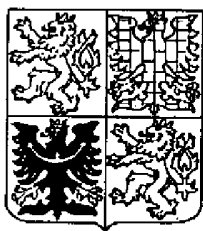


ČESKÁ  
REPUBLIKA

(19)



ÚŘAD  
PRŮMYSLOVÉHO  
VLÁSTNICTVÍ

# ZVEŘEJNĚNÁ PŘIHLÁŠKA VYNÁLEZU

(12)

(21) 2079-93

(13) A3

5(51)

C 08 F 10/00

C 08 F 4/646

(22) 05.10.93

(32) 05.10.92

(31) 92/266068

(33) JP

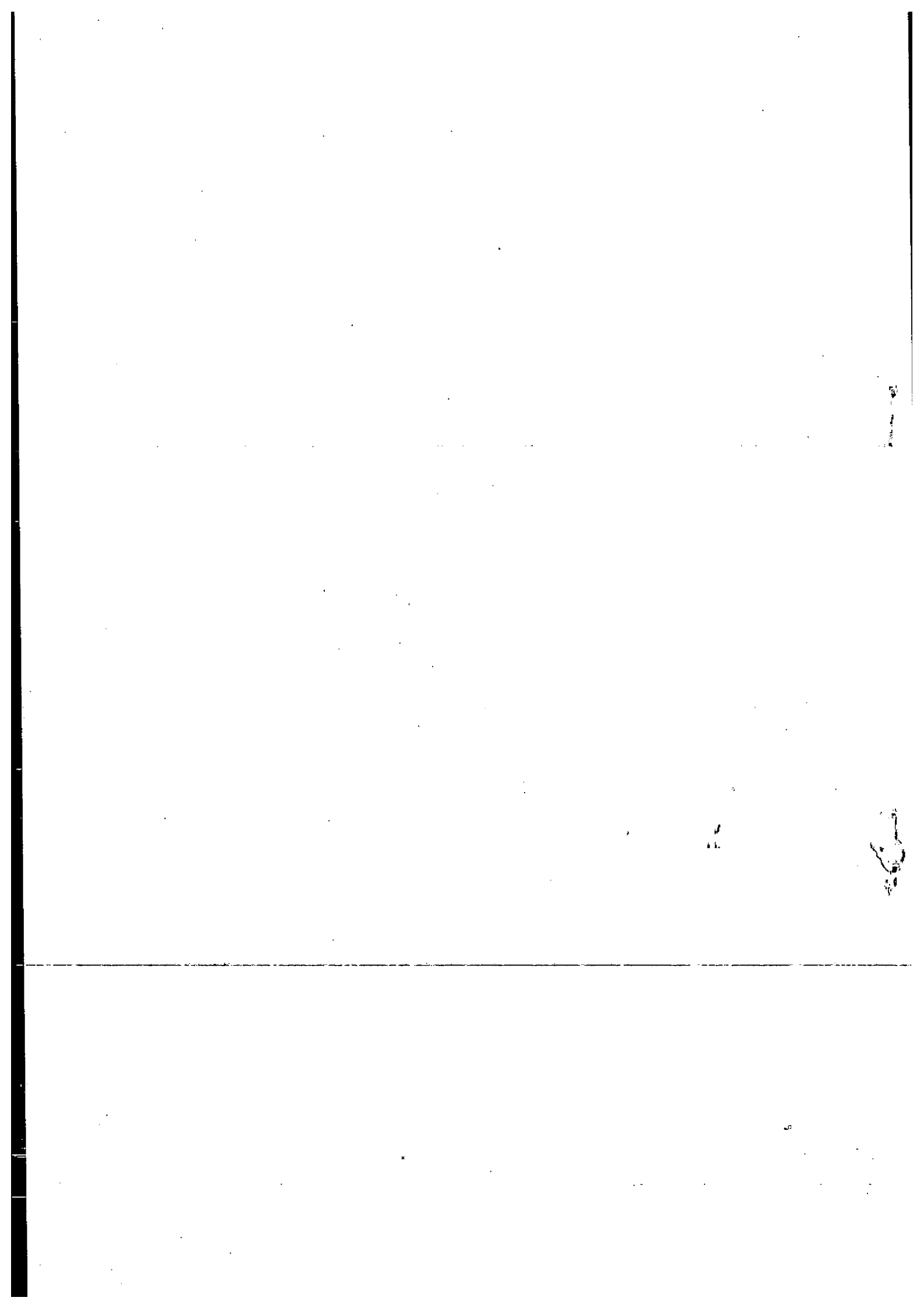
(40) 13.04.94

(71) MITSUI PETROCHEMICAL INDUSTRIES, LTD.,  
Tokyo, JP;

(72) Kioka Mamoru, Yamaguchi, JP;  
Yashiki Tsuneo, Yamaguchi, JP;

(54) **Titanová složka katalyzátoru pro polymeraci ethylenu, katalyzátor a použití katalyzátoru pro polymeraci ethylenu**

(57) Titanová katalyzátorová složka pro polymeraci ethylenu připravená uváděním do vzájemného styku (A) pevné komplexní hořečnatohlinité sloučeniny, obsahující hořčík, halogen, hliník a alkoxy- a/nebo alkoholovou skupinu s alespoň 6 atomy uhlíku, (B) se sloučeninou čtyřmocného titanu. Pevná komplexní sloučenina (A) je získatelná uváděním do styku (a-1) roztoku sloučeniny Mg, připraveného ze sloučeniny Mg, obsahující atom halogenu, alkoholu s alespoň 6 atomy uhlíku a uhlovodíkového rozpouštědla, (a-2) s organohlinitou sloučeninou. Polymerace ethylenu nebo kopolymerace ethylenu s  $\alpha$ C<sub>3</sub>-2olefinem se provádí v přítomnosti uvedených titanových katalyzátorových sloučenin za vysoké polymerační aktivity a za získání produktu s těsným rozdělením velikosti částic a s vynikající morfologií.



č.j.	062749
DOŠLO	05. XI. 93
URAD PRŮMYSLOVÉHO VLASTNICTVÍ	
PŘÍL.	

Titanová složka katalyzátoru pro polymeraci ethylenu, katalyzátor pro polymeraci ethylenu a použití katalyzátoru pro polymeraci ethylenu

### Oblast techniky

Vynález se týká titanové složky katalyzátoru pro polymeraci ethylenu a katalyzátoru pro polymeraci ethylenu, při jehož použití pro polymeraci ethylenu se získá polymer s těsným rozdělením velikosti částic. Katalyzátor má vysokou polymerační účinnost při polymeraci ethylenu. Vynález se také týká polymerace ethylenu za použití tohoto polymeračního katalyzátoru.

### Dosavadní stav techniky

Pro přípravu ethylenových polymerů, v oboru obecně známých, se v široké míře používá způsobu kopolymerace ethylenu s  $\alpha$ -olefinem nebo polymerace ethylenu v přítomnosti Zieglerova katalyzátoru. V takovém případě se vysokoteplotní roztoková polymerace provádí v uhlovodíkovém rozpouštědle při teplotě vyšší, než je teplota tání výsledného polymeru. Jestliže je však záměrem získání polymeru s vysokou molekulovou hmotností, musí se koncentrace polymeru v polymerním roztoku snížit, jelikož viskozita polymerního roztoku vzrůstá se zvyšující se molekulovou hmotností. Výsledkem je ovšem nízká produkce polymeru.

Na druhé straně provádění polymerace způsobem suspenzní polymerace je spojeno s jiným problémem. V takovém případě má polymer sklon ke snadnému bobtnání. Tím se koncentrace suspenze může tvrdě zvýšit a dlouhodobější proces polymerace je obtížný.

Na základě studia shora zmíněných problémů současného stavu techniky byla vyvinuta složka pro katalyzátor na bázi titanu pro polymeraci ethylenu, která je popsána například v japonské zveřejněné přihlášce vynálezu číslo 195108/1985. S touto titanovou katalyzátorovou složkou se vynikajícím způsobem manipuluje ve formě suspenze a složka umožňuje provádět polymeraci za vysoké koncentrace suspenze. V titanovém katalyzátoru je více než hmot-

nostně 70 % obsažených titanových atomů redukováno na trojmocnou formu. Použitím této titanové katalyzátorové složky se získá ethylenový kopolymer vynikajícího složení (kopolymer) za vysoké polymerační účinnosti.

