

ČESkoslovenská  
SOCIALISTICKÁ  
REPUBLIKA  
(18)



ODRAD PRO VYNÁLEZY  
A OBJEVY

# POPIS VYNÁLEZU K PATENTU

220348

(11) (B2)

(51) Int. Cl.<sup>3</sup>  
C 09 D 3/81

[22] Přihlášeno 19 06 80  
(21) (PV 7712-81)

[32] (31) (33) Právo přednosti od 21 06 79  
(7921615) Velká Británie

[40] Zveřejněno 27 08 82

[45] Vydané 15 11 85

(72)  
Autor vynálezu

BACKHOUSE ALAN JAMES, PALLUEL AUGUSTE LOUIS LUCIEN,  
SLOUGH, BERKSHIRE (Velká Británie)

(73)  
Majitel patentu

IMPERIAL CHEMICAL INDUSTRIES LIMITED, LONDÝN (Velká Británie)

## (54) Povlaková hmota

1

Vynález se týká povlakové hmoty, která je pro své složení velmi vhodná pro nanášení střírkáním.

Nanášení povlakových kompozic střírkací technikou má zvláštní význam v automobilovém průmyslu a povlakové hmoty v současné době používané pro tento účel mají dva druhy nedostatků. Jeden takový nedostatek mají povlakové hmoty obsahující kovové vločky jakožto pigmenty; jsou to tak zvané úpravy s kovovým leskem (metalizy), přičemž odlišný jev odrazu světla je dosahován v závislosti na úhlu pohledu. Maximální efekt vyžaduje vysokého stupně řízení orientace kovových vloček při nanášení a vytvrzování povlakového filmu, což na druhé straně znamená pečlivou formulaci povlakové hmoty pro nanášení na substrát se zřetelem jak na filmotvornou pryskyřici tak na kapalné prostředí, které nese filmotvornou pryskyřici. Potíže se mohou vyskytovat při plnění tohoto úkolu a při současném dosahování vysokého stupně lesku konečné úpravy, jak je to zpravidla žádoucí v automobilovém průmyslu. Nyní se zjistilo, že zlepšeného řízení orientace kovových pigmentů v povlakových hmotách tohoto typu při dobrém lesku se dosahuje, jestliže povlaková hmota obsahuje podl. polymerních mikročastic sesítěných adičních poly-

2

merů připravitelných způsobem zahrnujícím disperzní polymeraci ethylenický nenasycených monomerů v alifatické uhlovodíkové kapalině, která je rozpouštědlem monomerů avšak zároveň nerozpouštědlem vytvářeného polymeru, v přítomnosti stabilizátoru disperze, jehož molekuly obsahují alespoň jednu polymerní složku, která je solvatovatelná uhlovodíkovou kapalinou a alespoň jednu jinou složku, která není solvatelná uhlovodíkovou kapalinou a je schopna asociace s vytvářeným polymerem, při kterém alespoň jeden z monomerů obsahuje hydroxymethylaminoskupinu vzorce



nebo alkoxymethylaminoskupinu vzorce



kde R známená alkylovou skupinu s 1 až 4 atomy uhlíku a alespoň jeden jiný monomer obsahuje funkční skupinu, schopnou reakce s uvedenou hydroxymethylaminoskupinou nebo s alkoxymethylaminoskupinou za podmínek polymerace, vybranou ze souboru zahrnujícího hydroxylovou skupinu, karboxylovou skupinu a karboxyamidovou skupinu. Jiným nedostatkem povlakových hmot ob-

sahujících běžné pigmenty, používaných pro tak zvané stálé barevné úpravy automobilových karosérií, u kterých je potřeba dosahovat dobrého rozlivu povlakové hmoty po nanesení stříkáním k maximalizaci lesku, je obtížné předcházet nadmernému stékání povlakové hmoty v průběhu stříkání k předcházení závady zvané tvoření záclon nebo vytavování, zvláště na ostrých hranách a v rozích substrátu komplikovaného tvaru. Zjistilo se, že vnesení mikročástic polymerů shora definovaných do takové povlakové hmoty umožňuje nanášení povlakové hmoty stříkáním ve vhodné tloušťce pro dokonalé vyhlazení substrátu bezé sklonu k vytváření záclon, bez nepříznivého vlivu na následný rozliv povlakové hmoty a při dosahování vysoce lesklé úpravy.

Vynález se tedy týká povlakové hmoty, která je vyznačená tím, že obsahuje (A) akrylový filmotvorný polymer, odvozený od alespoň jednoho alkylesteru kyseliny akrylové nebo metakrylové, popřípadě ve směsi s jinými ethylenicky nenasycenými monomery, (B) těkavé kapalné organické rozpouštědlo polymeru (A), (C) mikročástice zesítěných adičních polymerů, vyrobiteľné disperzní polymerací ethylenicky nenasycených monomerů v alifatické uhlovodíkové kapalině, která je rozpouštědlem monomerů, avšak zároveň nerozpouštědlem vytvářeného polymeru, v přítomnosti stabilizátoru disperze, jehož molekuly obsahují alespoň jednu polymerní složku, která je solvatovatelná uhlovodíkovou kapalinou a alespoň jednu jinou složku, která není solvatovatelná uhlovodíkovou kapalinou a je schopna asociace s vytvářeným polymerem, přičemž alespoň jeden z monomerů obsahuje hydroxymethylaminoskupinu vzorce



