

Eastman

10 date

127

May 22, 1957

Rif.n. 600/rl

Dr. Maurice L. Huggins

Research Laboratory
Eastman Kodak Co.

ROCHESTER 4, New York, U.S.A.

Dear Mr. Huggins,

please excuse our long delay in answering to you letter of March 9, but during this period Prof. Natta has been unwell and he is not yet completely recovered.

Prof. Natta concedes with pleasure the permission to reproduce the figure of the isotactic polystyrene structure, from the paper appeared on *Makromolekulare Chemie*, 16, 77 (1955), and I am sending you, under a separate cover, some of Prof. Natta's reprints on isotactic polymers.

Truly yours,

Rossana Lemma
(secretary to Prof. Natta)

Research Laboratory
Eastman Kodak Co.
Rochester 4, New York
U. S. A.

March 9, 1957

MAR 13 1957
600 ACH

Prof. G. Natta
Istituto di Chimica Industriale del Politecnico
Milano, Italy

Dear Prof. Natta:

First let me congratulate you on the very fine work you have been doing, especially that concerned with isotactic polymers. It is both interesting and important. I hope you will be kind enough to send me reprints.

Next, may I have permission to reproduce the figure of the isotactic polystyrene structure, from your paper with Corradini in Makromol. Chem 16, 77 (1955), in a small book which John Wiley and Sons are publishing soon for me, under the title: The Physical Chemistry of High Polymers? This is an outgrowth of my lectures in Japan in 1955-56.

I am also writing the Editor of Makromolekulare Chemie for his permission. With the figure, in my book, I shall of course give a specific reference to its source and there will be a more general acknowledgment in the Preface.

Sometime I hope to have a chance to discuss many scientific matters with you. I am planning to be at the International Symposium on Macromolecular Chemistry in Prague in September and hope that you, too, will be there.

Sincerely yours,

Maurice L. Huggins
Maurice L. Huggins

mirrored
stuck
x
--

177-784
-194
195
~~198~~
201
202
204
205

ni

339
February, 14, 1957

To the

Interscience Publishers, Inc.
250 Fifth Avenue

NEW YORK 1 - N.Y. - U.S.A.

We received your statement of January 1, 1957, for the amount of 17.96 (ref. 63,243 - Dec. 17, 1956). We cannot pay to you this amount as we do not know exactly its object. Please, let us know it, so we may pay your invoice. We should prefer if you specify always on your statements their objects.

Please, send to us also a list of your invoices, concerning reprints of our Institute and of Professor Natta, that are not yet paid by us (by completing this list with the reference, title and so on of the reprints).

Awaiting your reply, we send you best regards.

Very truly yours,

f. the Director of the
Institute

MONTECATINI


ISTITUTO DI RICERCHE "G. DONEGANI",
MILANO

*G. Belli
Pantano*
Data 31/1/1966

PROMEMORIA

per:

Sig. Dott. R. Pirani
BREV - SEDE

e p.c. Prof. Natta 
Prof. Mazzanti
Ing. De Varda
Prof. Pino
Ing. Carloni

Oggetto: Caso Kodak - Giappone

Egregio Dottore,

Le mando una relazione riguardante le prove di polimerizzazione del propilene da noi effettuate per il caso Kodak - Giappone.

Queste prove hanno dimostrato che il catalizzatore Kodak contiene monocloruro di alluminio di etile e che la sua attività, nella polimerizzazione del propilene, è essenzialmente dovuta al sistema catalitico $\text{Al}(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{Cl}/\text{TiCl}_3$ già rivendicato da Montecatini.

Con i migliori saluti.

Paolo Longi
(Paolo Longi)

15 Luglio, 1964

Carillo
Castro
dv/na

Sig.
Dr. Gino SPERZA
Amministratore Delegato
della Società
S e d e

2058

Oggetto: Nostre offerte di licenza sul polipropilene
in U.S.A. -
Eastman Kodak Co. -

Alla ns. offerta del 10 febbraio la Eastman risponde solo ora e in senso negativo.

