

MECCANISMI E FORMULAZIONI PER POLIMERI INGEGNERISTICI: IERI, OGGI E DOMANI

Micaela Lorenzi Ethel Garlaschi Sabrina Zambotti

WORKSHOP

POLIMERI INGEGNERISTICI: Le nuove frontiere sull'autoestinguenza Verona, 15 Aprile 2014



SOMMARIO

- COMBUSTIONE E DEGRADAZIONE TERMICA DEI POLIMERI
- I RITARDANTI DI FIAMMA
- MECCANISMI DI RITARDO ALLA FIAMMA: 1) CON SVILUPPO DI CALORE, 2) GAS PHASE,3) DRIPPING, 4)CHAR, 5)INTUMESCENTE
- POLIMERI INGEGNERISTICI FR: PA, PBT, PET, PC, PC/ABS, PPO/HIPS, ABS, HIPS, POLISOLFONI
- CRITERI DI SCELTA
- CONCLUSIONI



LA COMBUSTIONE

REAZIONE CHIMICA DI OSSIDAZIONE

Con sviluppo di: **CALORE**

FUMO F GAS

FIAMMF

RISCALDAMENTO

DECOMPOSIZIONE

INNESCO

COMBUSTIONE

FASI della COMBUSTIONE:

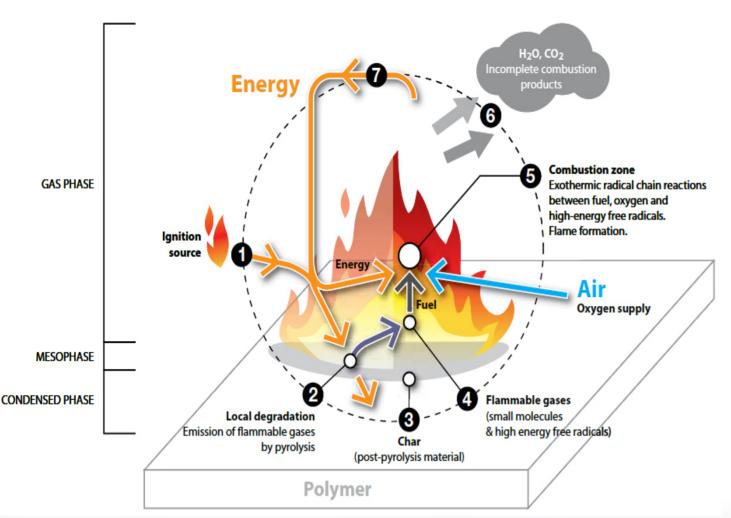
PROPAGAZIONE

REAZIONE DI TIPO RADICALICO

L'ossigeno è consumato per reazione con radicali Ho:

 $H \bullet + O_2 \rightarrow OH \bullet + O \bullet$

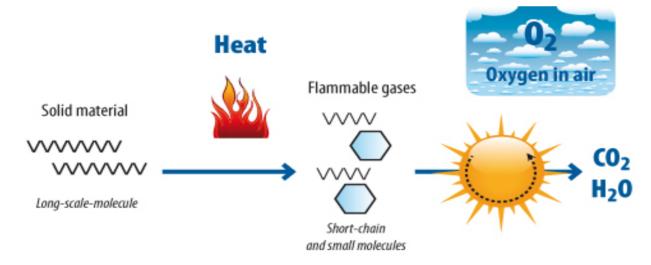
 $CO + OH \bullet \rightarrow CO_2 + H \bullet$



www.cefic-efra.com



AZIONE DEI RITARDANTI DI FIAMMA



www.cefic-efra.com

Pyrolysis

Free H⁺ and OH⁻ radicales break molecules down and enable reaction with 0₂

MECCANISMI	MODO DI AZIONE	AZIONE	FASE COMBUSTIONE
SVILUPPO DI VAPORE	FISICA	Raffreddamento Sviluppo di vapore	Rallentamento pirolisi Innalzamento limite di accensione
GAS PHASE	CHIMICA	Sviluppo di gas incombustibili	Inibizione delle reazioni radicaliche
CHAR	CHIMICA/FISICA	Raffreddamento Formazione strato carbonioso	Rallentamento pirolisi Riduzione scambio di calore
INTUMESCENTE	CHIMICA/FISICA	Raffreddamento Formazione strato carbonioso rigonfiato	Rallentamento pirolisi Riduzione scambi di calore
DRIPPING	CHIMICA	Scissione catena polimerica	Rallentamento pirolisi



