



M E M O R I A D E S C R I P T I V A

para un certificado de adición por " Mejoras introducidas
en el objeto de la patente principal número 113821 " a fa-
vor de la razón social I.G. Farbenindustrie Aktiengesellschaft
residente en Frankfurt am Main (Alemania) Mainzerlandstrasse
núm. 28.-

::*:*:*:*:*:*:*:*:*:*:*:*:*:

Por la solicitud de patente núm. 113821 y su adición
núm. 113822 se ha protegido la preparación de diazoamino -
combinaciones por la actuación de cualesquiera combinaciones
diazoicas sobre aminas primarias de la serie del benzol las
que al mismo tiempo contienen grupos carboxilo y sulfo o va-
rios grupos carboxilo o también varios grupos sulfo.

Ahora bien se ha hecho además la observación de que la
formación de diazoaminocombinaciones no se limita a las ami-
nas primarias de la serie del benzol, sino que también las
aminas primarias solubles en agua de sistemas polinucleares



que a consecuencia de la posición de los sustituyentes respecto al grupo amino no se prestan ya para la formación de colorantes azoicos, como por ejemplo el ácido 1-naftilamina-2,4-disulfónico, dan fácilmente diazoaminocombinaciones con combinaciones diazoicas. La cópula puede efectuarse en forma ácida neutra o alcalina. Las sales alcalinas de estas nuevas diazoaminocombinaciones son cuerpos muy estables y como los productos de la patente principal, pueden mediante ácidos volverse a transformar en sus componentes.

E J E M P L O 1

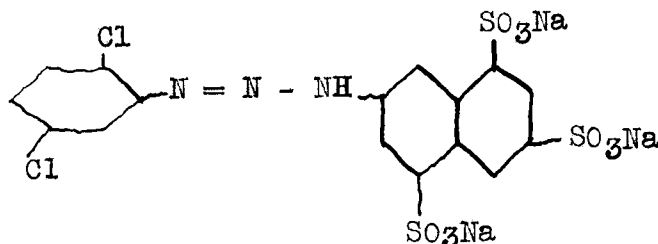
152 partes en peso de 3-nitro-4-amino-1-metilbenzol se diazoan en la forma usual con 300 partes en peso de ácido clorhídrico bruto y 69 partes en peso de nitrato sódico y la combinación diazoica se agrega poco a poco, a una disolución alcalina enfriada de 303 partes en peso de ácido 1-naftilamina-2,4-disulfónico. La sal alcalina se separa en su mayor parte y mediante cloruro sódico puede aislarse totalmente. Sifonando y secando se forma un polvo amarillo cuya disolución en agua no presenta por ejemplo con ácidos naftol-sulfónicos ninguna formación de colorante y con ácidos forma de nuevo fácilmente ácido 1-naftilamina-2,4-disulfónico y sal de 3-nitro-1-metilbenzol-4-diazonium.

E J E M P L O 2

La disolución obtenida en la forma usual de cloruro 2,5-diclorobenzol-1-diazonium con 161 partes en peso de 2,5-dicloranilina y ácido clorhídrico y nitrato sódico, se vierte en una disolución neutra de ácido 2-naftilamina-4,6,8-trisulfónico y el producto de reacción ácido al congo se neutraliza preferentemente con acetato de sodio. Después de breve tiempo se termina la formación de la diazoaminocombina-



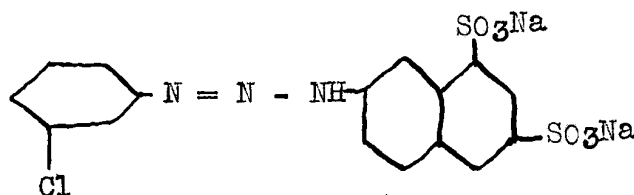
ción de la fórmula:



la cual, después de agregar cloruro sódico, se separa como sal sódica fácilmente soluble en agua, que se aísla y seca en la forma usual. La diazoaminocombinación puede disociarse en disolución acuosa y mediante ácido fácilmente en los componentes de partida:

EJEMPLO 3

Si en el ejemplo 2 se reemplaza la 2,5-dicloranilina por la cantidad equivalente de m-cloranilina y el ácido 2-naftilamina-4.6.8-trisulfónico por la cantidad correspondiente de ácido 2-naftilamina-6.8-disulfónico y se procede en lo demás como en el ejemplo 2, entonces se obtiene en análoga forma la diazoaminocombinación de la fórmula:



como polvo amarillento fácilmente soluble en agua y que mediante ácido se disocia nuevamente en sal de 3-clorobenzol-1-diazonium y ácido naftilamina-disulfónico.

EJEMPLO 4

En igual forma mediante cópula de 1-cloro-2-aminonafalina diazoada con ácido 2-naftilamina-4.6.8-trisulfónico se obtiene una diazoaminocombinación que se presenta como polvo parco fácilmente soluble en agua de sal sódica neutra que mediante ácido se puede disociar en la sal de 1-cloronaf-