Avevamo anticipato che la Eastman, anziché a Montecatini, si sarebbe rivolta per una licenza alla Du Pont, per avvalersi delle royalties rilette che, in base all'accordo Montecatini/Du Pont, dobbiamo versare ai "Du Pont Licensees".

A dire il vero non ci aspettavamo una risposta completamente negativa, per cui dovremo riflettere a lungo e molto seriamente sui prossimi passi che dovremo intraprendere.

Per quanto riguarda il brevetto italiano No. 653.627 da Eastman segnalatoci, Brey lo sta esaminando, ma a prima vista non sembra di particolare rilevanza, in quanto copre soltanto la preparazione, con un catalizzatore più complicato del nostro, di un polipropilene che non sembra si differenzi sostanzialmente da quello da noi protetto.

Con deferenti saluti.

"B R E V E T T I"

all/
lettera Eastman del 10/7/64

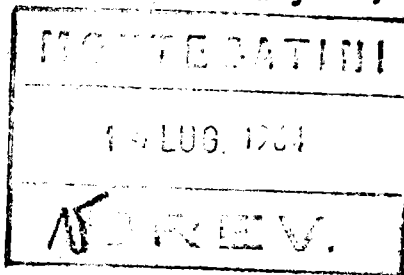
EASTMAN KODAK COMPANY

ROCHESTER 4, NEW YORK

TELEPHONE
AREA CODE 716 LOCUST 2-8000

GENERAL OFFICES
145 STATE STREET

July 10, 1964



Dr. G. de Varda
Montecatini BREV
Largo G. Donegani, 1-2
Milano, ITALY

Dear Dr. de Varda:

We delayed answering your letter of February 10 regarding United States Patents 3,112,300 and 3,112,301 until we had an opportunity to carefully recheck the whole situation. Your offer to grant licenses under these patents is greatly appreciated.

As I told you in Rochester, it is the policy of our company not to knowingly infringe the valid patent rights of others just as we expect others to respect our valid patent rights. Therefore we have given very careful consideration to the question of whether we need a license under the above patents in order to sell in the United States the products we are now selling.

After very careful and painstaking work by our chemical and physical analytical experts at laboratories at several locations, we have come to the conclusion that the products we are selling are clearly outside the scope of the above patents.

As I also told you on the occasion of your visit to Rochester, we are selling polypropylene abroad only in those countries where no infringement problem exists. Some of your people in Venezuela have raised a question concerning our sales there. It is our conclusion after careful study of your Venezuelan patents, that the products we are selling in Venezuela are clearly outside the scope of your patents there, and we informed our Venezuelan associates accordingly.

In the course of our studies in connection with your United States patents, we took the opportunity to study a number of the polypropylenes now on the market, including that of Montecatini. As a result of that study, we feel that we should bring

AIR MAIL

14. AUG. 1964

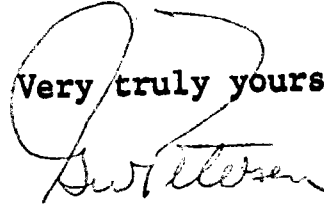
Dr. G. de Varda--2

July 10, 1964

to your attention our Italian Patent 653,627. We also wish to inform you that we are prepared to grant to you a nonexclusive license under such patent on reasonable terms. If this is of interest, we shall be happy to consider the next steps.

Best personal regards.

Very truly yours,



Assistant Director
Patent Department

GWPetersen:amd
Air Mail

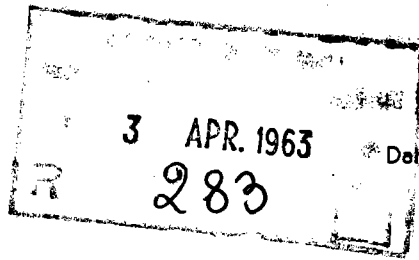
MONTECATINI

Società Generale per l'Industria Mineraria e Chimica

AMMINISTRATORE DELEGATO

PROMEMORIA

Q/28



per il Sig.