LOI: Limiting Oxigen Index

Indice di Ossigeno delle materie plastiche

L'indice del limite di ossigeno (LOI) è la concentrazione di ossigeno minima, espressa in percentuale, che supporta la combustione di un polimero.

muice di Ossigeno delle ma	terre prasticire
Polimero	Indice di Ossigeno (% O ₂)
Polimetilmetacrilato	17.3
Polipropilene	17.5
Polistirene	17.8
Cellulosa (filtro di carta)	18.2
Acrilonitrile-Butadiene-Stirene (ABS)	18.8
Polietilen tereftalato	20.0
Poliariletere/polistirene (NORYL)	24.3
Poliammide 6,6	24.3
Policarbonato	24.9
Polifenilen ossido	30.0
Polisolfone	38.0
Polivinilcloruro	40.3
Politetrafluoroetilene	95.0

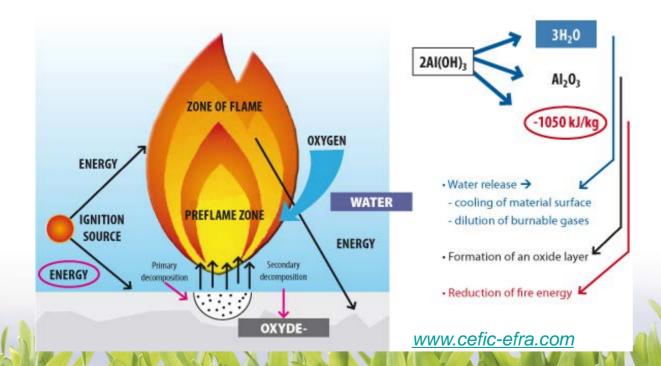


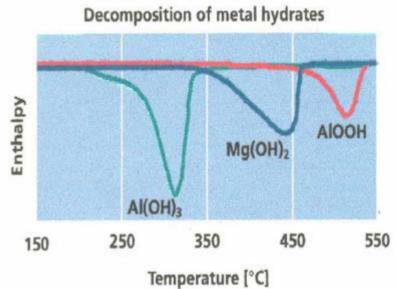
MECCANISMO SVILUPPO DI VAPORE



$$Mg(OH)_2 + 1220 \text{ kJ/kg} \rightarrow MgO + H_2O$$

2AlOOH +700 kj/kg
$$\rightarrow$$
 Al2O3 + H2O





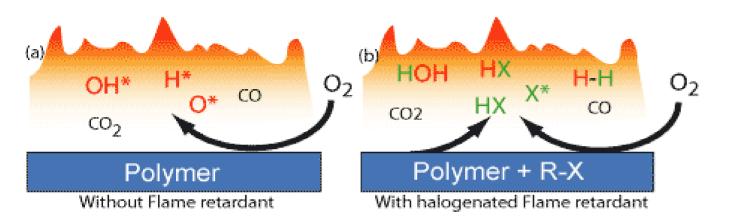
MECCANISMO FISICO in FASE GASSOSA E CONDENSATA

Raffreddamento del materiale e diluizione dei gas combustibili



MECCANISMO GAS PHASE

Per riscaldamento i ritardanti di fiamma alogenati generano acido alogenidrico che cattura i radicali attivi nella propagazione della catena di combustione.



FASE GAS
Esempio di SISTEMA REATTIVO:
Sostanze organiche bromurate
Sinergico Sb₂O₃

Combustione degli idrocarburi

CO + OH•
$$\rightarrow$$
 CO₂ + H•
RCH₃ + OH• \rightarrow RCH₂• + H₂O
RCH₂• + O₂ \rightarrow RCHO + OH•
H• + O₂ \rightarrow OH• + •O•

Interazione del ritardante di fiamma

Ritardante di fiamma sinergizzato con Antimonio



MECCANISMO CHAR

Esempio di SISTEMA REATTIVO:

AZIONE CHIMICA E FISICA IN FASE SOLIDA

Carbonizzazione del polimero con formazione di uno strato carbonioso che inibisce il processo di pirolisi riducendo il flusso di combustibile gassoso dal substrato polimerico.