nebo alkoxyethylaminoskupinu vzorce



kde R znamená alkylovou skupinu s 1 až 4 atomy uhlíku a alespoň jeden jiný monomer obsahuje funkční skupinu, schopnou reakce s uvedenou hydroxymethylaminoskupinou nebo s alkoxyethylaminoskupinou za podmínek polymerace, vybranou ze soubořu zahrnujícího hydroxylovou skupinu, karboxylovou skupinu a karboxyamidovou skupinu, přičemž tyto mikročástice jsou nerozpustné a jsou trvale dispergovány v roztoku polymeru (A) v rozpouštědle (B) a dále obsahuje (D) další akrylový polymer, který je asociován s mikročásticemi a který je rozpustný v rozpouštědle (B) a který je pro své složení slučitelný s polymerem (A), přičemž mikročástice (C) spolu s podílem polymeru (D), který se z mikročástice působením rozpouštědla (B) nerozpouští, tvoří hmotnostně alespoň 2 %, vztázeno na hmot-

nost polymeru (A), mikročastic (C) a nerozpouštěného podílu polymeru (D).

Filmotvornou polymerní složkou (A) povlakových hmot může být jakýkoliv známý polymer, používaný v povlakových hmotách.

Jednou ze vhodných tříd polymerů jsou polymery odvozené od jednoho nebo několika ethylenicky nenasycených monomerů. Obzvláště vhodnými členy této třídy jsou akrylové adiční polymery, které jsou dobře známé pro výrobu povlaků v automobilovém průmyslu; jsou to polymery nebo kopolymerы jednoho nebo několika alkylesterů akrylové nebo metakrylové kyseliny, popřípadě spolu s jinými ethylenicky nenasycenými monomery. Tyto polymery mohou být buď teplem tvrditelného sesítujícího typu nebo termoplastického typu.

Vhodné akrylové estery obou typů polymerů zahrnují methylmetakrylát, ethylmetakrylát, propylmetakrylát, butylmetakrylát, ethylakrylát, butylakrylát a 2-ethylhexylakrylát. Jiné vhodné kopolymerovatelné monomery zahrnují vinylacetát, vinylpropionát, akrylonitril, styren a vinyltoluen. Jestliže má být polymer sesítitelného typu, může se použít vhodných funkčních monomerů kromě dálé uvedených sloučenin, jako je kyselina akrylová, kyselina metakrylová, hydroxyethylakrylát, hydroxyethylmetakrylát, 2-hydroxypropylakrylát, 2-hydroxypropylmetakrylát, N-(alkoxymethyl)akrylamidy a N-(alkoxymethyl)metaakrylamidy, kde alkoxyskupinami mohou být například butoxyskupina, glycidylakrylát a glycidylmetaakrylát. Povlakové hmoty mohou v takovém případě obsahovat také zesítující prostředek o sobě známého typu, jako je diisokyanát, diepoxid nebo zvláště aminopryskařice. Obzvláště vhodnými zesítujícími prostředky jsou melaminformaldehydové kondenzáty, ve kterých je podstatný podíl methylolových skupin etherifikován reakcí s butanolem.

Pro účely shora uvedené obecné definice může být případně přítomné zesítující činidlo součástí filmotvorného polymeru (A).

Povlaková hmota může obsahovat vhodný katalyzátor pro zesítovací reakci akrylového polymeru zesítovacího prostředku, například kysele reagující sloučeninu, jako je kyselý butylmaleát, kyselý butylfosfát nebo p-toluensulfonová kyselina, nebo se může katalytickému jevu dosahovat včleněním volných kyselých skupin do akrylového polymeru, například při použití akrylové kyseliny nebo metakrylové kyseliny jakožto komonomeru při přípravě polymeru.

Akrylový polymer se může připravovat rozpouštědlovou polymerací monomeru, popřípadě monomerů, v přítomnosti vhodných katalyzátorů nebo iniciátorů, jako jsou organické peroxidý nebo azosloučeniny, například benzoylperoxid, nebo azodiisobutyronitril. Zpravidla se polymerace provádí v též organické kapalině, která vytváří organické rozpouštědlo (B) povlakové hmo-

ty, nebo v kapalině, která vytváří složku tohoto kapalného rozpouštědla (B). Nebo se akrylový polymer může připravovat v oddělené předchozí operaci (například vodnou emulzní polymerací) a pak se může rozpouštět ve vhodné organické kapalině.

Jinými vhodnými monomery třídy polymerů odvozených od ethylenicky nenasycených monomerů jsou vinylové kopolymery, tedy kopolymery vinylesterů anorganických nebo organických kyselin, například vinylchloridu, vinylacetátu a vinylpropionátu; tyto kopolymery mohou být popřípadě částečně hydrolyzovány k zavedení vinylalkoholových jednotek. Příkladem takového kopolymeru je kopolymer obsahující 91 % vinylchloridu, 6 % vinylalkoholu a 3 % vinylacetátu (procenta jsou méněna hmotnostně).