**Ing. ORSONI
Ing. DE VARDA
Ing. BALLARNO
Prof. NOBILI**

p.c.

Prof. NATTA

Carbello **HAITMAN KORAK**

Con riferimento alla mia lettera del 6 marzo al prof. Natta ed alla sua risposta del 12 marzo, sono d' accordo con quest' ultimo di aspettare qualche mese a pubblicare il secondo lavoro, in attesa delle reazioni di Haitman Korak al primo.

Ciò permetterà anche, come occorre al prof. Natta, di completare le ricerche in corso per avere una più ampia documentazione.

Cordiali saluti,

Pampuan

46.12.1962

RIFERIMENTI		DESTINATARIO
Va.	No. GM/sg	→ HEV/Sede
OGGETTO		
Eastman Kodak		

Carbella

pe.Sig.Ing/ Giustiniani
 pe.Sig.Ing. Ballabio
 pe.Sig.Ing. Orsoni
 pe.Sig.Pref.Pine
 pe.Sig.Prof. Natta

Per fornire i nostri commenti alla bozza di lettera per Mr Petersen preparata da Bref, ed a completamento delle notizie riportate nel rapporto 20/Rice/1962 (Questione Eastman Rochester), riassumiamo ora i risultati ottenuti nelle prove effettuate dopo la compilazione di tale rapporto.

1- Impiego di NE- dimetilacetamide come terzo componente dei sistemi catalitici Eastman

Sostituendo la NE-dimetilacetamide all'esametilfosforamide abbiamo ottenuto in pratica gli stessi risultati.

Anche per i polimeri preparati in presenza di NE-dimetilacetamide la massima temperatura di fusione riscontrata (sui grezzi o sulle frazioni non estraibili con eptano bollente) è stata di 175°C/

2- Impiego di $AlEt_2$ al posto di $AlEtCl_2$

Nel brevetto Eastman USP 2.969.345 è esemplificata soltanto l'uso di composti di alluminio del tipo $AlEtCl_2$. Anche nel testo del brevetto viene indicato come preferibile l'uso di $AlEt_2$.

Il brevetto comprende però genericamente anche l'uso di di-bromo e di-iodio derivati (v. rivendicazione 10).

Abbiamo ritenuto interessante effettuare delle prove anche con $AlEt_2$ in quanto sappiamo che gli alchil iodio derivati di alluminio forniscono in generale la più alta stereospecificità.

In prove di polimerizzazione del propilene, effettuate nelle seguenti condizioni:

-temperatura 50°C;

-pressione 5 at;

-sistema catalitico $TiCl_3$ - $AlEt_2$ - esametilfosforamide, oppure $TiCl_3$ - $AlEt_2$ - NE diacetamide (rapporti molari 1:1:0,5 oppure 2:1:1),

si sono ottenuti polimeri grezzi del propilene aventi un contenuto massimo di frazione isotattica (non estraibile con eptano bollente) del 99 %/

La massima temperatura di fusione riscontrata nei polimeri ottenuti in queste prove è stata 176°C.

./.

RIFERIMENTI

DESTINATARIO

Vs.

N.
01/ag

REEV Sede

OGGETTO

-2-

Le produzioni di polimero sono state molto limitate, dall'ordine 1 + 4 grammi di polimero per grammo di $TiCl_3$ per ora. Impiegando $AlEt_2I$, evidentemente in assenza di terzo componente (condizioni che rientrano nei nostri brevetti base) si ottiene, a parità di condizioni, un polimero del propilene del tutto simile, ma le velocità medie di polimerizzazione sono dell'ordine di 10-15 gr/gr/ora.