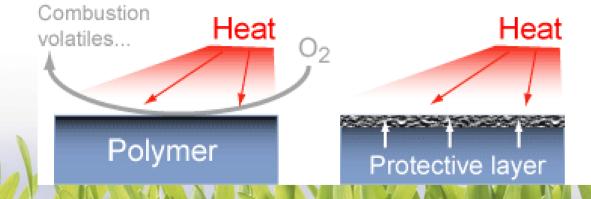
$$(NH_4PO_3)_n \xrightarrow{>250 \text{ °C}} (HPO_3)_n$$

$$P_{rot} \xrightarrow{O_2} P_4O_{10} \xrightarrow{HO_2} (HPO_3)_n$$

COMPOSTI BASE FOSFORO
POLIMERI CONTENENTI ETEROATOMI IN
CATENA

$$(\mathsf{HPO_3})_\mathsf{n} + \mathsf{C_x}(\mathsf{H_2O})_\mathsf{m} \quad \longrightarrow \quad [\mathsf{"C"]_x} + (\mathsf{HPO_3})_\mathsf{n} \mathsf{x} \; \mathsf{mH_2O}$$

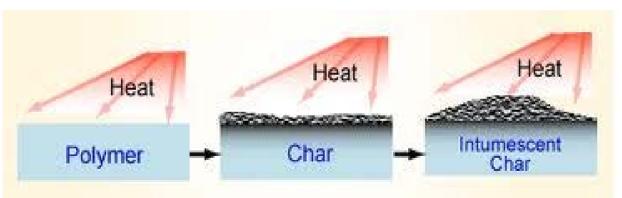
Reazione con rilascio di acido fosforico e successiva carbonizzazione

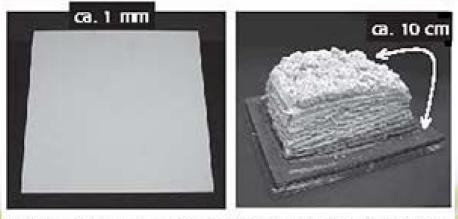




GREENCHEMICALS

Esempio di SISTEMA REATTIVO: AGENTE CARBONIFICO ACIDO INORGANICO, a base fosforo AGENTE SPUMIFICO, a base azoto





The thickness of the intumescent foam increases 10 to 100 fold that of the originally applied coating and insulates the substrate by its low thermal conductivity.

MECCANISMO INTUMESCENTE

AZIONE CHIMICA

REAZIONE IN FASE SOLIDA

Disidratazione o degradazione del polimero con formazione del CHAR.

Rigonfiamento dello strato protettivo.

REAZIONE IN FASE GASSOSA Sviluppo di gas non combustibile con formazione di radicali poco reattivi.



MECCANISMO DRIPPING O CHAIN SCISSION

AZIONE CHIMICA in FASE SOLIDA

Il riscaldamento del ritardante di fiamma genera composti reattivi che tagliano le catene del polimero, provocando un cambiamento di fase (trasformazione endotermica).