Místo polymeru odvozeného od ethylenicky nenasycených monomerů může být polymerní složkou (A) povlakové hmoty filmotvorná polyesterová pryskyřice, čímž se míní jakákoliv pryskyřice o sobě známá pro použití v povlakových hmotách, která je v podstatě produktem kondenzace několika-funkčního alkoholu s několikasytnou kyselinou. Tento výraz zahrnuje alkylové pryskyřice, které se získají s takových výchozích látek adicí složek zavádějících zbytky mastných kyselin odvozených od přirodních vysychavých olejů nebo polovysychavých olejů nebo dokonce olejů bez schopnosti zasychat na vzduchu. Tento výraz zahrnuje také polyesterové pryskyřice, které nemají včleněné žádné zbytky přirodních olejů. Všechny tyto pryskyřice obsahují normálně podíl volných hydroxylových a/nebo karboxylových skupin, které mohou reagovat se vhodnými zesíťujícími prostředky, které byly uvedeny v souvislosti s akrylovými polymery. V případě použití zesíťujícího prostředku, se pro účely tohoto vynálezu rovněž uvažuje, aby byl součástí filmotvorné složky (A).

Vhodné několikafunkční alkoholy pro výrobu polyesterových pryskyřic zahrnují ethylenglykol, propylenglykol, butylenglykol, 1,6-hexylenglykol, neopentylglykol, diethylenglykol, triethylenglykol, tetraethylenglykol, glycerin, trimethylolpropan, trimethylolethan, pentaerytritol, dipentaerytritol, tri-pentaerytritol, hexantriol, oligomery styrenu a allylalkoholu a kondenzační produkty trimethylolpropanu s ethylenoxidem nebo propylenoxidem, jako jsou obchodně dobře známé trioly.

Vhodné několikasytné kyseliny zahrnují kyselinu jantarovou nebo její anhydrid, kyselinu adipovou, azelainovou, sebakovou, maleinovou nebo její anhydrid, kyselinu fumarovou, mukonovou, itaconovou, ftalovou nebo její anhydrid, kyseliny isoftalovou, tereftalovou trimellitovou nebo její anhydrid, kyselinu pyromellitovou nebo její anhydrid.

V případě, kdy je žádoucí vyrábět na vzduchu zasychající alkydové pryskyřice, se vhodné mastné kyseliny vysychavých olejů,

které se mohou používat, odvozují od oleje lněných semen, od sójového oleje, rybího oleje, tallového oleje, dehydrovaného ricinového oleje nebo od čínského dřevného oleje. Jinými mastnými kyselinami olejů polovysychavého nebo nevysychavého typu, kterých se může použít, jsou kyseliny slunečnicového oleje a bavlníkového oleje. Mohou se také vnášet jednosytné nasycené karboxylové kyseliny k dodání plasticity polyestru. Takovými kyselinami jsou například nasycené alifatické kyseliny s 4 až 20 atomy uhlíku, benzoová kyselina, p-terc.-butylbenzoová kyselina a abietová kyselina. Ve skutečnosti mohou být přítomny jedině mastné kyseliny v těch případech, kdy se má polyesterová pryskyřice vytvářovat následující reakcí zbytkových hydroxylových nebo karboxylových skupin se sesíťujícím prostředkem.

Kromě monofunkčních hydroxysloučenin se mohou vnášet pro řízení délky řetězce polyestru nebo pro dodání určité žádané slučitelnosti vhodné monohydroxysloučeniny zahrnující benzylalkohol, cyklohexylalkohol, nasycené nebo nenasycené mastné alkoholy a kondenzační produkty ethylenoxidu nebo propylenoxidu a monofunkčními alkoholy (například methoxypropylenglykol získaný reakcí ethylenoxidu s methanolem).

Vhodné polyesterové filmotvorné pryskyřice také zahrnují „modifikované“ alkydové pryskyřice například styrenované nebo metakrylované alkydové pryskyřice, urethanové alkydy a epoxyalkydy.

Jakožto další alternativa polymerní složky (A) povlakové kompozice se uvádějí estery celulózy, jako je acetobutyryát celulózy a nitrát celulózy. Obzvláště vhodný je acetobutyryát celulózy mající obsah acetylů 3 % a obsah butyrylu 50 % a viskozitu 1 až 2 sekundy měřeno způsobem podle ASTM D-1343154T.

Ještě dalším typem polymeru, kterého je možno použít jakožto složky (A) jsou aminopryskyřice, které byly shora popsány jakožto zesíťující prostředky pro akrylové polymery nebo pro polyesterové pryskyřice teplem tvrditelného typu. Těchto aminopryskyřic se může použít jakožto filmotvorného materiálu v jejich vlastních určení pro tento účel; výhodnými pryskyřicemi jsou však melainformaldehydové kondenzáty, ve kterých je podstatný podíl methylových skupin etherifikován reakcí s butanolem. K napomáhání vytvářování pryskyřice se také s výhodou včleňuje do základní povlakové kompozice vhodný katalyzátor, jako je jeden ze shora popsaných katalyzátorů.

