の規定による補正の掲載

【部門区分】第3部門第3区分

【発行日】平成16年9月2日(2004.9.2)

【公表番号】特表2000-506560(P2000-506560A)

【公表日】平成12年5月30日(2000.5.30)

【出願番号】特願平9-532559

【国際特許分類第7版】

C 0 9 J 5/06

C 0 9 J 7/02

C 0 9 J 9/00

C 0 9 J 201/00

【F I】

C 0 9 J 5/06

C 0 9 J 7/02 Z

C 0 9 J 9/00

C 0 9 J 201/00

【誤訳訂正書】

【提出日】平成15年7月4日(2003.7.4)

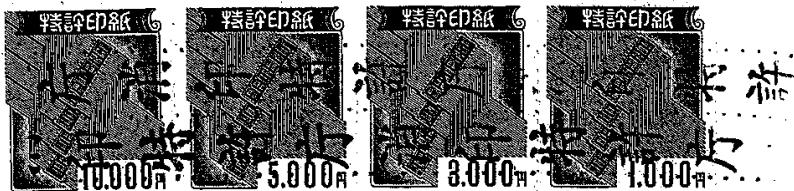
【誤訳訂正1】

【訂正対象書類名】明細書

【訂正対象項目名】補正の内容のとおり

【訂正方法】変更

【訂正の内容】



誤訳訂正書

(19,000円)



平成15年7月4日

特許庁長官 太田信一郎 殿

1. 事件の表示

平成9年特許願第532559号

2. 特許出願人

名称 ミネソタマイニング アンド マニュファクチャリング
カンパニー

3. 代理人

住所 〒105-8423 東京都港区虎ノ門三丁目5番1号 虎ノ門37森ビル
青和特許法律事務所 電話 03-5470-1900

氏名 弁理士(7751)石田 敬



4. 訂正対象書類名

明細書及び請求の範囲

5. 訂正対象項目名

明細書及び請求の範囲

6. 訂正の内容

(1) 明細書第32頁下から8行目において「実施例16～17」とあるを、『
実施例14～15』に補正します。

(2) 明細書第34頁の表3を別紙のとおり補正します。

(3) 明細書第10頁第3行、第4行、第5行、第6行、第10行、第16行、
第18行、第20行、同第11頁第7行(2個所)、第14頁第6行(2個所)
、第16頁第25行、第27行、第27頁第14行および第28頁第22行の各
個所において「Ô」とあるを、『(登録商標)』に補正します。

方審式



(4) 明細書第29頁第25行の「Irgacure0651」、第31頁第2行の「Irganox01076」、第35頁下から2行「VAZ0064」および第36頁第15行「Irgacure0651」を、それぞれ『Irgacure（登録商標）651』、『Irganox（登録商標）1076』、『VAZO（登録商標）64』および『Irgacure（登録商標）651』に補正します。

(5) 明細書第10頁第2行、第4行、第7行、第8行および第11行に「2, 2¢-」とあるを、『2, 2' -』に補正します。

同第10頁第5行の「1, 1¢-」とあるを、『1, 1' -』に補正します。

同第18頁第7行の「G¢」とあるを、『G'』に補正します。

(6) 明細書第10頁第3行～第4行「2, 2¢-（イソブチロニトリル）」とあるを、『2, 2' -アゾビス（イソブチロニトリル）』に補正します。

(7) 請求の範囲を別紙のとおり補正します。

7. 訂正の理由等

(訂正の理由1)

訂正の内容の(1)に関して

この個所の外国語書面の表記は、外国語書面の第29頁第4行に「Examples 14～15」と記載されていたところ、誤訳訂正前は「実施例16～17」と翻訳しました。これは明白な誤訳でありますので、誤訳訂正前の翻訳「実施例16～17」を「実施例14～15」と誤訳訂正します。

(訂正の理由2)