PRO E CONTRO DI OGNI MECCANISMO

MECCANISMO	+ PLUS	- MINUS
.\	 NESSUN PROBLEMA DI SALUTE O AMBIENTALE COSTO DISPONIBILITA' 	DOSAGGI ELEVATI CARATTERISTICHE MECCANICHE DISTRUTTE
• • •	 BASSO DOSAGGIO BASSO COSTO PRESERVANO LE MECCANICHE DISPONIBILITA' 	PROBLEMI AMBIENTALI E/O DI SALUTE PER LA PRESENZA DEL BROMO E DEL TRIOSSIDO.
.\	HALOGEN FREE IN ALCUNI CASI IL COSTO	 NON FUNZIONANO CON TUTTI I POLIMERI DOSAGGI ELEVATI MECCANICHE SCARSE IN ALCUNI CASI STABILITA' TERMICA IN ALCUNI CASI IGROSCOPICI DIFFICILE LAVORABILITA' C'E' COMUNQUE IL P DENTRO
	HALOGEN FREE	 POSSONO FUNZIONARE CON TUTTI I POLIMERI DOSAGGI ELEVATI MECCANICHE SCARSE IN ALCUNI CASI STABILITA' TERMICA IN ALCUNI CASI IGROSCOPICI DIFFICILE LAVORABILITA' C'E' SEMPRE IL P DENTRO
. \	 DOSAGGI MOLTO BASSI COSTO PRESERVA LE MECCANICHE PUO' FARE A MENO DELL'ANTIMONIO 	 FUNZIONA SOLO CON ALCUNI POLIMERI UTILIZZA PRODOTTI CON BASSA STABILITA' TERMICA.



POLIMERI INGEGNERISTICI: POLIAMMIDI

/ H	H O	0 /
(1	1 11	
$+N-(CH_2)$	₆ −Ň−Ü−(CI	$H_2)_4 - C + \frac{1}{n}$

Nylon 66

$$\frac{\begin{pmatrix} \mathbf{H} & \mathbf{O} \\ \mathbf{I} & \mathbf{\Pi} \end{pmatrix}}{\mathbf{N} - (\mathbf{C}\mathbf{H}_2)_5 - \mathbf{C} \frac{1}{n}}$$
Nylon 6

Ų.	

PE	17
ABS	18
PA	24
PC	27
PTFE	95

CARATTERISTICHE

CONSEGUENZE

LOI ABBASTANZA ALTO	BUONA RESISTENZA ALLA FIAMMA IN PARTENZA
ETEROATOMI IN CATENA	SVILUPPO DI GAS MENO INFIAMMABILI
T DI LAVORAZIONE TRA 230°C – 280°C	II FR DEVE ESSERE RESISTENTE ALLA T
HA ETEROATOMI IN CATENA	CHAR
POLICONDENZAZIONE, POLIADDIZIONI	DRIPPING
RETICOLA FACILMENTE	CROSS-LINK



POLIMERI INGEGNERISTICI: POLIAMMIDI

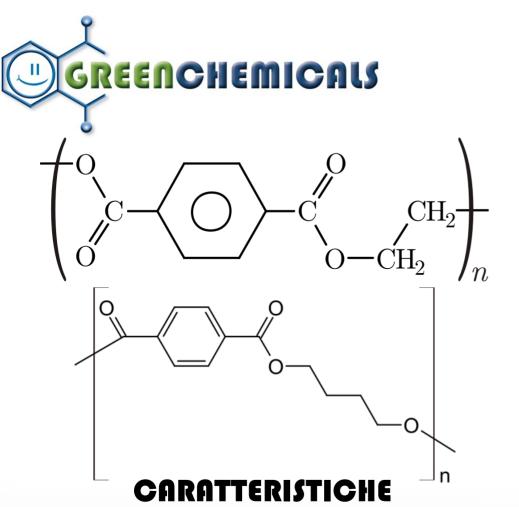
COSA	TEST	+		MECCANISMI COINVOLTI
IERI	-	NESSUN PROBLEMA DI SALUTE O AMBIENTALE	DOSAGGI ELEVATI	CON SVILUPPO DI CALORE
IERI 📥	UL94 V0	BASSO DOSAGGIO BASSO COSTO	ELIMINATO PER PROBLEMI AMBIANTALI	CON SVILUPPO DI CALORE
OGGI	UL94 V0	BASSO DOSAGGIO BASSO COSTO BUON COLORE	BROMURATO ANTIMONIO BASSA STABILITA' TERMICA	GAS-PHASE
OGGI	UL94 V0	BASSO DOSAGGIO BUON COLORE ELEVATA STABILITA' TERMICA BUONE MECCANICHE	COSTO BROMO, ANCHE SE POLIMERICO ANTIMONIO	GAS-PHASE
OGGI	UL 94 V0	COSTO HALOGEN FREE DOSAGGIO	COLORE ROSSO ESPLOSIVO	CHAR
OGGI	UL94 V0	HALOGEN FREE COLORE BIANCO BUONE MECCANICHE	COSTO STABILITA' TERMICA DOSAGGIO LAVORABILITA'	CHAR DRIPPING GAS-PHASE
OGGI	UL94 V2 (V0)	HALOBEN FREE COSTO DOSAGGIO	NO VO SE CARICATA FG	DRIPPING (CHAR)