Jak shora uvedeno, použitím katalyzátoru pro polymeraci ethylenu podle japonské zveřejněné přihlášky vynálezu číslo 195108/1985 se ethylen může polymerovat za vysoké polymerační aktivity a nadto má získaný ethylenový kopolymer těsné rozdělení velikosti částic a vynikající morfologii. Přesto je však stále naléhavě žádoucí katalyzátor pro polymeraci ethylenu, při jehož použití by bylo možno získat polymer při vysoké polymerační aktivitě.

Japonský patentový spis číslo 45404/1988 popisuje způsob přípravy pevné titanové katalyzátorové složky. Při tomto způsobu se pevná katalyzátorová složka připravuje vzájemnou reakcí hořčinatohliníkového komplexu, který se získá vzájemnou reakcí alkoholového roztoku halogen obsahující sloučeniny hořčíku s organohlinitou sloučeninou, donoru elektronu, jenž nemá aktivní vodík a chloridu titaničitého. Pevná titanová katalyzátorová složka, získaná při tomto způsobu, má dobré rozdělení velikosti částic, a proto rovněž polyolefin, získaný za použití této titanové katalyzátorové složky má také dobré rozdělení velikosti částic. Přesto však se i nadále hledala titanová katalyzátorová složka pro polymeraci ethylenu, která by měla vysokou polymerační aktivitu.

Japonská zveřejněná přihláška vynálezu číslo 159806/1982 popisuje

pevnou katalyzátorovou titanovou složku, připravovanou uváděním produktu, získaného reakcí reakčního produktu ( $a_1$ ) halogen obsahující sloučeniny hořčíku a alkoholu s organohlinitou sloučeninou, do styku s halogen obsahující sloučeninou titanu, přičemž tato pevná titanová katalyzátorová složka má molární poměr alkoxy skupiny a/nebo alkoholové skupiny k titanu nepřesahující 0,25; pevnou katalyzátorovou titanovou složku, připravovanou uváděním produktu, získaného reakcí reakčního produktu ( $a_1$ ) halogen obsahující sloučeniny hořčíku a alkoholu s organohlinitou sloučeninou, do styku s halogen obsahující sloučeninou titanu a následným

uváděním do styku získaného produktu s organohlinitým halogenidem (s halogenačním činidlem), přičemž tato pevná titanová katalyzátorová složka má molární poměr alkoxy skupiny a/nebo alkoholové skupiny k titanu nepřesahující 0,9; a pevnou katalyzátorovou titanovou složku, připravovanou uváděním produktu, získaného reakcí reakčního produktu ( $a_1$ ) halogen obsahující sloučeniny hořčíku a alkoholu s organohlinitou sloučeninou, do styku s organohlinitým halogenidem (s halogenačním činidlem), následným uváděním do styku získaného produktu s halogen obsahující sloučeninou titanu a dalším uváděním do styku získaného produktu s organohlinitým halogenidem (s halogenačním činidlem), přičemž tato pevná titanová katalyzátorová složka má molární poměr alkoxy skupiny a/nebo alkoholové skupiny k titanu nepřesahující 0,9.

V takových pevných katalyzátorových složkách je molární poměr  $Ti^{3+}/Ti^{4+}$  v oboru 2,0 až 10 a většina čtyřmocných iontů titanu je redukována na trojmocné. Použitím těchto katalyzátorových složek se může ethylen polymerovat za vysoké polymerační aktivity. Avšak přesto se stále hledaly pevné titanové katalyzátorové složky pro polymeraci ethylenu za těsného rozdělení velikosti částic a za ještě mnohem vyšší polymerační aktivity.

Japonská zveřejněná přihláška vynálezu číslo 91106/1992 popisuje pevnou titanovou katalyzátorovou složku, která se připravuje uváděním do vzájemného styku: pevného hlinitohořečnatého komplexu, získaného uváděním do styku roztoku vytvořeného z halogenidové sloučeniny hořčíku, alkoholu a uhlovodíkového rozpouštědla s organohlinitou sloučeninou, čtyřmocné sloučeniny titanu v kapalném stavu a sloučeniny vanadu, sloučeniny zirkonu nebo sloučeniny hafnia.

Ve srovnávacím příkladu ve shora uvedené japonské zveřejněné přihlášce vynálezu číslo 91106/1992 se popisuje pokus, při kterém se 2-ethylhenoxytitantrichloridu používá jakožto sloučeniny čtyřmocného titanu a nepoužívá se žádné sloučeniny vanadu.

V takové katalyzátorové titanové složce je většina atomů titanu redukována na trojmocnou formu a katalyzátorová složka má nízkou aktivitu při polymeraci ethylenu. Proto je žádoucí pevná

titanová katalyzátorová složka s mnohem větší polymerační aktivitou pro ethylen.

#### Podstata vynálezu

Titanová katalyzátorová složka pro polymeraci ethylenu spočívá podle vynálezu v tom, že je připravenelná uváděním do vzájemného styku

A) pevné komplexní sloučeniny hořčíku a hliníku, obsahující hořčík, halogen, hliník a alkoxykupinu a/nebo alkoholovou skupinu s alespoň 6 atomy uhlíku, přičemž se tato komplexní sloučenina získá uváděním do styku

a-1) roztoku sloučeniny hořčíku, připraveného ze sloučeniny hořčíku, obsahující atom halogenu, alkoholu s alespoň 6 atomy uhlíku a uhlovodíkového rozpouštědla,

a-2) s organohlinitou sloučeninou

B) se sloučeninou čtyřmocného titanu,

přičemž atomy titanu v titanové katalyzátorové složce jsou v podstatě čtyřmocné a molární poměr alkoxykupiny a/nebo alkoholové skupiny k titanu je 0,26 až 6,0.

Podstatou vynálezu je tedy nová katalyzátorová titanová složka pro polymeraci ethylenu s úzkým rozdělením velikosti částic polymeru při vysoké polymerační aktivitě.

Titanová katalyzátorová složka pro polymeraci ethylenu obsahuje jako podstatné složky hořčík, halogen, titan, alkoxykupinu a/nebo alkoholovou skupinu s alespoň 6 atomy uhlíku a titan.

Předpolymerovaná titanová katalyzátorová složka (I) pro polymeraci ethylenu podle vynálezu se získá předpolymerací olefinu na shora zmíněnou titanovou katalyzátorovou složku (I).

První ethylenový polymerační katalyzátor podle vynálezu obsahuje titanovou katalyzátorovou složku (I) a organohlinitou složku.

Druhý ethylenový polymerační katalyzátor podle vynálezu obsahuje předpolymerovanou titanovou katalyzátorovou složku (I) a organohlinitou sloučeninu (II).

Způsob polymerace ethylenu podle vynálezu zahrnuje polymera-

ci ethylenu nebo kopolymeraci ethylenu s  $\alpha$ -olefinem majícím 3 až 20 atomů uhlíku v přítomnosti ethylenového polymeračního katalyzátoru.

Způsob přípravy titanové katalyzátorové složky podle vynálezu pro polymeraci ethylenu podle vynálezu blíže objasňuje následující popis a připojený výkres. Na obr. 1 znamená

(a-1) halogen obsahující sloučeninu hořčíku,

alkohol s alespoň 6 atomy uhlíku

uhlovodíkové rozpouštědlo,

(a-2) organohlinitou sloučeninu,

(A) pevnou komplexní sloučeninu hořčíku a hliníku,

(B) chlorid titaničitý,

prázdný obdélník titanovou katalyzátorovou složku pro polymeraci ethylenu.

Titanová katalyzátorová složka pro polymeraci ethylenu podle vynálezu, katalyzátor pro polymeraci ethylenu obsahující titanovou katalyzátorovou složku a způsob polymerace nebo kopolymerace ethylenu za použití titanové katalyzátorové složky budou nyní podrobně popsány.

Výrazem "polymerace" se zde vždy míní nejen "homopolymerace" ale také "kopolymerace". Podobně se výrazem "polymer" zde míní jak "homopolymer" tak "kopolymer".