訂正の内容の(2)に関して

この個所の外国語書面の表記は、外国語書面第30頁～第31頁の表3のとおりであったところ、翻訳に当って、右端の「Static Shear (minutes)」（明細書中：静的剪断（分））欄中の項目「70°C 1000g」の、見出し（70°C 1000g）、実施例12、13、16、20、22、23、25、29および30に相当する個所の記号（g）および数字の末尾を欠落したまま翻訳しました。これは明白な誤訳でありますので、誤訳訂正前の翻訳「表1」の「静的剪断（分）」欄中の項目「70°C 1000g」の、見出し（70°C 1000g）、実施例12、13、16、20、22、23、25、29および30に相当する

個所の記号（g）および数字を本誤訳訂正書に添付の「表1」の該当個所（訂正個所は下線部です。）とおり誤訳訂正します。

（訂正の理由3）

訂正の内容の（3）および（4）に関して

この部分は、いずれも明白な誤記であります。

（3）に係る記号「Ô」は、例えば、「TeflonÔ」（明細書第27頁第14行および第28頁第22行）、「VAZ0Ô52」、「VAZ0Ô64」、「VAZ0Ô67」、「VAZ0Ô88」（明細書第10頁第2行～第7行）のように、英文字の後に付記されています。そして、その「Teflon」および「VAZ0」は、デュポン社の登録商標であり、「Teflon」および「VAZ0」の後に「®」が付記されています（説明資料1および2参照）。この「®」は、登録商標を示す記号であることは周知であり、また我が国の特許実務では特許明細書においては、「（登録商標）」の記載で置き換えられて使用されています。

以上のことから明白でありますように、「Ô」について、「（登録商標）」と記載すべきところ、誤記によりそのまま「Ô」と記載したものであります。

他の英文字記号に付きましても同様に登録商標であり、「Ô」について、「（登録商標）」と記載すべきところ、誤記によりそのまま「Ô」と記載したものであります（他の英文字に付きましても、上記と同様な説明資料を用意できますが、大部になりますので提示を省略しました。必要な場合は、提示可能であります。）。

（4）に関しても同様の理由で、「0」は、「（登録商標）」と記載すべきところ、誤記によりそのまま記載したものであります。例えば、「VAZ0064」（明細書第35頁下から2行）は、上記の「VAZ0Ô64」と類似の誤記であります。

以上のとおり、この訂正事項は、一般の手続補正により補正できる事項ですので、登録商標である場合はその旨記載するという基準に従って、上記各対応個所において「Ô」および「0」とあるを、「（登録商標）」と訂正します。

（訂正の理由3の説明に必要な資料）：

説明資料1：「Teflon® Today Online」：インターネットアドレス（www.dupont.com/teflon/newsroom/history.html）（デュポン社）へのアクセス結果（03

／06／26日プリントアウト）、および

説明資料2：インターネット検索サイト[Google]による[VAZ052]の検索結果（www.google.co.jp/search?q=VAZ0+52&btnG=Google+%E6%A4%9C%E7%B4%A2%&hl）およびそれに関連するインターネットアドレス（www.dupont.com/teflon/newsroom/history.html）（デュポン社）へのアクセス結果（03／06／26日プリントアウト）

（訂正の理由4）

訂正の内容の（5）に関して

この部分は、いずれも「2, 2¢-」を「2, 2' -」と記載すべきところ、そのまま誤記したものであり、明白な誤記であります。

具体的に明細書第10頁第4行～第5行の誤記した「2, 2¢-アゾビス-2-メチルブチロニトリル」（VAZ067）（なお、「VAZ067」が「VAZ0@67」の誤記であることは上記のとおりです。）について検討しますと、「VAZ0@67」は、化合物「2, 2' -アゾビス-2-メチルブチロニトリル」であることが明らかであります（添付資料2の右下に付記しました頁で、第8頁を参照下さい。）。