POLIMERI INGEGNERISTICI: POLIAMMIDI

	COSA	TEST	+		MECCANISMI COINVOLTI
DOMANI	.\ ,,, .\.\.	UL94 V0	POLIMERI FR HALOGEN FREE COSTO MEGLIO PER SALUTE E AMBIENTE STABILITA' TERMICA PROPRIETA' MECCANICHE	POLIMERIZZAZIONE	CHAR DRIPPING GAS-PHASE
DOMANI	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	UL94 V0	HALOGEN FREE MAGGIOR ATTIVITA' BASSE CONCENTRAZIONI	COSTO R&D DISPONIBILITA	CHAR DRIPPING CROSS-LINK
OGGI/ DOMANI		UL94 V0	HALOGNE FREE COSTO	STABILITA' TERMICA IGROSCOPICITA' ATTIVITA'	CHAR DRIPPING CROSS-LINK





POLIMERI INGEGNERISTICI: POLI ETILEN TEREFTALATO POLI BUTILEN TEREFTALATO

lOI

PE	17	
ABS	18	
PET	25	
PBT	23	% O < PET
PC	27	
PTFE	95	

CONSEGUENZE

	LOI ABBASTANZA ALTO	BUONA RESISTENZA ALLA FIAMMA
	ETEROATOMI IN CATENA	SVILUPPA GAS MENO INFIAMMABILI
	T DI LAVORAZIONE PET 260°C – 290°C PBT 230°C-270°C	II FR DEVE ESSERE RESISTENTE ALLA T
	HA ETEROATOMI IN CATENA	CHAR
	POLICONDENZAZIONE, POLIADDIZIONI	DRIPPING attenzione agli acidi!
1	RETICOLA FACILMENTE	CROSS-LINK



POLIMERI INGEGNERISTICI: POLI ETILEN TEREFTALATO

•					
	COSA	TEST	+		MECCANISMI COINVOLTI
IERI		-	NESSUN PROBLEMA DI SALUTE O AMBIENTALE	DOSAGGI ELEVATI	CON SVILUPPO DI CALORE
OGGI		UL94 V0	BASSO DOSAGGIO BASSO COSTO BUON COLORE	BROMURATO ANTIMONIO BASSA STABILITA' TERMICA attenzione agli acidi!	GAS-PHASE
OGGI		UL94 V0	BASSO DOSAGGIO BUON COLORE ELEVATA STABILITA' TERMICA BUONE MECCANICHE	COSTO BROMO, ANCHE SE POLIMERICO ANTIMONIO attenzione agli acidi!	GAS-PHASE
OGGI		UL 94 V0	COSTO HALOGEN FREE	COLORE ROSSO ESPLOSIVO	CHAR
OGGI	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	-	HALOGEN FREE COLORE BIANCO	DEPOLIMERIZZANO CON UMIDITA' DIFFICILE UTILIZZO attenzione agli acidi!	CHAR DRIPPING GAS-PHASE
OGGI	·	-	HALOBEN FREE COSTO DOSAGGIO	TROPPO INTABILE TERMICAMENTE attenzione agli acidi!	DRIPPING