Příkladný způsob přípravy titanové polymerační složky podle vynálezu pro polymeraci ethylenu podle vynálezu je objasněn na obr. 1.

Titanová katalyzátorová složka pro polymeraci ethylenu podle vynálezu se připravuje uváděním do vzájemného styku

A) pevné komplexní sloučeniny hořčíku a hliníku, obsahující hořčík, halogen, hliník a alkoxyskupinu a/nebo alkoholovou skupinu s alespoň 6 atomy uhlíku, přičemž se tato komplexní sloučenina získá uváděním do styku

a-1) roztoku sloučeniny hořčíku, připraveného ze sloučeniny hořčíku, obsahující atom halogenu, alkoholu s alespoň 6 atomy uhlíku a uhlovodíkového rozpouštědla,

a-2) s organohlinitou sloučeninou

B) se sloučeninou čtyřmocného titanu.

Především se popisují pevné komplexní sloučeniny hořčíku a hliníku (A), obsahující hořčík, halogen, hliník a alkoxykupinu a/nebo alkoholovou skupinu s alespoň 6 atomy uhlíku.

Pevná komplexní sloučenina hořčíku a hliníku (A) se získá uváděním do vzájemného styku

a-1) roztoku sloučeniny hořčíku, připraveného ze sloučeniny hořčíku, obsahující atom halogenu, alkoholu s alespoň 6 atomy uhlíku a uhlovodíkového rozpouštědla,

a-2) s organohlinitou sloučeninou.

V pevné komplexní sloučenině hořčíku a hliníku (A) je atomový poměr hliník/hořčík zpravidla 0,05 až 1, s výhodou 0,08 až 0,7 a především 0,12 až 0,6. Alkoxykupina a/nebo alkoholová skupina alespoň se 6 atomy uhlíku je obsažena, vztaženo na 1 hmotnostní díl hořčíku, ve množství zpravidla hmotnostně 0,5 až 15 dílů, s výhodou 2 až 13 dílů a především 5 až 10 dílů. Atomový poměr  $X^1/Mg$  ( $X^1$  znamená halogen, Mg hořčík) je zpravidla 1 až 3, s výhodou 1,5 až 2,5.

Pevná komplexní sloučenina hořčíku a hliníku (A) má být ve formě částic o průměru s výhodou 1 až 200  $\mu m$ , především 2 až 100  $\mu m$ . Se zřetelem na rozdělení velikosti částic komplexní sloučenina (A) vykazuje geometrickou směrodatnou odchylku s výhodou 1,0 až 2,0, především 1,0 až 1,8.

Jakožto konkrétní příklady halogen obsahující sloučeniny hořčíku, použitelné pro přípravu roztoku sloučeniny hořčíku (a-1) se uvádějí:

halogenidy hořčíku, například chlorid hořečnatý, bromid hořečnatý, jodid hořečnatý, a fluorid hořečnatý,

alkoxymagnesiumhalogenidy například methoxymagnesiumchlorid, ethoxymagnesiumchlorid, isopropoxymagnesiumchlorid, butoxymagnesiumchlorid, a oktoxymagnesiumchlorid,

aryloxymagnesiumhalogenidy, například fenoxymagnesiumchlorid a methylfenoxymagnesiumchlorid,

alkoxymagnesia, například diethoxymagnesium, diisopropoxymagnesium, dibutoxymagnesium, dioktyloxymagnesium,

aryloxymagnesia, například difenoxymagnesium, dimethylfenoxymagnesium a



magnesiumkarboxyláty například magnesiumlaurát a magnesiumstearát.

Těchto sloučenin se může používat jakožto komplexních sloučenin nebo podvojných sloučenin s jinými kovy nebo se jich může používat jakožto směsí s jinou kovovou sloučeninou. Z uvedených sloučenin jsou výhodnými halogenidy hořčíku a alkoxyhalogenidy hořčíku. Především je výhodný chlorid hořečnatý a alkoxychlorid hořečnatý, přičemž nejvýhodnějším je chlorid hořečnatý. Shora uvedených sloučenin lze používat jednotlivě nebo ve vzájemných směsích.

Roztok sloučeniny hořčíku (a-1), kterého se podle vynálezu používá, se připravuje z halogenidové sloučeniny hořčíku, alkoholu s alespoň 6 atomy uhlíku a z organického rozpouštědla.

Jakožto příklady alkoholů s alespoň 6 atomy uhlíku pro použití podle vynálezu se uvádějí:

alifatické alkoholy například 2-methylpentanol, 2-ethylpentanol, 2-ethylbutanol, n-heptanol, n-oktanol, 2-ethylhexanol, dekanol, dodekanol, tetradecylalkohol, undecenol, oleylalkohol a stearylalkohol,

alicyklické alkoholy například cyklohexanol a methylcyklohexanol, aromatické alkoholy například benzylalkohol, methylbenzylalkohol, isopropylbenzylalkohol,  $\alpha$ -methylbenzylalkohol a  $\alpha,\alpha$ -dimethylbenzylalkohol a

alkoxyskupinu obsahující alifatické alkoholy například n-butylcellosolve a 1-butoxy-2-propanol.

Výhodnými jsou alkoholy, obsahující alespoň 7 atomů uhlíku. Z nich je výhodný především 2-ethylhexanol. Shora uvedených alkoholů se může používat jednotlivě nebo ve vzájemných směsích.

Při uvádění do vzájemného styku sloučeniny hořčíku obsahující halogen, alkoholu s alespoň 6 atomy uhlíku a uhlovodíkového rozpouštědla se halogen obsahující sloučenina hořčíku rozpustí v uhlovodíkovém rozpouštědle za získání roztoku sloučeniny hořčíku. Jakožto příklady organických rozpouštědel se uvádějí:

alifatické uhlovodíky, například propan, butan, n-pentan, isopentan, n-hexan, isohexan, n-heptan, n-oktan, isooktan, n-dekan, n-dodekan, a kerosin;

alicyklické uhlovodíky například cyklopentan, methylcyklopentan,

cyklohexan a methylcyklohexan, aromatické uhlovodíky například benzen, toluen a xylen a halogenované uhlovodíky, například methylenchlorid, ethylchlorid, ethylenchlorid a chlorbenzen.

Z těchto rozpouštědel jsou výhodnými alifatické uhlovodíky, zvláště se 3 až 10 atomy uhlíku. Uhlovodíkových rozpouštědel je možno používat jednotlivě nebo ve vzájemných směsích.

Uvádění do vzájemného styku sloučeniny hořčíku obsahující halogen, alkoholu s alespoň 6 atomy uhlíku a uhlovodíkového rozpouštědla se provádí zpravidla za teploty vyšší než je teplota místnosti, s výhodou ne nižší než 65 °C a především při teplotě přibližně 80 až 300 °C, nejvýhodněji při teplotě přibližně 100 až 200 °C, po dobu 15 minut až 5 hodin, s výhodou po dobu 30 minut až 3 hodin, přičemž uvedené podmínky značně závisejí na faktorech, jako jsou například použitá sloučenina a použitý alkohol.

Alkoholu se zpravidla používá ve množství obecně nepřekračujícím 1 mol, s výhodou v množství 1,5 až 20 mol a zvláště v množství 2,0 až 12 na 1 mol sloučeniny hořčíku obsahující halogen, přičemž toto množství může kolísat v široké míře v závislosti na faktorech, jako je použitá sloučenina hořčíku a použité rozpouštědlo.

Při uvádění do styku roztoku sloučeniny hořčíku (a-1) s organohlinitou sloučeninou (a-2) se získá pevná komplexní sloučenina hořčíku a hliníku (A).

Výhodnou organohlinitou sloučeninou (a-2) podle vynálezu je například organohlinitá sloučenina obecného vzorce (iv)



kde znamená R<sup>a</sup> uhlovodíkovou skupinu s 1 až 12 atomy uhlíku, X atom halogenu nebo atom vodíku a n 1 až 3.