Ze shora uvedeného je jasné, že se jakožto filmotvorné složky (A) může také použít směsi teplem tvrditelného akrylového polymeru nebo polyesterové pryskyřice a dusíkaté pryskyřice v takových podílech, aby část dusíkaté pryskyřice měla funkci zesí-

ťujícího prostředku a část přídavně filmotvorného prostředku.

Filmotvorný polymer (A) je ve stavu stálé disperze v kapalném rozpouštědle (B), která je v tomto případě nerozpouštělem polymeru. Způsoby přípravy takových polymerních disperzí jsou dobře známy.

Při jiných provedeních se filmotvorný polymer (A) rozpouští v rozpouštědle (B); polymer se pak připravuje rozpouštědlovou polymerací monomeru nebo monomerů, které ho vytvářejí, v přítomnosti vhodných katalyzátorů nebo popřípadě inhibitorů. Zpravidla se polymerace provádí v téže organické kapalině, která tvoří rozpouštědlo (B), nebo v kapalině, která je součástí tohoto rozpouštědla (B). Nebo se filmotvorný polymer (A) vytváří v oddělené předchozí operaci, například v případě akrylového polymeru vodnou emulzní polymerací monomeru nebo v případě polyesterové pryskyřice polymerací v tavenině a pak se rozpouští ve vhodné organické kapalině.

Při ještě dalším způsobu provedení může být filmotvorný polymer (A) částečně v disperzi a částečně ve formě roztoku v kapalném rozpouštědle (B).

Těkavé organické kapalné rozpouštědlo (B) povlakové hmoty může být jakákoli kapalina nebo směs kapalin, které se běžně používá jakožto rozpouštědla polymerů v povlakových hmotách. Například to mohou být alifatické uhlovodíky, jako je hexan a heptan, aromatické uhlovodíky, jako je toluen a xylen, a ropné frakce s různou teplotou bodu varu, které jsou převážně alifatického charakteru, mohou však obsahovat značné množství aromatických látek, estery, jako je butylacetát, ethylenglycoldacetát a 2-ethoxyethylacetát, ketony, jako je aceton a methylisobutylketon a alkoholy, jako je butylalkohol. Použitá kapalina nebo směs kapalin volená jakožto rozpouštědlo (B) závisí na povaze filmotvorného polymeru (A) a volí se podle dobré známých zásad v technice povlakových hmot, aby byl polymer podle potřeby buď rozpustný nebo nerozpustný v rozpouštědle.

Podle účinnosti povahy zesítění je mikročástice polymeru (C) buď nerozpustná v kombinaci filmotvorného polymeru (A) a kapalného rozpouštědla (B) bez zřetele na tyto složky a na to, zda je filmotvorný polymer (A) v roztoku nebo v disperzi v rozpouštědle (B). Je však možné, má-li rozpouštědlo polární povahu, aby mikročástice ve styku s rozpouštědlem byly více nebo něně zbotnány.

Vnášení mikročástic polymeru (C) do kombinace filmotvorného polymeru (A) a kapalného rozpouštědla (B) k vytvoření povlakové hmoty je možné různým způsobem.

Tak se disperze mikročástic polymeru v alifatickém uhlovodíku získaná při shora popsaném způsobu přímo míší s roztokem nebo disperzí filmotvorného polymeru (A) v kapalném rozpouštědle (B). Nebo se mik-

ročástice oddělí z disperze, ve které se připravily, například odstředěním, filtrace nebo rozprašovacím sušením a pak se míší s roztokem nebo s disperzí filmotvorného polymeru (A) v kapalném rozpouštědle (B).

Jakkoliv se vždy mohou použít mikročástice polymeru ve formě, ve které se vyrobí polymerací, může být výhodné podrobovat takto vytvořené mikročástice dalšímu zpracování před jejich vnášením do povlakových hmot podle vynálezu. Mikročástice se vyrábějí v disperzi alifatického uhlovodíku. Stericky bráněné stabilizační prostředky, které jsou vhodné pro stabilizaci mikročastic v jednoduchém prostředí nízkopolární kapaliny nemají dostatečný stabilizační účinek, jestliže se přenesou do prostředí, které je směsí filmotvorného polymeru (A) a kapalného rozpouštědla (B). K tomuto případu dochází za určitých okolností, například tehdy, kdy kapalné rozpouštědlo (B) je poměrně vysokopolární kapalina, nebo když filmotvorný polymer (A) se špatně snáší se stabilizačními řetězci na mikročásticích, což vede k vytváření „kousků“ v získané směsi nebo dokonce ke flokulaci nebo agregaci mikročastic polymeru. K takové destabilizaci může také docházet následně po nanesení povlakové hmoty jako celku na substrát za vzniku filmu se špatným leskem.

K předcházení nebo vymýcení tohoto jevu je výhodným znakem vynálezu, že se mikročástice, vyrobené disperzní polymerací, dále spojují s polymerem, který je rozpustný v těkavé organické kapalné složce (B) povlakové hmoty a je také slučitelný s filmotvornou polymerní složkou (A). Tento další polymer, označovaný zde jakožto pomocný polymer, je v podstatě nezesítěný. Mikročástice se nejběžněji spojují s pomocným polymerem při disperzní polymeraci bezprostředně spojené s polymerací v disperzi dalšího monomeru, ze kterého se pomocný polymer odvozuje, v původním interním kapalném prostředí a v přítomnosti původního stabilizačního prostředku. Popřípadě se další stabilizační prostředek může přidat v tomto stupni.