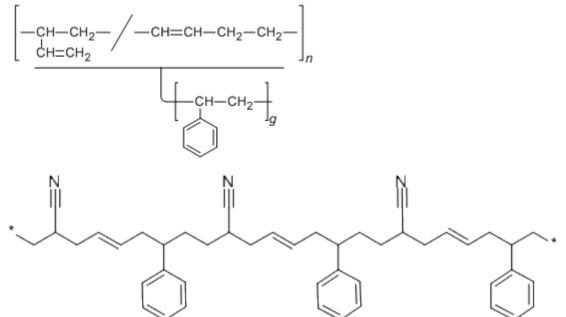


POLIMERI INGEGNERISTICI: POLI ETILEN TEREFTALATO POLI BUTILEN TEREFTALATO

	COSA	TEST	+		MECCANISMI COINVOLTI
OGGI/ DOMANI		UL94 V0	HALOGEN FREE COSTO	STABILITA' TERMICA IGROSCOPICITA' ATTIVITA'	CHAR DRIPPING GAS-PHASE
DOMANI	·\ \.\	UL94 V0	POLIMERI FR HALOGEN FREE COSTO MEGLIO PER SALUTE E AMBIENTE STABILITA' TERMICA PROPRIETA' MECCANICHE	POLIMERIZZAZIONE	CHAR DRIPPING GAS-PHASE
DOMANI		UL94 V0	HALOGEN FREE MAGGIOR ATTIVITA' BASSE CONCENTRAZIONI	COSTO R&D DISPONIBILITA'	CHAR DRIPPING CROSS-LIN
OGGI/ DOMANI		UL94 V0	HALOGNE FREE STABILITA' TERMICA	COSTO NUOVA TECNOLOGIA	CHAR



POLIMERI INGEGNERISTICI: ABS / HIPS



lOI

HIPS	17
ABS	18
PET	25
PBT	23
PC	27
PTFE	95

CARATTERISTICHE

CONSEGUENZE

	LOI BASSO	SCARSA RESISTENZA ALLA FIAMMA
	NON HA ETEROATOMI	SVILUPPANO GAS INFIAMMABILI
1	T DI LAVORAZIONE > 200°C	RESISTE QUASI TUTTI GLI FR
1	NON HANNO ETEROATOMI IN CATENA	SCARSO CHAR
	POLIMERIZZAZIONE RADICALICA	DRIPPING attenzione alle temperature di processo
	NON RETICOLANO	NO CROSS-LINK



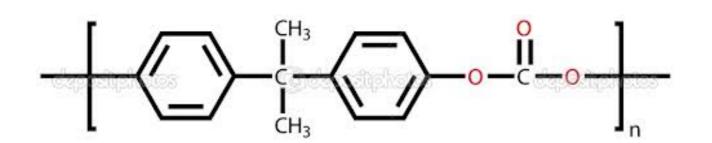
POLIMERI INGEGNERISTICI: ABS / HIPS

	COSA	TEST	+		MECCANISMI COINVOLTI
IERI	\	-	NESSUN PROBLEMA DI SALUTE O AMBIENTALE	DOSAGGI ELEVATI	CON SVILUPPO DI CALORE
OGGI		UL94 V0	BASSO DOSAGGIO BASSO COSTO BUON COLORE	BROMURATO ANTIMONIO BASSA STABILITA' TERMICA DISPERSIONE	GAS-PHASE
OGGI	. `	UL94 V0	BUON COLORE MIGLIOR STABILITA' TERMICA BUON IMPATTO	COSTO BROMO ANTIMONIO	GAS-PHASE
OGGI		UL 94 V0	COLORE E RESISTENZA AGLI UV	COSTO BLOOMING REPERIBILITA'	GAS-PHASE
OGGI/ DOMANI		UL94 V2	HALOBEN FREE	DOSAGGIO	INTUMESCENTE
DOMANI	,, ,	UL94V0	HALOGEN FREE	DOSAGGIO	CHAR
DOMANI	X	UL94V0	HALOGEN FREE DOSAGGIO	COSTO NUOVA TECNOLOGIA	CHAR



POLIMERI INGEGNERISTICI: POLICARBONATO

lOI



PE	17
ABS	18
PET	25
PBT	23
PC	27
PTFE	95

CARATTERISTICHE

CONSEGUENZE

LOI ALTO	BUONA RESISTENZA ALLA FIAMMA, E' GIA' V2
ETEROATOMI IN CATENA	SVILUPPA GAS MENO INFIAMMABILI
T DI LAVORAZIONE TRA 240°C – 280°C	II FR DEVE ESSERE RESISTENTE ALLA T
HA ETEROATOMI IN CATENA	CHAR
POLICONDENSAZIONE, POLIADDIZIONI	DRIPPING attenzione agli acidi!
RETICOLA FACILMENTE	CROSS-LINK