したがいまして、「2, 2¢-」は、『2, 2' -』の誤記であることは明らかであります。つまり、「¢」は、『'』の誤記であります。

他の個所についても同様に、「2, 2¢-」は、『2, 2' -』の誤記であることは明らかであります。

また同様に、明細書第10頁第5行の「1, 1¢-」は、『1, 1' -』の誤記であることは明らかであります。

さらに、上記の検討より明白のとおり、明細書第18頁第7行の「G¢」は、『G'』の誤記であります。

（訂正の理由4の説明に必要な資料）：

説明資料2：インターネット検索サイト[Google]による[VAZ052]の検索結果（www.google.co.jp/search?q=VAZ0+52&btnG=Google+%E6%A4%9C%E7%B4%A2%&hl）およびそれに関連するインターネットアドレス（www.dupont.com/teflon/newsroom/history.html）（デュポン社）へのアクセス結果（03／06／26日プリントアウト）

(訂正の理由 5)

訂正の内容の（6）に関して

明細書第10頁第3行～第4行の「2, 2 ¢- (イソブチロニトリル) VAZO Ô64」は、外国語書面の表記は、外国語書面第8頁第28行の「2,2¢-azobis(isobutyronitrile)(VAZOÔ64)」であったところ、翻訳に当って、「azobis」に対応する字訳「アゾビス」を翻訳しないで、「2, 2¢- (イソブチロニトリル) VAZOÔ64」 {なお、「2, 2¢-」が『2, 2' -』の誤記であること、および「Ô」が「®」、つまり「(登録商標)」の誤記であることは前記のとおりであります。} と翻訳しました。これは明白な誤訳ですので、誤訳訂正前の翻訳「2, 2¢- (イソブチロニトリル) VAZOÔ64」を本誤訳訂正書に添付の「2, 2' -アゾビス (イソブチロニトリル) VAZO (登録商標) 64」と誤訳訂正します。

(訂正の理由 6)

訂正の内容の（7）に関して

訂正前の請求の範囲中に記載された請求項1～38の内、請求項20、21、31および38を、それぞれ訂正後の請求項1、2、3および4にし、併せて引用請求項を適正にするものですので、一般の手続補正により補正できるものであります。

8. 添付書類の目録

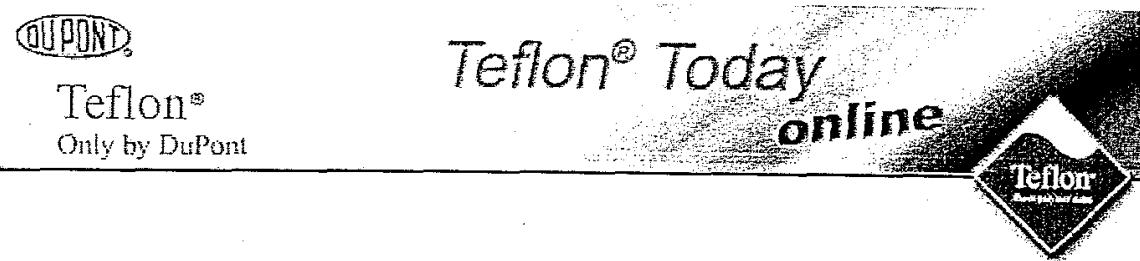
(1) 表 3	1通
(2) 請求の範囲	1通
(3) 訂正の理由の説明に必要な資料 (説明資料1)	1通
「Teflon® Today Online」：インターネットアドレス (www.dupont.com/teflon/newsroom/history.html) (デュポン社)へのアクセス結果 (03/06/26日プリントアウト)	
(4) 訂正の理由の説明に必要な資料 (説明資料2)	1通
インターネット検索サイト[Google]による[VAZ052]の検索結果 (www.google.co.jp/search?q=VAZ0+52&btnG=Google+%E6%A4%9C%E7%B4%A2%&hl) およびそれに関連するインターネットアドレス (www.dupont.com/teflon/newsroom/history.html) (デュポン社)へのアクセス結果 (03/06/26日プリントアウト)	