Jakožto uhlovodíková skupina s 1 až 12 atomy uhlíku se uvádějí alkylové skupiny, cykloalkylové skupiny a arylové skupiny. Jakožto příklady takových skupin se uvádějí skupina methylová, ethylová, n-propylová, isopropylová, isobutylová, pentylová, hexylová, oktylová, cyklopentylová, cyklohexylová, fenylová a tolylová skupina.

Jakožto příklady organohlinitých sloučenin (a-2) se uvádějí:

trialkylhlinité sloučeniny například trimethylaluminium, triethylaluminium, triisopropylaluminium, triisobutylaluminium, trioktylaluminium a tri-2-ethylhexylaluminium,  
alkenylhlinité sloučeniny například isoprenylaluminium,  
dialkylhlinité halogenidy například dimethylaluminiumchlorid, diethylaluminiumchlorid, diisopropylaluminiumchlorid, diisobutylaluminiumchlorid a dimethylaluminiumbromid,  
alkylhlinité seskvihalogenidy například methylaluminiumseskvichlorid, ethylaluminiumseskvichlorid, isopropylaluminiumseskvichlorid, butylaluminiumseskvichlorid a ethylaluminiumseskvibromid,  
alkylhlinité dihalogenidy například methylaluminiumdichlorid, ethylaluminiumdichlorid, isopropylaluminiumdichlorid a ethylaluminiumdibromid,  
alkylaluminiumhydridy například diethylaluminiumhydrid a diisobutylaluminiumhydrid.

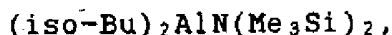
Použitelná jako organohlinitá sloučenina je sloučenina obecného vzorce (v)



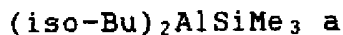
kde znamená  $R^a$  uhlovodíkovou skupinu s 1 až 12 atomy uhlíku,  $n$  1 nebo 2 a  $Y$  skupinu  $-OR^b$ ,  $-OSiR^c_3$ ,  $-OAlR^d_2$ ,  $-NR^e_2$ ,  $-SiR^f_3$  nebo  $-N(R)AlR^h_2$ , kde znamená  $R^b$ ,  $R^c$ ,  $R^d$ , a  $R^h$  vždy skupinu methylovou, ethylovou, isopropylovou, isobutylovou, cyklohexylovou nebo fenyllovou,  $R^e$  atom vodíku, skupinu methylovou, ethylovou, isopropylovou, fenyllovou nebo trimethylsilylovou a  $R^f$  a  $R^g$  vždy skupinu methylovou nebo ethylovou skupinu).

Jakožto konkrétní příklady organohlinitých sloučenin se uvádějí:

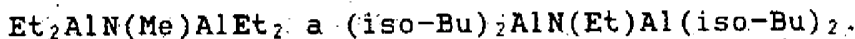
- 1) sloučeniny obecného vzorce  $R^a_nAl(OR^b)_{3-n}$  například dimethylaluminiummethoxid, diethylaluminiummethoxid a diisobutylaluminiummethoxid,
- 2) sloučeniny obecného vzorce  $R^a_nAl(OSiR^c_3)_{3-n}$  například  $Et_2Al(OSiMe_3)$ ,  $(iso-Bu)_2Al(OSiMe_3)$  a  $(iso-Bu)_2Al(OSiEt_3)$ ,
- 3) sloučeniny obecného vzorce  $R^a_nAl(OAlR^d_2)_{3-n}$  například  $Et_2AlOAlEt_2$ ,  $(iso-Bu)_2AlOAl(isoBu)_2$
- 4) sloučeniny obecného vzorce  $R^a_nAl(NR^e_2)_{3-n}$  například  $Me_2AlNEt_2$ ,  $Et_2AlNHMe$ ,  $Me_2AlNHet$ ,  $Et_2AlN(Me_3Si)_2$  a



5) sloučeniny obecného vzorce  $\text{R}^a_n\text{Al}(\text{SiR}^f_3)_{3-n}$  například



6) sloučeniny obecného vzorce  $\text{R}^a_n\text{Al}[\text{N}(\text{R}^g)\text{AlR}^h_2]_{3-n}$  například



Kromě toho je také použitelný jakožto organohlinitá sloučenina (a-2) komplexní alkylát, který je vytvářen kovem skupiny I periodické tabulky a hliníkem, přičemž komplexní alkylát má obecného vzorce



kde znamená  $\text{M}^1$  atom lithia, sodíku nebo draslíku a  $\text{R}^j$  uhlovodíkovou skupinu s 1 až 15 atomy uhlíku.

Jakožto konkrétní příklady takových komplexních alkylátů se uvádějí sloučeniny vzorce



Z organohlinitých sloučenin, shora příkladně uvedených, jsou s výhodou používány trialkylaluminium, dialkylaluminiumhalogenid, dialkylaluminiumhydrid a dialkylaluminiumalkoxid. Z těchto sloučenin jsou výhodnými trialkylaluminium, zvláště triethylaluminium, jelikož se při jeho použití získá katalyzátor vhodného tvaru. Těchto organohlinitých sloučenin se může používat samotných nebo ve vzájemných směsích.

Pro vytvoření pevné komplexní sloučeniny hořečnatohlinité (A) se organohlinité sloučeniny (a-2) používá v takovém množství, aby molární poměr (ROH/Al) alkoholu (ROH) s alespoň 6 atomy uhlíku, použitého pro přípravu roztoku sloučeniny hliníku (a-1) k atomu hliníku v organohlinité sloučeniny (A-2) byl přibližně 0,5 až 7, s výhodou 1 až 5.

Roztok sloučeniny hořčíku (a-1) s organohlinitou sloučeninou (2-2) lze uvádět do styku přidáváním po kapkách organohlinité sloučeniny (a-2) pomalu do roztoku sloučeniny hořčíku (a-1) s koncentrací hořčíku s výhodou 0,005 až 2 mol/l, zvláště 0,05 až 1 mol/l za míchání roztoku sloučeniny hořčíku. Tímto způsobem lze získat pevnou hořečnatohlinitou komplexní sloučeninu (A) s vynikajícími charakteristikami částic (s vynikající morfologií částic).

Teplota při uvádění do styku roztoku sloučeniny hořčíku (a-1) s organohlinitou sloučeninou (a-2) je zpravidla -50 až 150 °C, s výhodou -30 až 100 °C.

Pevná hořečnatohlinitá komplexní sloučenina (A), takto získaná, je prostá redukčních organických skupin a proto nevykazuje žádné redukční působení.

Titanová katalyzátorová složka pro polymeraci ethylenu (I) podle vynálezu se získá uváděním do styku shora popsané pevné hořečnatohlinité komplexní sloučeniny (A) se čtyřmocnou sloučeninou titanu (B).

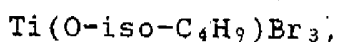
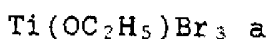
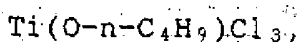
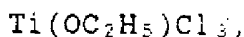
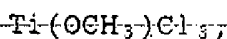
Výhodnou používanou sloučeninou čtyřmocného titanu (B) je sloučenina obecného vzorce



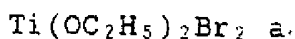
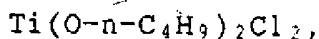
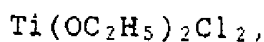
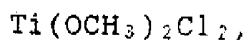
kde znamená R<sup>2</sup> uhlovodíkovou skupinu, X atom halogenu a 0 ≤ g ≤ 3.

Jakožto příklady sloučenin čtyřmocného titanu se uvádějí:

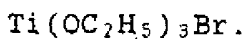
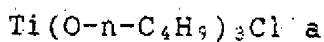
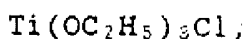
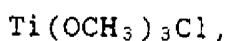
tetrahalogenidy titanu, například chlorid titaničitý, bromid titaničitý, a jodid titaničitý alakoxyhalogenidy titaničité, například



dialkoxydihalogenidy titaničité, například



trialkoxymonohalogenidy titaničité, například



Z těchto shora uvedených sloučenin čtyřmocného titanu jsou výhodnými halogenidy titaničité a zvláště chlorid titaničitý. Shora uvedených sloučenin se může používat jednotlivě nebo ve

vzájemných směsích.