Ricordiamo che con il sistema catalitico normalmente da noi impiegato ($TiCl_3$ ARA- $AlEt_2Cl$) si osservano nelle condizioni sopra indicate, velocità medie di polimerizzazione dell'ordine dei 50 gr/gr/ora.

Pur corrispondendo a condizioni di scarso interesse pratico, a causa della bassa velocità di polimerizzazione, è importante osservare che un sistema catalitico a tre componenti basato sull'impiego di $AlEt_2I$, fornisce solo l'1% di gomma amorfa + stereoblocchi. Pertanto, il prodotto ottenuto potrebbe in pratica corrispondere ad una delle caratteristiche indicate da Eastman per il polipropilene Kingport; ossia assenza di macromolecole amorphe.

3- Esame di rapporti $AlEt_2I$; terzo componente eguali e superiori a 1

Le prove effettuate precedentemente alla compilazione del rapporto 26/RICE/1777, erano basate sull'impiego di rapporti molari $AlEt_2I$ terzo componente eguali a 2. E' questo il rapporto indicato come preferibile nel brevetto US 2.969.345.

Anche la presenza di alluminio dietilmonocloruro nei sistemi catalitici tipo Eastman, è stata accertata da noi per rapporti molari intorno al valore sopra indicato.

In alcune prove orientative effettuate a 5 at con rapporti molari $AlEt_2Cl_2$; terzo componente = 1:1, era stato osservato che non si aveva in pratica alcuna polimerizzazione del propilene.

Abbiamo però voluto estendere tali prove anche all'impiego di particolari condizioni, più precisamente all'uso di propilene monomero allo stato liquido, con piccole quantità di solvente inerte.

L'elevata concentrazione di monomero così realizzata ci ha consentite di ottenere polimeri del propilene, pur impiegando rapporti molari 1:1 o di poco superiori/ Le velocità medie osservate sono molto basse (valore massimo osservato per ora 2 gr/gr $TiCl_3$ /ora).

Un esame completo del contenuto di isotattico e delle proprietà fisiche dei polimeri ottenuti in queste condizioni richiederà circa 8 giorni.

./.

RIFERIMENTI

DESTINATARIO

Va.

№.



REV/Seid

OGGETTO

02/45

-3-

A
N
Z
I
E
R
E
I
N
F
O
R
M
A
Z
I
O
N
E
C
O
M
M
U
N
I
C
A
Z
I
O
N
E

I valori sino ad ora trovati per le temperature di fusione di questi polimeri non sembrano particolarmente interessanti in quanto sono di circa 172 e 174°C.

La possibilità di polimerizzare il propilene nelle condizioni sopra citate sembra però di notevole importanza, in quanto vi sono alcune indicazioni che per rapporti molari AIBN, a temperature 101 e superiori, non si ha in pratica formazione di oligomeri distillato-alcolici.

Iniziano ora le prove per confermare l'assenza o la presenza di AIBN in queste condizioni.

Tenuto conto dei risultati sperimentali sopra riportati e del corso che non si voglia attendere la conclusione delle prove ulteriori in corso, Vi proponiamo di apportare alla bozza di lettera per Sig. Ferrara del 27.11 le seguenti modifiche:

Nota 1 - modifica 1.1.1

Correggere il numero punto di fusione osservato per i polimeri grezzi in 170°C.

Nota 2 - modifica 2.1.1

Si può continuare a sostenere la presenza di monochloro nei oli stessi ossidati giungendo ad induriti nelle condizioni della prova del brevetto DE 1.292.111.

Possiamo però attenderci che d'ora che l'entità possa essere delle condizioni in cui non si ha in pratica formazione di monochloro e nelle quali si osserva, ma pure con velocità estremamente ridotte, la polimerizzazione stereospecifica del propilene.

Cordiali saluti.