表 3

実施例	PI (PHR)	CBr ₄ (PHR)	UV露光 時間 (分)	架橋エニ ルギー/ cm ²)	重量平均 分子量	多分散度	90° における 剥離粘着力 (N/dm)		静的剪断 (分)
							室温	AGED	
11	0.50	0.050	12.10	100	1130000	4.79	34.9	52.4	10000 10000
12	0.50	0.050	12.10	200	1130000	4.79	29.5	51.3	10000 10000
13	0.50	0.050	12.10	300	1130000	4.79	27.1	46.5	10000 10000
14	0.50	0.075	9.50	100	846000	5.71	21.3	53.5	3557.5 106.5
15	0.50	0.075	8.00	200	882000	6.01	26.0	42.0	8528 10000
16	0.50	0.025	9.33	100	2560000	6.34	28.1	48.0	10000 10000
17	0.50	0.025	9.33	300	2560000	6.34	28.3	38.7	7689.5 10000
18	0.50	0.075	9.33	100	591000	3.76	23.9	26.9	10 0
19	0.50	0.075	9.33	300	591000	3.76	19.3	25.3	37 2.5
20	0.50	0.050	12.10	300	1050000	5.27	38.5	55.1	10000 10000
21	0.50	0.050	12.10	100	1110000	4.69	35.6	54.5	5257 593
22	0.50	0.050	12.10	300	1110000	4.69	28.2	47.5	10000 10000
23	0.25	0	8.80	100	1670000	8.52	20.0	33.9	10000 10000
24	0.25	0	8.80	100	1850000	8.77	24.1	32.8	7197 10000
25	0.25	0	8.80	100	1940000	8.64	20.0	28.5	925.5 129.5
26	0.25	0	8.80	100	1810000	8.8	19.3	25.7	1242 10000
27	0.25	0	8.80	200	1810000	8.8	18.8	17.5	111.5 479.5
28	0.25	0	8.80	300	1810000	8.8	14.3	16.1	55 10000
29	0.25	0.050	8.80	100	1460000	5.81	34.1	43.9	10000 10000
30	0.25	0.050	8.80	300	1460000	5.81	25.1	43.3	10000 10000

請求の範囲

1. (a) シートの表面に、透過エネルギーに暴露時に重合してホットメルト接着剤組成物を形成する予備接着剤組成物を配するステップと、(b)該予備接着剤組成物を透過エネルギーに暴露して該予備接着剤組成物を重合させてホットメルト接着剤組成物を形成するステップと、(c)該シートを該ホットメルト接着剤組成物から取り除くステップと、(d)該ホットメルト接着剤組成物を溶融するステップと、を含むホットメルト接着剤組成物を形成する方法。
2. 前記予備接着剤組成物を1対のシートの間に配することと、該シートの両方を、前記ホットメルト接着剤組成物を溶融する前に取り除くこととを含む請求項1に記載の方法。
3. 前記予備接着剤組成物が、(a)アルキル基が1～20個の炭素原子を含有する少なくとも1種の非第三アルキルアルコールのアクリル酸エステルまたはメタクリル酸エステルを含む重合性成分50～100重量部と、(b)該アクリル酸エステルまたはメタクリル酸エステルの他に少なくとも1種の改質モノマーを含む、成分(a)と共に重合可能な重合性成分0～50重量部((a)と(b)との合計は100重量部)と、(c)有効量の重合開始剤と、(d)有効量の連鎖移動剤と、を含む請求項1または2項に記載の方法。
4. 前記予備接着剤組成物を220～400ナノメーターの範囲のピーク波長および0.01～20mW/cm²の範囲の平均光強度によって識別される紫外放射線に露光して該予備接着剤組成物を重合させてホットメルト接着剤組成物を形成することと、前記シートを該ホットメルト接着剤組成物から取り除くことと、該ホットメルト接着剤組成物を溶融することと、該溶融されたホットメルト接着剤組成物をシートの表面に配してホットメルト接着剤の塗布されたシートを形成することと、該ホットメルト接着剤の塗布されたシートを220～400ナノメーターの範囲のピーク波長および20～200mW/cm²の範囲の平均光強度によって識別される紫外放射線に露光して感圧接着剤の塗布されたシートを形成することと、を含む請求項1に記載の方法。



History of Teflon®

[Press Releases](#)