Sloučenin čtyřmocného titanu (B) se používá v takovém množství, aby atomový poměr  $(Ti/(Mg+Al))$  obsaženého titanu ve sloučenině (B) k sumě hořčíku a hliníku v pevné komplexní hořečnatohlinité sloučenině (A) byl 0,005 až 18, s výhodou 0,01 až 15.

Uvádění do styku pevné hořečnatohlinité komplexní sloučeniny (A) se sloučeninou čtyřmocného titanu (B) se provádí s výhodou v uhlovodíkovém rozpouštědle. Jakožto uhlovodíkového rozpouštědla lze použít podobných rozpouštědel, jako shora uvedeno. Toto uvádění do styku se provádí zpravidla při teplotě 0 až 150 °C, s výhodou 35 až 130 °C a především 50 až 120 °C.

Titanová katalyzátorová složka pro polymeraci ethylenu podle vynálezu se může získat shora popsáním způsobem a obsahuje jakožto hlavní složky hořčík, halogen, hliník, alkoxykupinu a/nebo alkoholovou skupinu s alespoň 6 atomy uhlíku a titam. Titan, obsažený v této titanové katalyzátorové složce podle vynálezu, je v podstatě ve čtyřmocné formě. To znamená, že hmotnostně 90 % a s výhodou více než z 95 % a především 100 % obsaženého titanu je ve čtyřmocné formě.

Atomový poměr  $Ti/Mg$  v titanové katalyzátorové složce je zpravidla 0,01 až 1,5, s výhodou 0,05 až 1,0.

Atomový poměr  $Al/Mg$  v titanové katalyzátorové složce je zpravidla 0,1 až 2,0, s výhodou 0,13 až 1,5 a především 0,15 až 1,2.

Molární poměr alkoxykupiny a/nebo alkoholové skupiny k titanu  $((OR)/Ti)$  v titanové katalyzátorové složce je zpravidla 0,26 až 6,0, s výhodou 0,26 až 5,0 a především 0,26 až 4,0.

Množství alkoxykupiny a/nebo alkoholové skupiny s alespoň 6 atomy uhlíku je zpravidla 0,1 až 15, s výhodou 0,3 až 10 a především 0,5 až 6 hmotnostních dílů na jeden hmotnostní díl hořčíku.

Titanová katalyzátorová složka je s výhodou ve formě částic jejichž velikost je 1 až 200  $\mu m$ , s výhodou 1 až 200  $\mu m$ . Geometrická směrodatná odchylka rozdělení velikosti částic je 1,0 až 2,0, s výhodou 1,0 až 1,8.

Předpolymerovaná titanová katalyzátorová složka (I) pro polymeraci ethylenu podle vynálezu se získá polymerací olefinu na katalyzátorů obsahujícím (I) titanovou katalyzátorovou složku jak

shora uvedeno a (II) organohlinitou sloučeninu, jak shora uvedeno.

Olefiny, které se mají předpolymerovat na titanové katalyzátorové složce (I), zahrnují ethylen a  $\alpha$ -olefin s 3 až 20 atomy uhlíku. Z těchto monomerů je s výhodou předpolymerován ethylen nebo je předpolymerován ethylen a  $\alpha$ -olefin s 3 až 20 atomy uhlíku nebo ethylen.

Katalyzátor pro polymeraci ethylenu podle vynálezu obsahuje

- (I) titanovou katalyzátorovou složku pro polymeraci ethylenu shora charakterizovanou,
- (II) organohlinitou sloučeninu shora charakterizovanou.

Jiný katalyzátor pro polymeraci ethylenu podle vynálezu obsahuje

- (I) předpolymerovanou titanovou katalyzátorovou složku shora charakterizovanou,
- (II) organohlinitou sloučeninu shora charakterizovanou.

Při způsobu polymerace ethylenu podle vynálezu se ethylen polymeruje nebo kopolymeruje s  $\alpha$ -olefinem s 3 až 20 atomy uhlíku v přítomnosti katalyzátoru pro polymeraci olefinu tvořeného (I) ze shora popsané titanové katalyzátorové složky a (II) z organohlinité složky katalyzátoru.

Jakožto příklady  $\alpha$ -olefinů se 3 až 20 atomy uhlíku, které se mohou kopolymerovat s ethylenem se uvádějí propylen, 2-methylpropylen, 1-buten, 1-hexen, 1-penten, 4-methyl-1-penten, 3-methyl-1-penten, 1-okten, 1-nonen, 1-decen, 1-undecen a 1-dodecen. Olefiny se mohou kopolymerovat s polyeny. Jakožto příklady takových polyenů se uvádějí butadien, isopren, 1,4-hexadien, dicyklopentadien a 5-ethyliden-2-norbornen.

Kopolymery ethylenu s  $\alpha$ -olefiny, takto získané, obsahují konstituční jednotky, odvozené od ethylenu, pravděpodobně v molovém množství alespoň 90 %.

Jakožto organohlinité sloučeniny (II) pro použití při polymeraci, se může používat shora uvedené organohlinité sloučeniny (a-2), používané pro přípravu titanové katalyzátorové složky pro polymeraci ethylenu (I).

Při polymeraci se titanové katalyzátorové složky pro poly-

raci ethylenu (I) používá v množství obecně přibližně 0,0001 až přibližně 1 mmol, s výhodou přibližně 0,0001 až přibližně 0,1 mmol, se zřetelom na atom titanu na jeden litr polymeračního reakčního objemu.

Organohlinité sloučeniny (II) se používá podle potřeby v množství obecně 1 až 1 000 mol, s výhodou až 500 mol na 1 gatom titanu obsaženého v titanové katalyzátorové složce pro polymeraci ethylenu (I).

Titanová katalyzátorová složka pro polymeraci ethylenu může být na nosiči. Jakožto příklady vhodných nosičů se uvádějí oxid hlinitý, oxid křemičitý, oxid boritý, oxid hořečnatý, oxid vápenatý, oxid titaničitý, oxid zinečnatý, oxid zinku  $Zn_2O$ , oxid cínitý, oxid barnatý, oxid thornatý a pryskyřice například kopolymer styren/divinylbenzen.

Katalyzátor pro polymeraci ethylenu, shora popsany, může být předpolymerován s ethylnem. Vodíku lze používat v předpolymeračním stupni, přičemž molekulová hmotnost připravovaného polymeru se může řídit.

Podle vynálezu se polymerace ethylenu může provádět buď jako polymerace v kapalně fázi, například jako roztoková polymerace a suspenzní polymerace nebo v plynné fázi. Polymerace se může provádět buď přetržitě, polokontinuálně nebo kontinuálně.

Pokud se volí suspenzní polymerace ethylenu, může se jakožto reakčního rozpouštědla použít jakéhokoliv inertního rozpouštědla, které je kapalně při teplotě, za které se polymerace provádí. Jakožto příklady takových rozpouštědel se uvádějí alifatické uhlovodíky například propan, butan, n-pentan, isopentan, n-hexan, isohexan, n-heptan, n-oktan, isooktan, n-dekan, n-dodekan, a kerosin, alicyklické uhlovodíky například cyklopentan, methylcyklopentan, cyklohexan a methylcyklohexan a aromatické uhlovodíky například benzen, toluen a xylen a ethylbenzen. Inertních rozpouštědel se může používat jednotlivě nebo ve vzájemných směsích.

Polymerační teplota je zpravidla 20 až 150 °C, s výhodou 50 až 120 °C a především 70 až 110 °C za polymeračního tlaku 0,1 až 100 MPa, s výhodou 0,2 až 4 MPa.

Kopolymerace se může provádět několikastupňově.



Získaným ethylenovým polymerem podle shora uvedeného způsobu může být homopolymer ethylenu, statistický kopolymer ethylen/ $\alpha$ -olefin nebo blokový kopolymer, s výhodou je to však homopolymer ethylenu nebo statistický kopolymer ethylenu s  $\alpha$ -olefinem. Obzvláště výhodně se způsobem podle vynálezu připravuje homopolymer ethylenu nebo statistický kopolymer ethylenu s  $\alpha$ -olefinem o hustotě 0,900 až 0,970 g/cm<sup>3</sup>, zvláště 0,910 až 0,970 g/cm<sup>3</sup>. Uváděná hustota se stanovuje způsobem podle normy ASTM D1505.