Obecně má mít pomocný polymer takové složení, které je slučitelné s filmotvorným polymerem (A) zahrnujícím jakýkoliv sesítovací prostředek pro polymer. Dokonce může být totožný s tímto polymerem a za určitých okolností, jak bude dálé uvedeno, ho může dokonale nahrazovat. Monomer, nebo monomery, ze kterých se pomocný polymer odvozuje, se volí se zřetelem na tento požadavek, jak je ostatně pracovníkům v oboru známo.

Při zavedení takto upravených mikročástic do kombinace filmotvorného polymeru (A) do kapalného rozpouštědla (B) se může část pomocného polymeru rozpouštět v tomto prostředí, jestliže má poměrně vysokou polaritu, nesmí to být na úkor účinnosti pomocného polymeru při předcházení závaž-

né flokulaci nebo agregaci. Popřípadě se asociace pomocného polýmeru s mikročásticemi může podporovat zajištěním, aby se kovalentní vazby vyvíjely mezi řetězci pomocného polýmeru a řetězci mikročástic. Například se do monomeru, ze kterého se pomocný polymer odvozuje, včlení monomer obsahující skupiny, které mohou reagovat se zbytkovými reaktivními hydroxymethylaminoskupinami nebo alkoxymethylaminoskupinami v mikročásticích; takovým monorem může být hydroxymonomer nebo karboxylic monomer, podobný reaktivnímu monomeru používanému při výrobě vlastních mikročástic polymeru.

Při vnášení mikročástic upravených pomocným polýmerem do povlakové hmoty může postačovat přidat silná rozpouštědla do disperze takto upravených mikročástic k rozpuštění dostatečného množství pomocného polymeru z upravených mikročástic, aby sám o sobě vytvořil veškerou filmotvornou polymerní složku (A), zatímco stále ještě dostatečné množství pomocného polymeru zůstane asociováno s mikročásticemi k zajištění jejich stabilizace. Nebo se disperze upravených mikročástic smísí s jiným filmotvorným polýmerem shora popsaným způsobem.

Mikročástice polýmeru (C) jsou s výhodou obsaženy v povlakové hmotě v množství alespoň 2 % hmotnostní, výhodněji v množství 5 % hmotnostní, vztaženo na celkovou hmotnost filmotvorného polýmeru (A) a mikročástic. Přitom se „mikročástice polýmerů“ míní v případě použití pomocného polýmeru vlastní mikročástice spolu s poďlem pomocného polýmeru, který je s mikročásticemi asociován a který se nemůže rozpustit z mikročástic působením kapalného rozpouštědla (B).

Kromě filmotvorného polýmeru (A), kapalného rozpouštědla (B) a mikročástic polýmeru (C) může povlaková kompozice obsahovat ještě pigmenty běžně používané v technice nátěrových hmot.

Velikost částic takových pigmentů má být 1 až 50 mikrometrů a mohou být anorganické povahy, jako je například oxid titanitý, oxid železitý, oxid chromitý, chroman olovnatý nebo uhlíkatá černě nebo mohou být organické povahy, jako je například ftalocyaninová modř, ftalocyaninová zeleně, karbazozová violeť, antrapyrimidinová žluť, flavantronová žluť, isoindolinová žluť, indantronová modř, chinakridonová violeť a perlynová červeň.

Zvláštní význam v této souvislosti mají kovové pigmenty, sestávající z plochých vloček hliníku, mědi, cínu, niklu a nerezavějící oceli, při jejichž použití se mohou získat úpravy s kovovým leskem, (metalízy), přičemž diferenciální jev odrazu světla záleží na zorném úhlu. Kterýkoliv ze shora uvedených kovových pigmentů může být obsažen v povlakové hmotě v množství 2 až

50 %, vztaženo na celkovou hmotnost veškerého filmotvorného materiálu.

Výrazem pigment se zde míní také běžná plnidla a nastavovače, jako je mastek nebo kaolin.

Takové pigmenty, ať kovové nebo jiné, se mohou vnášet do povlakové hmoty pomocí známých dispergačních prostředků, jako jsou akrylové polymery, které jsou slučitelné s filmotvorným polýmerem (A).

Popřípadě se do povlakové kompozice mohou vnášet jiné známé přísady, například přísady k modifikaci viskozity, jako je benton nebo acetobutyryát celulózy.

Jak již bylo shora uvedeno, mohou se dále vnášet zesíťující prostředky k dosažení nebo k napomáhání sesítění filmotvorného polýmeru (A) a také vhodné katalyzátory pro sesíťující reakci.

Povlakové hmoty podle vynálezu obsahující mikročástice, se mohou nanášet na substrát jakýmkoliv způsobem známým ze stavu techniky, jako je nanášení štětcem, stříkání, máčení nebo polévání, zvláštní význam má však nanášení stříkáním, jelikož výhody, dosahované při použití mikročástic, jsou obzvláště zřejmé při tomto způsobu, jak bylo shora uvedeno.