[Media Contacts](#)

[Facts and Trivia](#)

[FAQs](#)

[About DuPont Fluoroproducts](#)

[Today's Corporate News](#)

[For Investors](#)

[Newsroom](#)

History of Teflon®

The story of Teflon® began April 6, 1938, at DuPont's Jackson Laboratory in New Jersey. DuPont chemist, Dr. Roy J. Plunkett, was working with gases related to Freon® refrigerants, another DuPont product. Upon checking a frozen, compressed sample of tetrafluoroethylene, he and his associates discovered that the sample had polymerized spontaneously into a white, waxy solid to form polytetrafluoroethylene (PTFE).

PTFE is inert to virtually all chemicals and is considered the most slippery material in existence. These properties have made it one of the most valuable and versatile technologies ever invented, contributing to significant advancements in areas such as aerospace, communications, electronics, industrial processes and architecture. As DuPont registered trademark Teflon®, it has become a familiar household name, recognized worldwide for the superior non-stick properties associated with its use as a coating on cookware and as a soil and stain repellent for fabrics and textile products.

The Teflon® trademark was coined by DuPont and registered in 1945; the first products were sold commercially under the trademark beginning in 1946. Applications and product innovations snowballed quickly. Today, the family of Teflon® fluoropolymers from DuPont consists of: PTFE, the original resin; FEP, introduced in 1960; Tefzel® ETFE in 1970; and PFA, in 1972.

The invention of PTFE has been described as "an example of serendipity, a flash of genius, a lucky accident ... even a mixture of all three." Whatever the exact circumstances of the discovery, one thing is certain: PTFE revolutionized the plastics industry and, in turn, gave birth to limitless applications of benefit to mankind. In 1990, U.S. President George Bush presented the National Medal of Technology to DuPont for the company's pioneering role in the development and commercialization of man-made polymers over the last half century. The citation lists Teflon® fluoropolymer resin as one of these special products.

Dr. Roy Plunkett (1911-1994) has been recognized the world over by scientific, academic and civic communities. He was inducted into the Plastics Hall of Fame in 1973, and, in 1985, into the National Inventors' Hall of Fame joining such distinguished scientists and innovators as Thomas Edison, Louis Pasteur and the Wright Brothers.

The spirit of invention with DuPont fluoropolymers that was led by Dr. Plunkett is commemorated globally with the DuPont Plunkett Awards For Innovation With Teflon®.

[Engineering Solutions](#) |
 [Properties Comparison](#) |
 [Applications](#) |
 [Safety](#) |
 [Standards/Specifications](#)
[Newsroom](#) |
 [Contact Us](#) |
 [Fluoropolymer Resins Home](#)

DuPont Teflon® Newsroom: History of Teflon®

2/2 ページ

Teflon® Home

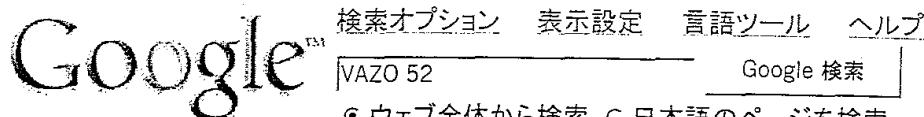
Teflon® and Tefzel® are registered trademarks of DuPont.

Copyright © 2002 E.I. du Pont de Nemours and Company. All rights reserved.

Google 検索: VAZO 52

1/3 ページ

説明資料 2



ウェブ・イメージ・グループ・ディレクトリ・
全言語のページからVAZO 52を検索しました。約753件中1 - 10件目・検索にかかった時間

[PDF] EXERCÍCIOS. CAPÍTULO 2 e 3

ファイルタイプ: PDF/Adobe Acrobat - HTMLバージョン

... Use o programa PolyEFF para simular a polimerização do estireno usando uma mistura

de dois iniciadores: **Vazo 52** e **Vazo 88**. Os dados para a simulação estão relacionados

abaixo. k [L/mol.s] Ea [J/mol] Cte de decomposição – **Vazo 52** Cte ...