POLIMERI INGEGNERISTICI: POLICARBONATO

•					
	COSA	TEST	+		MECCANISMI COINVOLTI
OGGI		UL94 V0	BASSO DOSAGGIO BASSO COSTO	BROMURATO ANTIMONIO STABILITA' TERMICA AL LIMITE attenzione agli acidi!	GAS-PHASE
OGGI		UL94 V0	BASSO DOSAGGIO SUFF. STABILITA' TERMICA BUONE MECCANICHE	COSTO BROMO ANTIMONIO attenzione agli acidi!	GAS-PHASE
OGGI		UL 94 V0	COSTO HALOGEN FREE	DOSAGGIO STABILITA' TERMICA	CHAR
OGGI		UL 94 V0	HALOGEN FREE TRASPARENTE DOSAGGIO BASSISSIMO	COSTO MEGLIO SE MASTERIZZATO	CROSS-LINK
OGGI/ DOMANI		UL 94 V0	HALOBEN FREE STABILI TERMICAMENTE	COSTO REPERIBILITA'	CHAR GAS-PHASE
- A			the state of the s	The state of the s	A STATE OF THE PARTY OF THE PAR



POLIMERI INGEGNERISTICI: POLICARBONATO

	COSA	TEST	+		MECCANISMI COINVOLTI
DOMANI		UL94 V0	POLIMERI FR HALOGEN FREE COSTO MEGLIO PER SALUTE E AMBIENTE STABILITA' TERMICA PROPRIETA' MECCANICHE	POLIMERIZZAZIONE	CHAR DRIPPING GAS-PHASE
DOMANI	X	UL94 V0	HALOGEN FREE MAGGIOR ATTIVITA' BASSE CONCENTRAZIONI	COSTO R&D DISPONIBILITA'	CHAR

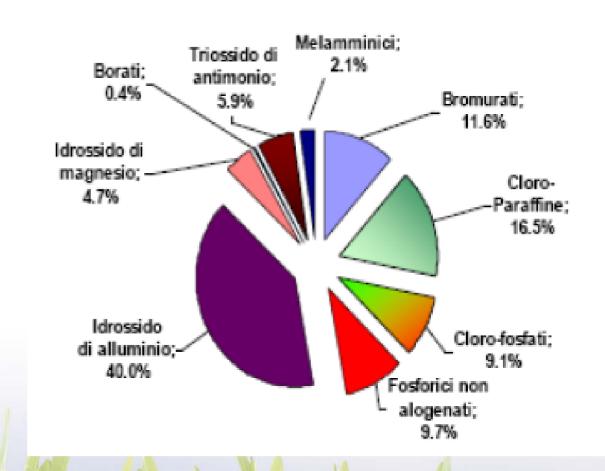
PPO / HIPS E PC / ABS

	COSA	TEST	+		MECCANISMI COINVOLTI
OGGII		UL94 V0	HALOGEN FREE COSTO DOSAGGIO	STABILITA' TERMICA FORMA FISICA	CHAR



GREENCHEMICALS CRITERI DI SCELTA DEGLI FR

- TOSSICITÁ
- BIODEGRADABILITÁ E BIOACCUMULAZIONE
- STABILITÁ ALLA TEMPERATURA DI TRASFORMAZIONE
- COMPATIBILITA' CON IL POLIMERO
- COSTO/ATTIVITA'



Mercato dei ritardanti di fiamma



CONCLUSIONI

- SI CERCANO FR HALOGEN FREE O A BASSO IMPATTO PER LA SALUTE E AMBIENTALE
- CHIMICA DEL P E' QUELLA CHE SI STA SVILUPPANDO
- ETP SI PRESTANO A FR INNOVATIVI
- NANOCOMPOSITI, ORGANOCLAY
- POLIMERI SUPER FR PER LEGHE





Ringraziamo:

TMP MITO POLIMERI