SETTORE IDROCARBURI

*

PROMEMORIA

Data, 17 ottobre 1962

per Sig. Ing. De Varda-REY

pe. Sig. Ing. Giustiniani
 pe. Sig. Prof. Natta
 pe. Sig. Prof. Nobili
 pe. Sig. Ing. Grassi
 pe. Sig. Prof. Pino

Rapporto sulla Sua visita alla Eastman (Rochester)

Con riferimento al Suo pre-memoria del 15 ottobre c.a. Le trasmettiamo alcuni commenti alle note raccolte dalla sig.ra Peake durante l'incontro del 4 ottobre con i signori della Eastman.

Nelle pagine 3 e 4 è riportato che Eastman esclude la presenza di monochloruri nel catalizzatore tipo Kingsport. Ciò è in contrasto con i dati da noi raccolti alcuni mesi or sono e che sono stati oggetto di una pubblicazione su "La Chimica e l'Industria" e successivamente confermati per le vertenze che abbiamo in corso con la Eastman in Giappone.

Tutti i nostri dati potrebbero essere trasmessi a Eastman qualora lo ritenga conveniente.

Per esprimere un giudizio definitivo sulla validità delle affermazioni Eastman, sarebbe necessario sapere con quale metodo di analisi è stata da loro determinata la presenza di ALIBOL quando quest'ultimo composto è stato aggiunto al sistema Kingsport.

Le affermazioni riportate a pag.5, secondo cui il polipropilene Kingsport presenta spettri raggi X e I.R. eguali al prodotto ottenuto con monochloruri, indicano che Eastman ha abbandonato definitivamente la posizione iniziale secondo cui il polipropilene stereocentrico avrebbe posseduto una struttura diversa da quella isotattica.

E

Secondo quanto indicato a pag.7, il catalizzatore Eastman sarebbe basato sull'uso di TiCl₄.

Ritengo che ciò sia un errore fatto dalla sig.ra Peake nella compilazione di queste note, in quanto anche dal brevetto Coover US 2.969.345, esempio 4, risulta che l'impiego di TiCl₄ con ALIBOL, complessante fornisce prodotti molto più ricchi di frazioni aeree rispetto ai catalizzatori preparati da TiCl₄.

PROMEMORIAData, **17.10.1962****Sig. Ing. De Varda****segue - 2 -**

Nei stessi abbiamo ripetuto questo esempio 4 ed abbiamo trovato che il polipropilene ottenuto è prevalentemente costituito da frazioni amorfiche estraibili con distillatore.

sistema Il processo Kingsport è quindi basato, come abbiamo sempre pensato, sul TiCl_4 , AlEtCl_2 , e ossometilfenilferrocene.

A pag. 8 risulta che secondo Eastman i punti di fusione dei prodotti attualmente commercializzati per esempio da Avium e Hercules, hanno temperature di fusione tra 175 e 180°C .

Per parte nostra non abbiamo mai riscontrato sui prodotti commerciali temperature di fusione superiori a 175°C .

L'affermazione di Eastman dà nuovamente credito all'ipotesi di qualche discrepanza nel modo di determinare la temperatura di fusione.

A proposito di temperatura di fusione, confermiamo che abbiamo in corso altre determinazioni sui polimeri ottenuti secondo Eastman, come indicato nel nostro pre-memoria del 10 e.s. al sig. ing. Giustiniani.

I nuovi dati raccolti confermano temperature di fusione per le frazioni non estraibili con etano bollente intorno a 170°C .

Confermeremo anche la presenza di macromolecole amorfiche nei prodotti grossi ottenuti secondo Kingsport.

Se potessimo disporre dei campioni da Lei richiesti, come indicato a pag. 10, noi potremo in brevissimo tempo avere un confronto completo con il polipropilene ottenuto secondo i nostri processi e chiarire così i molti lati oscuri di questa situazione.

La informeremo via via di tutti i risultati che raccoglieremo in questo campo.

Cordiali saluti.


G. MAZZANTI

*Castella
Eastman
Kodak*

12.3.1963

no. rif. N. 176/ri

s.p.c. Ing. Orsoni
Ing. de Varda
Ing. Ballabio
Prof. Nobili

Eng. Ing. Piero Giustiniani
Administratore Delegato
Società Montecatini
S. e. S.