www.efftech.eng.br/%5CCurso01%5CPolm_ExSim_02.PDF - 関連ページ

DuPont Vazo®: Frequently Asked Questions

... Product, Azo Compound, Decomposition Products. **Vazo® 52**, >5,000, 5,000. ... The SADTs for **Vazo® FRS**

are: **Vazo® 52** (35°C [95°F]); **Vazo® 44 WSP**, **Vazo® 64**, **Vazo® 67**, and **Vazo® 68 WSP** (50°C

[122°F]); **Vazo® 56 WSP** and **Vazo® 56 WSW** (55°C [131°F]); and **Vazo® 88** (80°C [176°F]). ...

www.dupont.com/vazo/faq.html - 9k - キヤッシュ - 関連ページ

DuPont Vazo®: Overview

... Grades. FOR SOLVENT SYSTEMS, DuPont offers four commercial grades: **Vazo® 52**, 64, 67,

and 88. ... **Vazo® 52**: low-temperature polymerization initiator.

Vazo® 64: also known as

AIBN; more cost-effective than any organic peroxides of comparable activity. ...

www.dupont.com/vazo/overview.html - 8k - キヤッシュ - 関連ページ

[他、www.dupont.com内のページ]

[PDF] RPK Course on Radical Polymerisation

ファイルタイプ: PDF/Adobe Acrobat - HTMLバージョン

... Page 27. **Vazo® 52**: low-temperature polymerization initiator. **Vazo® 67**: best solubility in organic

solvents and monomers; may substitute **Vazo® 64** where toxic tetramethylsuccinonitrile (TMSN) is a concern.

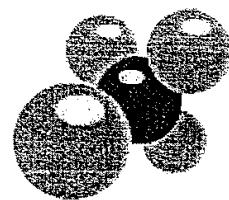
Page 28. Solvent-Soluble **Vazo®** free radical initiators advantages over organic peroxides. ...



Vazo® free radical initiators

Frequently Asked Questions

The questions below are the ones we most frequently encounter from customers about our Vazo® products. Feel free to use our feedback form if you have questions not answered here.



Initiate something special...

Are Vazo® FRSs toxic?

They exhibit low to moderate toxicity. However, tetramethylsuccinonitrile (TMSN), a by-product of Vazo® 64, is highly toxic. The properties of TMSN should be discussed with a DuPont Technical Service Representative before attempting to use Vazo® 64. Vazo® 67 is a safer alternative. For comparison, the oral toxicity data of Vazo® products and their decomposition products are shown in the table below. For all grades except Vazo® 67, the quantities represent approximate lethal dose (ALD); for Vazo® 67, the quantities are the lethal dose for 50% of test animals.

APPROXIMATE ORAL TOXICITY IN RATS (mg/kg)

Product	Azo Compound	Decomposition Products
Vazo® 52	>5,000	5,000
Vazo® 64	670	60 (TMSN alone)
Vazo® 67	982	1,316
Vazo® 88	>11,800	>3,400

If TMSN is highly toxic, why is Vazo® 64 so widely used?

Polymerizations with Vazo® 64 produce only small concentrations of TMSN. DuPont TSRs work closely with customers to ensure that TMSN hazards are recognized.

Is it important to store Vazo® at or below the temperature recommended by DuPont?

Yes! Vazo® FRSs may decompose violently if stored above the recommended temperatures. Product quality is also maintained when Vazo® FRS are stored properly.

What are the recommended storage temperatures?

For safety, the maximum storage temperatures are as follows:
Vazo® 52 (10° C [50° F]); Vazo® 64 and Vazo® 67 (24° C [75°

2

F]); Vazo® 88 (35° C [95° F]); and Vazo® 44 WSP, Vazo® 56 WSP, Vazo® 56 WSW, and Vazo® 68 WSP (40° C [104° F]). These temperatures ensure a 3-month shelf life; colder temperatures will extend shelf life. Vazo® products should never be stored at temperatures higher than those listed here.

What is an SADT?