Pro nanášení povlakové hmoty podle vynálezu, obsahující mikročástice, se může použít jakéhokoliv způsobu stříkání, jako je stříkání se stlačeným vzduchem, elektrostatické stříkání, stříkání za horka a stříkání bez vzduchu a vhodné jsou jak ruční tak automatické způsoby. Za těchto podmínek nanášení se získají povlaky s vynikajícím leskem, které jsou výhodnější než povlaky, získané způsoby známými ze stavu techniky, jelikož se snižuje nadměrné stékání při nanášení, zvláště na ostrých hranách a v růzích substrátu komplikovaného tvaru nebo se zakryje poškrabání povlékaného substrátu. Může se nanášet film o tloušťce za sucha 0,01 cm bez jakéhokoliv sklonu k záclonování nebo k chybám způsobeným nevhodným řízením orientace obsažených kovových pigmentů.

Po nanesení povlakové hmoty na substrát v případě, kdy je filmotvorný polýmer (A) termoplastického typu, se provádí odpaření při teplotě místnosti nebo se na povlak působí zvýšenou teplotou, například až do 160 °C. Jestliže je filmotvorný polýmer (A) teplem tvrditelného typu, je nutné zpracovávat povlak při zvýšené teplotě například 80 až 140 °C, aby se dosáhlo sesítění polýmeru za pomoci popřípadě také obsaženého sesíťujícího prostředku.

Místo použití povlakové hmoty s mikročásticemi pro konečnou úpravu nebo krycí povlak, se povlaková hmota podle vynálezu může také použít pro dvouvrstvové povlékání obvykle označované jako „základní povlak/cirý povlak“; tento způsob má zvláštní význam pro vytváření povlaků s kovovým leskem. Při tomto způsobu se nejdříve na-

náší na povrch substrátu základní povlak podle vynálezu obsahující mikročástice a kovový pigment a formulovaný k dosahování maximálního lesku a pak se nanáší krycí povlaková hmota nepigmentovaná k dosažení vysokého lesku bez jakéhokoliv ovlivňování základního povlakového filmu. Použitá nepigmentovaná krycí nátěrová hmota může být jakákoliv povlaková hmota dobré známá pro tyto účely. Může se tedy použít filmotvorného polymeru jako je například akrylový polymer nebo polyesterová pryskyřice shora popsaných typů a polymer nebo pryskyřice mohou být rozpuštěny nebo dispergovány ve vhodném nosiči. Tento filmotvorný polymer může být termoplastického nebo teplem tvrditelného typu a v případě

teplem tvrditelného typu hmota pro krycí povlak obsahuje zpravidla také sesítující prostředek a popřípadě katalyzátor shora popsaného typu. V případě potřeby tepelného zpracování k vytrvrzení krycího povlaku se může provádět současně případné vytrzování základního povlaku. Nebo se základní povlakový film může vytrzovat před nanášením krycího povlaku.

Následující příklad povlakovou hmotu podle vynálezu objasňuje.

#### Příklad 1

Mísí se ve sloupci I, II a III uvedená hmotnostní množství jednotlivých složek:

	I	II	III
Butylovaná melaminformaldehydová pryskyřice (67 % roztok v butanolu)	9,13	9,13	9,13
Polymer podporující roztok (10% roztok v xylenu)	0,37	0,37	0,37
Teplem tvrditelný akrylový polymer 65% roztok v systému xylene-butanol	34,92	34,92	44,81
Disperze modifikovaných mikročástic podle příkladu 2 (B)	16,64	—	—
Disperze modifikovaných mikročástic podle příkladu 3 (B)	—	19,04	—
Transparentní mletý oxid železitý (16 % oxidu železitého)	1,34	1,34	1,34
Disperze hliníkových vloček (20 % pasta)	8,73	8,73	8,73
Isopropanol	9,04	9,04	15,51
Butylacetát	6,03	6,03	10,34
Alifatický uhlovodík (teplota varu 100 až 120 °C)	5,02	5,02	8,61

Obě povlakové směsi I a II se zředí xylenem na viskozitu 33 sekund při teplotě 25 °C, při měření pohárem B. S, B3. Dva povlaky každé povlakové hmoty se nanesou mokrý na mokrý na kovové panely se základním reaktivním povlakem, přičemž se mezi povlaky nechá vždy 1 minuta zaschnutí. Po konečném dvouminutovém zaschnutí se panely vypalují při teplotě 127 °C po dobu 30 minut.

Rízení orientace hliníkových vloček a odolnost k tvoření záclon je lepší v případě povlakových směsí I a II než v případě povlakové směsi III.

Teplem tvrditelným akrylovým polymerem, použitým ve shora uvedených směsích je kopolymer styrenu (30 %), methylmetakrylátu (15 %), butylmetakrylátu (17 %), 2-ethylhexylakrylátu (20 %), hydroxyethylakrylátu (15 %) a metakrylové kyseliny, (3 %), přičemž procenta jsou vždy mírněna hmotnostně. Polymer má střední molekulovou hmotnost 10 000 až 20 000.