BARRETTI KODAK

Care Ingegnere,

con riferimento alla Sua lettera del 6.3, desidero informarla che un nostro lavoro relativo ai catalizzatori a base di dicloruro è attualmente in corso di pubblicazione su J. Polymer Science e dovrebbe uscire nel prossimo numero.

Sarà interessante vedere la reazione della Eastman Kodak. In tale lavoro sono svolti più dettagliatamente i risultati che avevamo pubblicato su Rubber & Plastic Age. Altre ricerche di laboratorio hanno esteso a rapporti diversi da 1:2 (corrispondenti agli esmpi dei brevetti della Eastman Kodak) i rapporti tra base di Lewis e dicloro alluminio monovalente. Tale studio è stato fatto perché i brevetti della E.K. comprendono rapporti tra 0,1 e 1 sebbene non vi sia nessun esempio che si riferisca a rapporti diversi di 1:2. Il lavoro comprende basi di Lewis diverse da quelle indicate da E.K. che presentano un'azione corrispondente.

Sono d'accordo con le Sue decisioni relative alla nostra politica rispetto alla Eastman Kodak. Però, dato che deve uscire pressantemente il nostro lavoro sul Polymer Science, penso che sia preferibile aspettare qualche mese a pubblicare il secondo lavoro, in modo da conoscere la reazione di E.K. al primo lavoro e anche allo scopo di completare le ricerche in corso in modo da dare ad esse un carattere più ampio e scientificamente più dimostrativo.

Cordiali saluti.

Giulio Natta

MONTECATINI

Società Generale per l'Industria Mineraria e Chimica

AMMINISTRATORE DELEGATO

Data, 6 marzo 1963

PROMEMORIA

G/va

per il Sig.

a. p.c.

Ing. GROSSI

Ing. DE VARDA

Ing. BALLABIO

Prof. NOBILI

Prof. NATTA

7 MAR 1963

176

EASTMAN KODAK

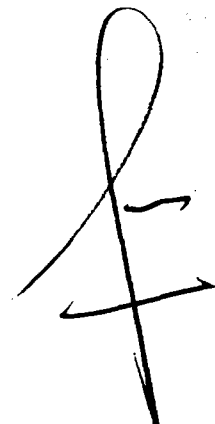
Mi riferisco alle varie note sull'argomento ed alle riunioni che abbiamo tenute il 5 marzo.

1. Per quanto riflette la situazione creata in Giappone dalla nostra opposizione alle domande di brevetti di Eastman Kodak ed all'azione di invalidazione promossa da quest'ultima nei confronti dei nostri brevetti, si riconosce che non vi è altro da fare se non continuare a difendere le nostre posizioni, e cioè proseguire nell'azione di opposizione a E.K. e difenderci adeguatamente nei confronti dell'azione promossa dalla stessa E.K.
2. Per quanto riflette invece i nostri rapporti con E.K. - Stati Uniti ho stabilito che alla lettera precedentemente inviata faccia seguito, al più presto, un'altra lettera nella quale - prendendo lo spunto dalla nostra intenzione di comunicare i risultati delle prove in corso - si dia comunicazione di questi risultati e si aggiungano anche, ove l'ulteriore esame ne confermi la validità, le considerazioni relative alla presenza di minierature.

In pari tempo i risultati degli studi eseguiti - e sui quali non esistono perplessità - dovranno essere oggetto di un articolo da far apparire possibilmente in una seria rivista inglese.

ERNV si farà parte diligente tutto per la lettera quanto per l'articolo; ed il prof. Natta è vivamente pregato di dare tutta la sua assistenza.

Cordiali saluti.