Podle vynálezu, jak shora popsáno, se ethylen může polymerovat nebo kopolymerovat za vysoké polymerační aktivity a nadto se ethylen může kopolymerovat s  $\alpha$ -olefinem se 3 až 20 atomy uhlíku, čímž lze získat kopolymer ethylenu s těsným rozdělením velikosti částic.

Podle vynálezu se získá ethylenový polymer nebo kopolymer ve formě částic o průměru obecně 10 až 1500  $\mu$ m, zvláště 10 až 1000  $\mu$ m. Geometrická směrodatná odchylka velikosti částic je 1,0 až 2,0, s výhodou 1,0 až 1,8.

Podle vynálezu získaný ethylenový polymer nebo kopolymer má těsné rozdělení velikosti částic.

V případě práškového polymeru nebo kopolymeru podle vynálezu je žádoucí, aby podíl částic o průměru částic ne menším než 850  $\mu$ m nebyl větší než vždy hmotnostně 1,0 %, s výhodou ne větší než 0,8 % a především ne větší než 0,5 %; aby obsah částic o průměru částic ne větším než 100  $\mu$ m nebyl větší než vždy hmotnostně 7,0 %, s výhodou ne větší než 5,0 % a především ne větší než 3,0 %; a aby obsah částic o průměru částic 100 až 500  $\mu$ m nebyl menší než vždy hmotnostně 85,0 %, s výhodou ne menší než 90,0 %, vztaženo vždy na celkovou hmotnost částic.

Ethylenové polymery nebo kopolymery podle vynálezu mohou obsahovat různé přísady, jako jsou například stabilizátory proti působení tepla nebo povětrnostních vlivů, antistatické přísady, činidla bránící vytvoření bloku, mazadla, nukleační činidla, pigmenty, barviva, anorganická a organická plnidla.

V titanové katalyzátorové složce pro polymeraci ethylenu podle vynálezu je halogen obsahující sloučenina titanu nesena na pevné komplexní hořečnatohlinité sloučenině a titan obsažený

v této katalyzátorové složce je ve čtyřmocné formě. Proto použití titanové katalyzátorové složky umožňuje polymeraci ethylenu s vysokou polymerační aktivitou a nadto, pokud se ethylen kopolymeruje s  $\alpha$ -olefinem se 3 až 210 atomy uhlíku, získá se ethylenový kopolymer s úzkým rozdělením velikosti částic.

Především se při použití titanové katalyzátorové složky pro polymeraci ethylenu podle vynálezu získá ethylenový polymer nebo kopolymer s úzkým rozdělením velikosti částic, s vynikající morfologií a s malým množstvím mimořádně malých částic.

Při polymeraci nebo kopolymeraci ethylenu podle vynálezu za použití titanové katalyzátorové složky pro polymeraci ethylenu, jak shora popsáno, se získá ethylenový polymer nebo kopolymer s úzkým rozdělením velikosti částic, s vynikající morfologií za vysoké polymerační aktivity. Pokud se polymerace provádí způsobem emulzní polymerace, jsou manipulační charakteristiky suspenze vynikající.

Vynález blíže objasňují následující příklady praktického provedení, které však nejsou míněny jako nějaké omezení vynálezů.

#### Příklady provedení vynálezu

Analyza katalyzátoru pro polymeraci ethylenu a měření rozdělení velikosti částic a dále geometrické směrodatné odchylky se provádí následujícím způsobem.

##### 1. Hořčík, hliník, titan

Stanovení obsahu hořčíku, hliníku a titanu se provádí ICP analýzou za použití analyzátoru (ICPF1000TR společnosti Shimazu Seisakusho K.K.)

##### 2. Chlor

Stanovení obsahu chloru se provádí tiračně za použití dusičnanu stříbrného.

##### 3. stanovení skupiny OR

Obsah skupiny OR nebo alkoholové skupiny se stanovuje tímto způsobem:

Dobře vysušený katalyzátor se vnese do acetonového roztoku obsahujícího hmotnostně 10 % vody k dosažení hydrolyzy za získání

alkoholu ROH a ROH se stanoví plynovou chromatografií.

#### 4. Stanovení rozdělení velikosti částic a geometrické směrodatné odchylky

Rozdělení velikosti částic a geometrická směrodatná odchylka se měří za použití vibrátoru (typu s lehkým poklepem společnosti Iida Seisakusho K.K.) a síta (Iida síto JIS-Z-8801, vnitřní průměr 200 mm).

#### Příklad 1

##### Příprava katalyzátorové složky

Zahříváním se 4,8 g obchodně dostupného anhydridu chloridu hořečnatého, 19,5 g 2-ethylhexanolu a 200 ml dekanu udržuje na teplotě 140 °C po dobu tři hodin za získání homogenního roztoku obsahujícího chlorid hořečnatý. Do roztoku se přidá po kapkách a za míchání směsný roztok obsahující 60 ml triethylaluminia a 52 ml dekanu při teplotě 20 °C v průběhu 30 minut. Pak se teplota získané směsi zvýší na 80 °C v průběhu dvou hodin a zahříváním se na této hodnotě udržuje po dobu dvou hodin. Po ukončení reakce za zahřívání se pevný podíl oddělí filtrací a promyje se jednou 200 ml dekanu, čímž se získá pevná hořečnatohlinitá komplexní sloučenina.

Takto získaná pevná hořečnatohlinitá komplexní sloučenina se opět suspenduje ve 200 ml dekanu a do získané suspenze se přidá 400 ml chloridu titaničitého pro proběhnutí reakce při teplotě 80 °C v průběhu dvou hodin. Pak se reakční produkt dobře promyje hexanem za získání hexanové suspenze pevného katalyzátoru. Složení tohoto pevného katalyzátoru je uvedeno v tabulce II.

Část (odpovídající 5 g pevného katalyzátoru) hexanové suspenze pevného katalyzátoru se oddělí a tento podíl se zavede do reaktoru o obsahu 300 ml, vybaveného teflonovým míchadlem. Do reaktoru se dále zavede 0,5 g kapalného parafinu a obsah reaktoru se zamíchá. Potom se reaktor umístí do lázně o teplotě 40 °C a zavádí se plynný dusík rychlostí 80 Nl/h k odpaření hexanu. Při odpaření se získá práškovitá titanová katalyzátorová složka obsahující přibližně 10 % kapalného parafinu.

### Polymerace

Do autoklávu o obsahu dvou litrů se zavede 1 litr čištěného hexanu v prostředí dusíku. Potom se 1,0 mmol triethylaluminia a shora získaná prášková titanová katalyzátorová složka suspendují v hexanu a 0,1 mmol (se zřetelem na atom titanu) získané suspenze se vnese do polymerizátoru. Teplota systému se zvýší na 80 °C a do polymerizéru se zavádí vodík o přetlaku 0,4 MPa a dále se kontinuálně zavádí ethylen po dobu dvou hodin, takže se celkový přetlak udržuje 0,8 MPa. Teplota při polymeraci se stále udržuje na 80 °C. Po ukončení polymerace se produkovaný polyethylen oddělí od hexanového rozpouštědla a vysuší se. Naměřené vlastnosti ethylenového polymeru jsou uvedeny v tabulce III. Výtěžek práškovitého polymeru je 227 g a polymer má MFR 2,7 g/10 min a zdánlivou objemovou specifickou hmotnost 0,33 g/ml. Rozdělení velikostí částic práškového polymeru je uvedeno v tabulce I (procenta jsou míněna hmotnostně).

Tabulka I

> 850 μm	850 μm	500 μm	250 μm	180 μm	100 μm	< 45 μm
	500 μm	250 μm	180 μm	100 μm	45 μm	
0 %	0,4 %	93,1 %	4,1 %	1,8 %	0,6 %	0 %

### Příklad 2

Příprava katalyzátorové složky a polymerace se provádějí podobně jako podle příkladu 1, množství 2-ethylhexanolu se však mění od 19,5 g do 16,3 g a množství triethylaluminia z 60 mmol do 46 mmol. Naměřené vlastnosti získaného ethylenového polymeru jsou uvedeny v tabulce III.