SADT is the self-accelerating decomposition temperature and is the temperature at which a 50-lb drum will decompose violently after seven days. The SADTs for Vazo® FRS are: Vazo® 52 (35° C [95° F]); Vazo® 44 WSP, Vazo® 64, Vazo® 67, and Vazo® 68 WSP (50° C [122° F]); Vazo® 56 WSP and Vazo® 56 WSW (55° C [131° F]); and Vazo® 88 (80° C [176° F]).

Is there an explosion hazard with airborne dust from Vazo® FRSs?

Yes! Airborne dust will form explosive mixtures in air.

In emulsion polymerization processes, I normally use a persulfate. Under what circumstances might water-soluble Vazo® be a better choice?

Among other advantages, water-soluble grades of Vazo® (44 WSP, 56 WSP, 56 WSW, and 68 WSP) offer narrow molecular weight distribution and minimal branching. They are also sulfur-free. Although used predominantly in an emulsion polymerization mechanism, water-soluble grades of Vazo® can also be used in solution polymerization.

To purchase samples or production quantities of Vazo® or for more information, call DuPont Chemical Solutions Enterprise at (800) 441-9340. Outside the U.S., contact your regional DuPont representative.

Visa and MasterCard accepted for Vazo® purchase.



DuPont Vazo®: Frequently Asked Questions

3/3 ページ

Vazo® Home Product Grade
Page Overview Selection Uses Benefits FAQs

What's New Feedback Regional Contacts DuPont Home Page

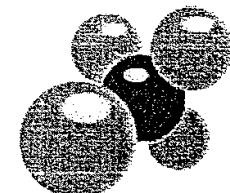
Copyright© 1998 E. I. du Pont de Nemours and Company. All rights reserved.
Use of information gathered from this web site is governed by the DuPont
privacy policy.



Vazo® free radical initiators

Product Overview

- Product Description
- Grades
- Uses for Vazo®
- Benefits of Vazo®



Initiate something special...

Product Description

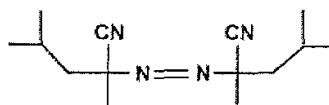
The DuPont Vazo® free radical initiators are substituted azonitrile compounds that thermally decompose to generate two free radicals per molecule. (Nitrogen gas is also generated.) The rate of decomposition is first-order and is unaffected by contaminants such as metal ions.

Vazo® FRSs are used to initiate bulk, solution, and suspension polymerizations. In addition, water-soluble grades of Vazo® are used to initiate polymerizations. Vazo® products can be used alone or in combination with other free radical initiators.

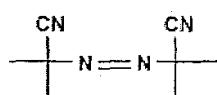
Grades

FOR SOLVENT SYSTEMS, DuPont offers four commercial grades: Vazo® 52, 64, 67, and 88. The grade number is the Celsius temperature at which the half-life in solution is 10 hours. These grades are:

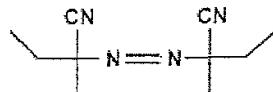
- Delivered in solid white "noodle" form
- Soluble in a wide variety of solvents (aromatic hydrocarbons and other functional organic compounds)
- Slightly soluble in aliphatic hydrocarbons
- Insoluble in water



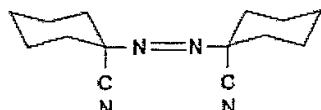
Vazo® 52: low-temperature polymerization initiator.



Vazo® 64: also known as AIBN; more cost-effective than any organic peroxides of comparable activity.

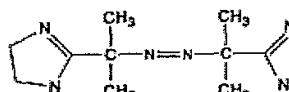


Vazo® 67: best solubility in organic solvents and monomers; may substitute Vazo® 64 where toxic tetramethylsuccinonitrile (TMSN) is a concern.

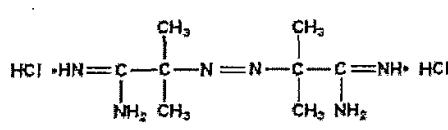


Vazo® 88: high-temperature polymerization initiator.