BY AIR MAIL

definitive quality is

January 6, 1963

*Carbelle
Eastman*

Mr. G. V. PETERSON
Assistant Director
Patent Department
EASTMAN KODAK CO.
ROCHESTER 3, N.Y.
(U.S.A.)

dv/RF/na

Dear Mr. Peterson,

Your letter of October 31, 1962 to Mr. de Varda was duly received and we thank you for it.

In your letter you confirm that the process involved in your Kingsport pilot plant is covered in your U.S. Patent No. 2,969,145.

The process as described in that patent had been investigated in our laboratories prior to receiving your letter and has been under study since.

While our investigations are not completed and may take some time yet, we wish to inform you in the meantime of an important conclusion which we have reached.

This conclusion is that, according to our experience, following the details described in the mentioned United States patent no polypropylene can be obtained showing crystallinity due to a steric structure different from isotactic structure, as defined by Prof. Natta.

Indeed the extraction of the crudes (obtained e.g. by working the examples of your patent) with boiling solvents shows, beside the presence of very small or small amounts ($\leq 0.5\%$ to 2%) of completely amorphous ether extractable substance, a content from 2% to 3% of stereoblock polymers,

*Eastman
Kodak*

./.

January 8, 1963.

extractable with boiling n-heptane and showing some isotactic structure. Also the insoluble residue has isotactic structure.

Other results are still being evaluated and we expect to let you know about them in due time.

In the meantime we will be waiting with interest for any comments you may have on the above.

Submission of samples of the polypropylene which results from your Kingston operation, as well as indication of the methods followed in your laboratories for determining the melting point and in analyzing the catalytic system for aluminum diethyl-monochloride would, we believe, be helpful for further clarifying the issues under discussion.

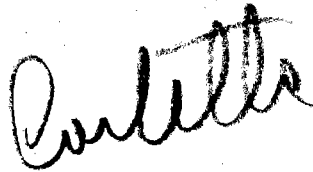
Waiting to hear from you, we remain,

Yours very truly,

"MONTESANTINI"

3 Gennaio, 1963

Sig.
Ing. Piero GIUSTINIANI
S E D E



Oggetto: Eastman Kodak - 

La lettera non è ancora partita.

Dato che le prove sono ancora in corso, ci sembra preferibile, per i motivi discussi recentemente con Lei, non dire troppo sui risultati sinora raggiunti, e che potrebbero essere ancora oggetto di rettifica.

Inoltre ogni nostra affermazione positiva o negativa in merito al punto di fusione Eastman (più elevato del nostro) oppure sulla presenza di monochloruro di Al alchile durante la polimerizzazione, potrebbe per noi risultare decisamente controproducente.

Pensiamo perciò di scrivere una lettera interlocutoria, press'a poco come da bozza allegata, limitandoci a fare precise asserzioni soltanto per quanto riguarda la struttura sterica (isotattica) del polipropilene ottenuto, sulla quale ci sembra non possano esserci dubbi. Questo potrà anche servire da introduzione ad un articolo da pubblicarsi, come previsto, su di una rivista americana, "ad usum" soprattutto del Patent Office, ribadendo questa questione strutturale.

Con ossequio.

"B R E V E T T I"



all/
bozza di lettera per Eastman.

B O Z Z A

dv/EP/na

January, 1963

Mr. G.V. PETERSON
Assistant Director
Patent Department
EASTMAN KODAK CO.
ROCHESTER 4, N.Y.
(U.S.A.)

Dear Mr. Peterson,

Your letter of October 31, 1962 to Mr. de Varda was duly received and we thank you for it.

In your letter you confirm that the process involved in your Kingsport pilot plant is covered in your U.S. Patent No. 2,969,345.

The process as described in that patent had been investigated in our laboratories prior to receiving your letter and has been under study since.

While our investigations are not completed and may take some time yet, we wish to inform you in the meantime of an important conclusion which we have reached.

This conclusion is that, according to our experience, following the details described in the mentioned United States patent no polypropylene can be obtained showing crystallinity due to a steric structure different from isotactic structure, as defined by Prof. Natta.

./.