### Příklad 3

Příprava katalyzátorové složky a polymerace se provádějí podobně jako podle příkladu 2, teplota po přidání 400 mmol chloridu titaničitého se však mění od 80 do 100 °C. Naměřené vlast-

nosti získaného ethylenového polymeru jsou uvedeny v tabulce III.

#### Příklad 4

Příprava katalyzátorové složky a polymerace se provádějí podobně jako podle příkladu 1, množství 2-ethylhexanolu se však mění od 19,5 g do 16,3 g a množství triethylaluminia z 60 mmol do 43 mmol. Naměřené vlastnosti získaného ethylenového polymeru jsou uvedeny v tabulce III.

#### Příklad 5

Příprava katalyzátorové složky a polymerace se provádějí podobně jako podle příkladu 1, množství 2-ethylhexanolu se však mění od 19,5 g do 15,3 g a množství triethylaluminia z 60 mmol do 41 mmol. Naměřené vlastnosti získaného ethylenového polymeru jsou uvedeny v tabulce III.

#### Srovnávací příklad 1

Zahříváním se 4,8 g obchodně dostupného anhydridu chloridu hořečnatého, 19,5 g 2-ethylhexanolu a 200 ml dekanu udržuje na teplotě 140 °C po dobu tří hodin za získání homogenního roztoku obsahujícího chlorid hořečnatý. Do roztoku se přidá po kapkách a za míchání směsný roztok obsahující 52 ml triethylaluminia a 45 ml dekanu při teplotě 20 °C v průběhu 30 minut. Pak se teplota získané směsi zvýší na 80 °C v průběhu dvou a půl hodin a zahříváním se na této hodnotě udržuje po dobu dvou hodin. Po ukončení reakce za zahřívání se reakční suspenze nechá stát, supernatant se oddělí a do zbylé suspenze, obsahující pevný produkovaný podíl v reakční směsi se přidá 200 ml dekanu a 50 mmol diethylaluminiumchloridu pro probíhání reakce při teplotě 80 °C po dobu opět jedné hodiny. Pak se pevný podíl oddělí filtrací a promyje se jednou 100 ml dekanu, čímž se získá pevná složka obsahující redukovatelnou organickou skupinu.

Takto získaná pevná složka se opět suspenduje ve 200 ml

dekanu a do získané suspenze se přidá 25 ml chloridu titaničitého a nechává se reagovat při teplotě 80 °C po dobu dvou hodin. Pak se reakční produkt oddělí filtrací a promyje se pětkrát hexanem za získání titanové katalyzátorové složky. Této titanové katalyzátorové složky se používá pro polymeraci ethylenů podobně, jako je popsáno v příkladu 1. Naměřené vlastnosti ethylenového polymeru jsou uvedeny v tabulce III. V následující tabulce II jsou procenta míněna vždy hmotnostně.

Tabulka II

Příklad číslo	Složení pevného katalyzátoru (%)						Molární poměr OR/Ti
	Ti <sup>4+</sup>	Ti <sup>3+</sup> /Ti <sup>4+</sup>	Mg	Al	Cl	OR	
1	7,3	0	8,8	5,0	53	10,5	0,53
2	7,0	0	10,2	4,7	50	12,8	0,67
3	7,0	0	8,6	4,0	60	5,3	0,28
4	6,7	0	9,2	4,4	53	11,4	0,63
5	6,7	0	9,8	4,6	50	12,9	0,71
1*		5,7	12,0	0,7	43	34,0	2,20

Poznámky:

1\* = srovnávací příklad 1

OR = alkoxykupina a/nebo alkoholová skupina

Tabulka III

I	II	III	IV	V		VI	
				>500	100 - 500		
					100	≤100	
1	34600	2,7	0,33	0,4	99,0	0,6	1,56
2	36900	4,4	0,32	0	98,9	1,1	1,51
3	33000	4,9	0,31	0,7	98,0	1,5	1,60
4	31200	5,7	0,30	0,3	98,8	0,8	1,64
5	33900	4,5	0,30	0,2	98,2	1,6	1,54
1*	10600	2,8	0,30	1,1	98,1	0,9	1,54

#### Poznámky:

ve sloupci I se uvádí číslo příkladu, ve sloupci II aktivita katalyzátoru v g polyethylenu na 1 g katalyzátoru, ve sloupci III MFR v g/10 min, ve sloupci IV objemová specifická hmotnost v g/cm<sup>3</sup>, ve sloupci V rozdělení velikosti (vždy v μm) částic v procentech, míněných hmotnostně, ve sloupci VI geometrická směrodatná odchylka  
1\* = srovnávací příklad 1

#### Srovnávací příklad 2

#### Katalyzátor

Suspenduje se 30 mmol obchodně dostupného anhydridu chloridu hořečnatého ve 150 ml dekanu. Do této suspenze se přidá po kapkách a za míchání 120 mmol n-butanolu v průběhu jedné hodiny a reakce se nechá probíhat při teplotě 80 °C po dobu tří hodin. Pak se do suspenze dále po kapkách přidá 240 mmol diethylaluminiummonochloridu o teplotě místnosti a reakce se nechá probíhat při teplotě 90 °C po dobu tří hodin. Pevný získaný produkt se promyje a suspenduje se v n-dekanu za získání n-dekanové suspenze. Do suspenze se přidá po kapkách 3 mmol chloridu titaničitého a nechává se reagovat při teplotě 25 °C po dobu 10 minut. Složení takto získaného katalyzátoru je uvedeno v tabulce IV.

#### Polymerace

Autokláv z nerezavějící ocele o obsahu dvou litrů se důkladně propláchne dusíkem a zavede se do něho 1 litr hexanu a autokláv se zahřeje na teplotu 50 °C. Potom se zavede 1,0 mmol triisobutylaluminia, 0,5 mmol ethylendichloridu a 0,02 mmol (vztaženo na atom titanu) shora připraveného katalyzátoru. Po utěsnění autoklávu se zavádí vodík k dosažení přetlaku 0,45 MPa a dále se zavádí ethylen do přetlaku 0,8 MPa. Teplota při polymeraci se udržuje na 80 °C po dobu dvou hodin za kontinuálního zavádění ethylenu udržovaného na stálém přetlaku 0,8 MPa. Výtěžek práškovitého polymeru je 316 g. Toto množství odpovídá polymerační aktivitě 16800 g polyethylenu na 1 g katalyzátoru.

Tabulka IV

Příklad číslo	Složení pevného katalyzátoru (%)						Molární poměr	
	Ti <sup>3+</sup>	Ti <sup>4+</sup>	Ti <sup>3+</sup> /Ti <sup>4+</sup>	Mg	Al	Cl	OR	OR/Ti
2*	3,6	1,5	2,4	17	4,2	70	1,4	0,10

Poznámka: 2\* = srovnávací příklad 2

Příklad 6

Předpolymerace

Do válcové nádoby o obsahu 400 ml, vybavené míchadlem, se dávkuje 200 ml čištěného hexanu, 6 mmol triethylaluminia a 2 mmol (se zřetelem na atom titanu) hexanové suspenze práškové titanové katalyzátorové složky, získatelné způsobem podle příkladu 1. Pak se do nádoby zavádí ethylen rychlostí 1,74 Nl/h po dobu tří hodin při teplotě 20 °C k dosažení předpolymerace katalyzátorové složky s ethylenem. Množství produkovaného polyethylenu je 5 g na 1 g katalyzátoru.

Polymerace

Do autoklávu o obsahu dvou litrů se zavede 1 litr čištěného hexanu v prostředí dusíku. Potom se zavede 1,0 mmol triethylaluminia a 0,01 mmol (se zřetelem na atom titanu) katalyzátorové složky, podrobené předpolymeraci podle předchozího odstavce, a teplota systému se zvýší na 80 °C. Do autoklávu se zavádí vodík do přetlaku 0,4 MPa a dále se kontinuálně zavádí ethylen po dobu dvou hodin, takže se celkový přetlak udržuje 0,8 MPa. Teplota při polymeraci se stále udržuje na 80 °C. Po ukončení polymerace se produkovaný polyethylen oddělí od hexanového rozpouštědla a vysuší se. Naměřené vlastnosti ethylenového polymeru jsou uvedeny v tabulce V.