#### Příklad 2

##### A.

Příprava sesítěných polymerních mikročástic

Do nádoby, vybavené mléčadlem, teploměrem a zpětným chladičem, se vnese:

	Díly hmotnostní
Alifatický uhlovodík (teplota varu 140 až 156 °C, obsah aromatických látek 0,05 %)	38,689
Methylmetakrylát	2,016
Metakrylová kyselina	0,040
Roubovaný kopolymer, stabilizátor (33 % roztok dále popsaný)	0,748
Azodiisobutyronitril	0,160

Nádoba se promyje inertním plynem a

vsázka se zahřeje na teplotu 100 °C za míchání. Vsázka se pak udržuje na teplotě 100 °C po dobu 30 minut k naočkování polymerní disperze, načež se přidají následující předem smíšené složky rovnoměrnou rychlostí v průběhu tří hodin, opět za udržování teploty 100 °C:

## Díly hmotnostní

Roubovaný kopolymer jakožto stabilizátor (33% roztok dále popsaný)	7,009
Methylmetakrylát	32,871
Metakrylová kyselina	0,339
N-Butoxymethylakrylamid (60% roztok v systému butanol/xylen)	0,564
2-Hydroxyethylakrylát	0,339
Azodiisobutyronitril	0,210
Alifatický uhlovodík (teplota varu 140 až 156 °C, obsah aromatických látek 0,05 %)	17,015

Když je přidávání ukončeno, udržuje se reakční směs po dobu jedné hodiny na teplotě 100 °C, aby se zajistila dokonalá konverze monomerů a teplota se pak zvýší na teplotu zpětného toku 142 °C na dobu 3 až 4 hodin, aby se zajistilo dokonalé sesítění částic. Produktem je jemná disperze sesítěných částic polymeru, mající celkový obsah pevných látek 38,2 % hmotnostní.

Obsah gelovitého materiálu, neropustného v žádném rozpouštědle (jak se stanoví extrakcí tetrahydrofuranem), je 25,8 %.

Roubovaný kopolymer, použitý jakožto stabilizátor při shora popsaném způsobu, se připraví tímto způsobem:

12-Hydroxystearová kyselina se autokondenzuje na číslo kyselosti asi 31 až 34 mg KOH/g, což odpovídá molekulové hmotnosti 1650 až 1800, a pak se nechá reagovat s ekvivalentním množstvím glycidylmetakrylátu. Výsledný nenasycený ester se kopolymenuje s methylmetakrylátem a s glycidylmetakrylátem ve hmotnostním poměru 49 : 46 : 5 a takto získaný kopolymer se nakonec nechává reagovat s metakrylovou kyselinou a s p-nitrobenzoovou kyselinou v přítomnosti terciárního aminu jakožto katalyzátoru v poměru 0,070 hmotnostních dílů metakrylové kyseliny a 0,109 hmotnostních dílů p-nitrobenzoové kyseliny vždy na 100 dílů kopolymeru.

B.

Modifikace mikročástic pomocným polymerem

Do nádoby, vybavené stejně jako je uvedeno v odstavci A., se dává 58,136 dílů disperze, získané podle odstavce A., a 12,581 dílů xylenu.

Dávka se zahřeje na 115 °C a udržuje se

na této teplotě za přidávání následujících předem smíšených složek konstantní rychlostí po dobu tří hodin:

## Díly hmotnostní

Methylmetakrylát	3,036
2-Hydroxyethylakrylát	1,732
Metakrylová kyselina	0,450
Butylmetakrylát	3,355
2-Ethylhexylakrylát	3,464
Styren	5,189
terc.-Butylperbenzoát	0,411
primární oktylmerkaptan	0,096
Roubovaný kopolymer jakožto stabilizátor (33% roztok shora popsaný)	1,357

Když je přidávání ukončeno, udržuje se reakční směs na teplotě 115 °C po dobu tří hodin k zajištění dokonalé konverze monomerů. Směs se pak ochladí na teplotu 100 °C a pak se do směsi přidá 2,548 dílů butoxyethanolu a 7,645 dílů butylacetátu.

Vzniklá disperze má celkový obsah pevných látek 37,0 %, obsah neropustného gelu (zjištovaný extrakcí tetrahydrofuranem) je 26,6 %.

## Příklad 3

## A.

Příprava zesítěných polymerních mikročástic

Do nádoby, vybavené míchadlem, teploměrem a zpětným chladičem, se vnese:

## Díly hmotnostní

Alifatický uhlovodík (teplota varu 200 až 240 °C, obsah aromatických látek 0,5 %)	9,923
Alifatický uhlovodík (teplota varu 140 až 156 °C, obsah aromatických látek 0,05 %)	24,555

Nádoba se propláchně inertním plynem a vsázka se zahřeje za míchání na teplotu 100 °C.