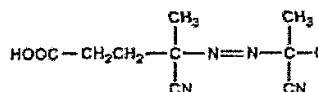
FOR AQUEOUS SYSTEMS, DuPont offers four commercial grades: Vazo® 44 WSP, 56 WSP, 56 WSW, and 68 WSP. The grade number is the Celsius temperature at which the half-life in solution is 10 hours. All four of these grades are **water-soluble**.



• 2HCl **Vazo® 44 WSP:** dry white powder.



Vazo® 56 WSP and 56 WSW: WSP is a dry white powder; WSW is a wet white powder containing polyethylene glycol (PEG) as an additive to minimize dusting potential.



Vazo® 68 WSP: dry white powder.

To select the appropriate grade of Vazo® for your need, refer to our grade selection guide.

To purchase samples or production quantities of Vazo® or for more information, call DuPont Chemical Solutions Enterprise at (800) 441-9340. Outside the U.S., contact your regional DuPont representative.

Visa and MasterCard accepted for Vazo® purchase.



DUPONT, Vazo® free radical initiators [Click Here!](#)

Want to learn more about free radical source azo initiators?

Vazo® Home Product Grade
Page Overview Selection Uses Benefits FAQs

What's New Feedback Regional Contacts DuPont Home Page

Copyright© 1998 E. I. du Pont de Nemours and Company. All rights reserved.

Use of information gathered from this web site is governed by the DuPont privacy policy.

Google 検索: VAZO 52

1/3 ページ



検索オプション 表示設定 言語ツール ヘルプ
 Google 検索

ウェブ全体から検索 日本語のページを検索

ウェブ・イメージ・グループ・ディレクトリ

全言語のページからVAZO 52を検索しました。約753件中11 - 20件目・検索にかかった時

[PDF] Graft Polymerization of Vinyl Acetate onto Silica

ファイルタイプ: PDF/Adobe Acrobat - [HTMLバージョン](#)

... Surface graft polymerization of VAc onto nonporous silica particles was carried out via a two-step process: surface activation with vinyltrimethoxysilane (VTMS) followed by graft polymerization of VAc in ethyl acetate with 2,2'-azobis(2,4-dimethylpentanenitrile) (**VAZO 52**) initiator (Figure 1 ...

polysep.ucla.edu/Publications/Papers_PDF/PVAc-ExptPaper.pdf - 関連ページ
[他、polysep.ucla.edu内のページ]

상품명 인덱스V [Trade Name indexV] - 인포캡스 ...

... such as EPD... Vasopressin and derivatives, Chengdu GT Biochem Co., LTD (GTB) is one

of the most important fine chemical supplier... **Vazo 52**, **Vazo** free radical initiators

are used to produce polymers and copolymers through bulk... **Vazo** 64, **Vazo** ...

www.infochems.co.kr/index/product_inx.asp?inx=V - 101k - 2003年6月24日 - キヤッショ - 関連ページ

GittiGidiyor-Türkiye'nin en iyi açık artırma ve muzayede sitesi

... LIMOGES **VAZO**, 13:36:30 26/04/2003, S. Yorum: ... HEREND **VAZO**, 13:35:50 26/04/2003, S. Yorum: ...

www.gittigidiyor.com/php/kimlik.php?nick=antikaci - 68k - キヤッショ - 関連ページ

Nis Çiçek

... Kod: K-10165 Cam **Vazo** İçerisinde 15 Adet Kırmızı Gül, Yeşilliklerle ve Cipsofilya ile

hazırlanmıştır. 45.000.000TL. ... Kod: K-52 Kalp içinde 15 Kırmızı Gül,cipsofilya ile hazırlanmışdır.Ferforje

ayak üstünde duruyor.İstanbul teslimidir. 40.000.000TL. ...

www.niscicek.com/Flowers.asp?Cat=4 - 101k - キヤッショ - 関連ページ

A'dan Z'ye MODELİSTLİK

... 48- (Model-11) Etekte kalça düzeltmeleri 49- (Model-12) Kloş etek 50- (Model-12a) Kloş eteğin şablonu

8