Tabulka V

I	II	III	IV	V
				>500
				100
				≤100
				500
6	32800	2,3	0,34	0,6
				98,5
				0,9



**Poznámka:**

ve sloupci I se uvádí číslo příkladu, ve sloupci II aktivita katalyzátoru v g polyethylenu na 1 g katalyzátoru, ve sloupci III MFR v g/10 min, ve sloupci IV objemová specifická hmotnost v g/cm<sup>3</sup>, ve sloupci V rozdělení velikosti (vždy v μm) částic v procentech, míněných hmotnostně

**Srovnávací příklad 3**

Ve čtyřhrdlé baňce o obsahu 400 ml se suspenduje 30 mmol obchodně dostupného anhydridu chloridu hořečnatého ve 150 ml dekanu. Do této suspenze se přidá po kapkách a za míchání 180 mmol ethanolu v průběhu jedné hodiny a reakce se nechá probíhat při teplotě místnosti po dobu jedné hodiny. Reakcí se ze zbožtnalého chloridu hořečnatého získá bílý prášek. Pak se do reakčního systému po kapkách přidá 84 mmol diethylaluminiummonochloridu o teplotě místnosti a reakce se nechá probíhat při teplotě 30 °C po dobu jedné hodiny. Do reakčního systému se přidá 300 mmol chloridu titaničitého a teplota systému se zvýší na 80 °C na dobu tří hodin za míchání reakčního roztoku. Po ukončení reakce se pevný podíl z roztoku oddělí a promyje se dvěma litry n-dekanu.

**Polymerace**

Autokláv z nerezavějící ocele o obsahu dvou litrů se důkladně propláchně dusíkem a zavede se do něho 1 litr n-hexanu a autokláv se zahřeje na teplotu 50 °C. Potom se zavede 1,0 mmol triisobutylaluminia, 0,5 mmol ethylendichloridu a 0,02 mmol (vztaženo na atom titanu) shora připraveného katalyzátoru. Po utěsnění autoklávu se zavádí vodík k dosažení přetlaku 0,45 MPa a dále se zavádí ethylen do přetlaku 0,8 MPa. Teplota při polymeraci se udržuje na 80 °C po dobu dvou hodin za kontinuálního zavádění ethylenu udržovaného na stálém přetlaku 0,8 MPa. Naměřené vlastnosti ethylenového polymeru jsou uvedeny v tabulce VI.

Tabulka VI

I	II	III	IV	V	VI
				>500	100 - <100
				500	
3*	36600	3,0	0,31	17,6	65,8 16,5 2,29

Poznámka:

ve sloupci I se uvádí číslo příkladu, ve sloupci II aktivita katalyzátoru v g polyethylenu na 1 g katalyzátoru, ve sloupci III MFR v g/10 min, ve sloupci IV objemová specifická hmotnost v g/cm<sup>3</sup>, ve sloupci V rozdělení velikosti (vždy v μm) částic v procentech, míněných hmotnostně, ve sloupci VI geometrická směrodatná odchylka  
3\* = srovnávací příklad 1

#### Průmyslová využitelnost

Polymerace ethylenu a kopolymerace ethylenu s α-olefinem se 3 až 20 atomy uhlíku za vysoké polymerační aktivity za získání produktu s těsným rozdělením velikosti částic a s vynikající morfologií.

PŘÍL.	ÚRAD PRŮMYSLU VLASTNICTVÍ	05. XI. 93	U 62749	č.j.
			DOŠLO	

## P A T E N T O V É      N Á R O K Y

1. Titanová složka katalyzátoru pro polymeraci ethylenu připravitelná uváděním do vzájemného styku

A) pevné komplexní sloučeniny hořčíku a hliníku, obsahující hořčík, halogen, hliník a alkoxykupinu a/nebo alkoholovou skupinu s alespoň 6 atomy uhlíku, přičemž je tato komplexní sloučenina získatelná uváděním do styku

a-1) roztoku sloučeniny hořčíku, připraveného ze sloučeniny - hořčíku, obsahující atom halogenu, alkoholu s alespoň 6 atomy uhlíku a uhlovodíkového rozpouštědla,

a-2) s organohlinitou sloučeninou,

B) se sloučeninou čtyřmocného titanu, přičemž atomy titanu v titanové katalyzátorové složce jsou v podstatě čtyřmocné a molární poměr alkoxykupiny a/nebo alkoholové skupiny k titanu je 0,26 až 6,0.

2. Titanová složka katalyzátoru pro polymeraci ethylenu podle nároku 1 připravitelná uváděním do vzájemného styku pevné komplexní sloučeniny hořčíku a hliníku (A) se sloučeninou čtyřmocného titanu (B) v uhlovodíkovém rozpouštědle.

3. Titanová složka katalyzátoru pro polymeraci ethylenu podle nároku 1 připravitelná uváděním do vzájemného styku pevné komplexní sloučeniny hořčíku a hliníku (A) se sloučeninou čtyřmocného titanu (B) v uhlovodíkovém rozpouštědle při teplotě 50 až 120 °C.

4. Předpolymerovaná titanová složka katalyzátoru pro polymeraci ethylenu připravitelná předpolymerací olefinu na katalyzátoru, který obsahuje

I) titanový katalyzátor pro polymeraci ethylenu, připravitelný uváděním do vzájemného styku

A) pevné komplexní sloučeniny hořčíku a hliníku, obsahující hořčík, halogen, hliník a alkoxykupinu a/nebo alkoholovou skupinu s alespoň 6 atomy uhlíku, přičemž je tato komplexní

sloučenina získatelná uváděním do styku

a-1) roztoku sloučeniny hořčíku, připraveného ze sloučeniny hořčíku, obsahující atom halogenu, alkoholu s alespoň 6 atomy uhlíku a uhlovodíkového rozpouštědla,

a-2) s organohlinitou sloučeninou,

B) se sloučeninou čtyřmocného titanu,

přičemž atomy titanu v titanové katalyzátorové složce jsou v podstatě čtyřmocné a molární poměr alkoxyskupiny a/nebo alkoholové skupiny k titanu je 0,26 až 6,0.

5. Katalyzátor pro polymeraci ethylenu, v y z n a č u j í c í s e t í m , že obsahuje titanovou katalyzátorovou složku pro polymeraci ethylenu podle nároku 1 a organohlinitou sloučeninu.

6. Katalyzátor pro polymeraci ethylenu, v y z n a č u j í c í s e t í m , že obsahuje s olefinem předpolymerovanou titanovou katalyzátorovou složku pro polymeraci ethylenu podle nároku 4 a organohlinitou sloučeninu.

7. Způsob polymerace ethylenu nebo kopolymerace ethylenu s  $\alpha$ -olefinem se 3 až 20 atomy uhlíku v přítomnosti katalyzátoru pro polymeraci ethylenu, v y z n a č u j í c í s e t í m , že se polymerace nebo kopolymerace provádí v přítomnosti (I) titanové katalyzátorové složky pro polymeraci ethylenu podle nároku 1 a (II) organohlinité sloučeniny.

8. Způsob polymerace ethylenu nebo kopolymerace ethylenu s  $\alpha$ -olefinem se 3 až 20 atomy uhlíku v přítomnosti katalyzátoru pro polymeraci ethylenu, v y z n a č u j í c í s e t í m , že se polymerace nebo kopolymerace provádí v přítomnosti (I) předpolymerované titanové katalyzátorové složky pro polymeraci ethylenu podle nároku 4 a (II) organohlinité sloučeniny.

č.j.  
062749  
00ŠLO  
05. XI. 93

URAD  
PRŮMYSLOVÉHO  
VLASTNICTVÍ  
PŘÍL.

Halogen obsahující  
sloučenina hořčíku

Alkohol s alespoň  
6 atomy uhlíku

Uhlovodíkové rozpouštědlo

(a-2) Organohlinitá  
sloučenina

(B)  $TiCl_4$

(a-1)

(A) Pevná komplexní  
sloučenina hořčíku  
a hliníku

Titanová katalyzátorová složka  
pro polymeraci ethylenů