Do reaktoru se přidají tyto předem smíšené složky:

## Díly hmotnostní

Methylmetakrylát	1,795
Metakrylová kyselina	0,037
Azodiisobutyronitril	0,143
Primární oktylmerkaptan	0,022
Roubovaný kopolymer jakožto stabilizátor (33% roztok popsaný v příkladu 1)	0,666

Obsah nádoby se udržuje na teplotě 100 °C za míchání po dobu 30 minut k naočkování disperze a pak se přímo do nádoby přidávají následující předem smísené složky rovnocírnou rychlostí po dobu tří hodin za teploty rovněž udržované na 100 °C a za míchání a promývání inertním plynem;

## Díly hmotnostní

Roubovaný kopolymer jakožto stabilizátor (33% roztok popsaný v příkladu 1)	6,252
Methylmetakrylát	28,406
Metakrylová kyselina	0,302
Hydroxyethylakrylát	1,207
N-Methylolakrylamid (60% roztok ve vodě)	1,932
Azodiisobutyronitril	0,188
Alifatický uhlovodík (teplota varu 140 až 156 °C, obsah aromatických látek 0,05 %)	15,175

Když je přidávání ukončeno, udržuje se teplota reakční směsi na 100 °C po dobu dalších 30 minut za míchání a za promývání inertním plynem.

Tyto složky se předmísí a přidají se do obsahu v nádobě:

## Díly hmotnostní

para-Toluensulfonová kyselina	3,112
Aceton	6,224

Teplota se pak zvýší na 140 °C a při této teplotě se obsažené rozpouštědlo vyuvaří a recykuje se. Malé množství vody, zavedené N-methylolakrylamidem se odstraní v malém separátoru v recylizačním potrubí v průběhu tohoto zahřívání.

Takto získaným produktem je jemná disperze zesítěných polymerních částic s celkovým obsahem pevných látek 38,8 % a s obsahem gelovitých látek, neropustných v žádném rozpouštědle, 36,9 %, jak stanoveno extrakcí tetrahydrofuranem.

## PŘEDMET VÝNALEZU

Povlaková hmota, vyznačená tím, že obsahuje (A) akrylový filmotvorný polymer, odvozený od alespoň jednoho alkylesteru kyseliny akrylové nebo metakrylové, popřípadě ve směsi s jinými ethylenicky nenasycenými monomery, (B) těkavé kapalné organické rozpouštědlo polymeru (A), (C) mikročástice zesítěných adičních polymerů, vyrobiteľné disperzní polymerací ethylenicky nenasycených monomerů v alifatické uhlovodíkové kapalině, která je rozpouštědlem monomerů avšak zároveň neropustným vytvářeného polymeru, v přítomnosti stabilizátoru disperze, jehož molekuly obsahují

## B.

Modifikace mikročastic pomocným polymarem

To nádoby, vybavené stejně jako je uvedeno v odstavci A., se vnese 57,239 hmotnostních dílů disperze, získané způsobem podle odstavce A. Vsázka se zahřeje za míchání na teplotu zpětného toku (140 až 145 °C).

Pak se přidávají předem smísené složky po dobu tří hodin do vraceného refluxovaného rozpouštědla konstantní rychlostí tak, aby byly monomery zředěny alespoň stejným objemem vraceného destilátu ředitla. Směs má toto složení:

## Díly hmotnostní

Roubovaný kopolymer jakožto stabilizátor (33% roztok popsaný v příkladu 1)

Methylmetakrylát	3,267
Hydroxyethylakrylát	1,708
Metakrylová kyselina	0,170
Butylmetakrylát	3,308
2-Ethylhexylakrylát	3,415
Styren	5,116
terc.-Butylperbenzoát	0,339

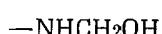
Když je přidávání ukončeno, udržuje se reakční směs na teplotě zpětného toku po dobu dvou hodin k zajištění dokonalé konverze monomerů.

Směs se pak ochladí na teplotu 100 °C a pak se přidá směs:

Butoxyethanol	5,064
Butylacetát	16,507

Vzniklá disperze má celkový obsah pevných látek 41,4 % a obsah gelovitého materiálu, neropustného v žádném rozpouštědle, je 22,7 %, jak stanoveno extrakcí tetrahydrofuranem.

alespoň jednu polymerní složku, která je solvatovatelná uhlovodíkovou kapalinou a alespoň jednu jinou složku, která není solvatovatelná uhlovodíkovou kapalinou a je schopna asociace s vytvářeným polymarem, přičemž alespoň jeden z monomerů obsahuje hydroxymethylaminoskupinu vzorce



nebo alkoxymethylaminoskupinu vzorce



kde R znamená alkylovou skupinu s 1 až 4 atomy uhlíku a alespoň jeden jiný monomer obsahuje funkční skupinu schopnou reakce s uvedenou hydroxymethylaminoskupinou nebo s alkoxymethylaminoskupinou za podmínek polymerace, vybranou ze souboru zahrnujícího hydroxylovou skupinu, karboxylovou skupinu a karboxyamidovou skupinu, přičemž tyto mikročástice jsou nerozpuštěné a jsou trvale dispergovány v roztoku polymeru (A) v rozpouštědle (B) a dá-

le obsahuje (D) další akrylový polymer, který je asociován s mikročásticemi a který je rozpustný v rozpouštědle (B) a který je pro své složení slučitelný s polymerem (A), přičemž mikročástice (C) spolu s podílem polymeru (D), který se z mikročastic působením rozpouštědla (B) nerozpouští, tvoří hmotnostně alespoň 2 %, vztaženo na hmotnost polymeru (A), mikročastic (C) a nerozpuštěného podílu polymeru (D).