



Patent dodatkowy
do patentu _____

Kl. 23 d, 3

Zgłoszono: 23.V.1966 (P 114 717)

Pierwszeństwo: _____

MKP C 11 c , 5/00

Opublikowano: 15.IX.1967

UKD

Współtwórcy wynalazku: Maria Lutze-Birk, Jerzy Skotnicki, Jerzy Murawski, Edward Krzysztoporski, Jan Magda

Właściciel patentu: Instytut Przemysłu Drobego i Rzemiosła, Warszawa (Polska)

Tworzywo do zniczków palące się barwnym płomieniem

1

Przedmiotem wynalazku jest palące się barwnym płomieniem tworzywo do bezknotowych zniczków.

Dotychczas produkowane znicze, w szczególności nagrobkowe, wykonywane były podobnie do świec i zawierały knot oraz materiał palny, jak parafinę, stearynę, oleje, woski, itp. Tego rodzaju znicze paliły się żółtawym płomieniem i nie dawały barwnych efektów. Wprowadzenie dodatków soli barwiących płomień nie dało spodziewanych wyników, gdyż sole te nie były pobierane przez knot, a poza tym kolor płomienia był maskowany przez żółtawy płomień palącej się parafiny.

W związku z tym zachodzi potrzeba dobrania takiego tworzywa palnego znicza, które paliłoby się bezbarwnym płomieniem oraz zdolne byłoby przeniesić do płomienia specjalnie dobraną mieszaninę substancji barwiących płomień. Opis patentowy niemiecki nr 646129 wskazuje na możliwość użycia paraformaldehydu jako tworzywa palnego bezknotowych zniczków. Jednak doświadczenia wskazują, że paraformaldehyd zmieszany z substancjami barwiącymi płomień oraz niewielkim dodatkiem parafiny jako lepiszczem daje bardzo słabe efekty świetlne, gdyż zdolność paraformaldehydu do przenoszenia soli metali do płomienia jest ograniczona. Ponadto dodatek parafiny do masy palnej powoduje maskowanie barwnych efektów w płomieniu.

Celem wynalazku jest otrzymanie tworzywa do bezknotowych zniczków dekoracyjnych, palących się

2

kolorowym płomieniem. Cel ten został osiągnięty dzięki zastosowaniu nowego tworzywa znicza. Tworzywo do zniczków według wynalazku stanowi mieszaninę 75—80% wagowych paraformaldehydu i 20—25% wagowych glikolu etylenowego z niewielkim dodatkiem znanych substancji barwiących płomień. Jako substancje barwiące płomień stosuje się: dla zielonej barwy płomienia — estry kwasu borowego i alkoholi wielowodorotlenowych, dla niebieskiej barwy płomienia — mieszaninę soli miedzi i cyny, dla czerwonej barwy płomienia — organiczne i nieorganiczne sole litowe, dla żółtej barwy płomienia — sole sodowe kwasów organicznych.

15 Poniżej podano przykłady tworzywa do zniczków palących się płomieniem o różnym zabarwieniu.

Przykład I. Tworzywo do znicza palącego się zielonym płomieniem:

20 paraformaldehyd	75—80% wagowych
glikol etylenowy	20—25% „
ester kwasu borowego i glikolu etylenowego	1—3% „

25 Przykład II. Tworzywo do znicza palącego się niebieskim płomieniem:

paraformaldehyd	75 —80% wagowych
glikol etylenowy	20 —25% „
chlorek miedziowy dwuwodny	1 —2% „
30 chlorek cynowy	0,5—1% „

Przykład III. Tworzywo do znicza palącego się czerwonym płomieniem:

paraformaldehyd	75—80% wagowych
glikol etylenowy	20—25% „
chlorek litowy	1—3% „

Przykład IV. Tworzywo do znicza palącego się żółtym płomieniem:

paraformaldehyd	75—80% wagowych
glikol etylenowy	20—25% wagowych
cytrynian sodu	1—3% wagowych

Zastrzeżenie patentowe

Tworzywo do zniczów palące się barwnym płomieniem, **znamiennie tym**, że stanowi je mieszanina 75—80% wagowych paraformaldehydu i 20—25% wagowych glikolu etylenowego z niewielkim dodatkiem znanych substancji barwiących płomień jak: estry kwasu borowego i alkoholi wielowodorotlenowych, sole miedzi i cyny, sole litu lub sole sodowe kwasów organicznych.

Dokreślono jedną poprawkę

