**APPLICATIONS** 

PRODOTTI CHIMICI



## Polymeric radical photoinitiators: properties and sustainability

Radical photoinitiators are molecules characterized by their ability to absorb energy at a specific wavelength. Their purpose is to generate free radicals, which initiate the polymerization reaction, leading to the hardening of the formulation. The photoinitiators most commonly used in industry absorb at wavelengths in the ultraviolet spectrum. and those who use these systems often employ specific lamps as an energy source. Depending on their reaction mechanism, photoinitiators are divided into two families: type 1 photoinitiators and type 2 photoinitiators.

The main difference is that type 1 photoinitiators do not require any synergist (co-initiator) compared to type 2 photoinitiators.

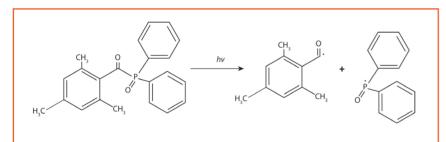


Fig. 1 - Type 1 Norrish reaction / Reazione di Norrish di tipo 1

Type 1 photoinitiators include  $\alpha$ -aminoketones, a-hydroxyketones, and phosphine oxides such as TPO, TPO-L, and BAPO. Type 2 photoinitiators include benzophenone and its derivatives such as MBZ, PBZ, OMBB, and thioxanthones (DETX and ITX), where the most commonly used synergists are amines such as EHA and EDB, which act as hydrogen donors, allowing the formulation to polymerize. In recent years, many of these molecules have been reclassified as more hazardous, not only because of their intrinsic

danger, but also because of the by-products they generate. In Norrish reactions, 100% yield is never achieved, and the main sources of concern are unreacted photoinitiators and by-products of parasitic reactions which, having the ability to migrate, can come into contact with the human body. In recent years, a series of safer products have been developed

## Fotoiniziatori radicalici polimerici: proprietà e sostenibilità

I fotoiniziatori radicalici sono molecole caratterizzate dalla capacità di assorbire energia ad una determinata lunghezza d'onda. Il loro scopo è quello di generare radicali liberi, che, iniziando la reazione di polimerizzazione, portano all'indurimento del formulato. I fotoiniziatori più utilizzati nell'industria assorbono alle lunghezze d'onda dello spettro ultravioletto e chi usa questi sistemi spesso utilizza delle lampade specifiche come fonte di energia. In funzione del loro meccanismo di reazione, i fotoiniziatori si dividono in due famiglie: fotoiniziatori di tipo 1 e fotoiniziatori di tipo 2.

La differenza principale è che i fotoiniziatori di tipo 1 non necessitano di alcun sinergizzante (co-iniziatore) rispetto ai

> fotoiniziatori di tipo 2. Tra i fotoiniziatori di tipo 1 troviamo gli α-amminochetoni, gli α-idrossichetoni e gli ossidi di fosfina come il TPO. TPO-L e il BAPO. Per quanto riguarda i fotoiniziatori di tipo 2, troviamo il benzofenone e i suoi derivati come I'MBZ, il PBZ, I'OMBB e i tioxantoni (DETX e ITX) dove i sinergizzanti più utilizzati sono ammine come l'EHA e EDB che agiscono come donatrici di idrogeno, permettendo al formulato di polimerizzare. Negli ultimi anni molte di queste molecole hanno subito peggioramenti di classificazione,

Fig. 2 - Type 2 Norrish reaction / Reazione di Norrish di tipo 2

non solo per la loro pericolosità intrinseca, ma anche per i sottoprodotti da esse generati.

Nelle reazioni di Norrish non si raggiunge mai una resa del 100% e le principali fonti di preoccupazione sono i fotoiniziatori non reagiti ed i sottoprodotti di reazioni parassite che, avendo la capacità di migrare, possono entrare in contatto con il corpo

umano. Negli ultimi anni sono

stati sviluppati una serie di prodotti più sicuri e pensati per

ridurre le capacità migratorie

dei sottoprodotti, tra questi tro-

viamo benzofenoni polimerici,

come il Jrcure 1515 e tioxantoni

polimerici, come il Jrcure 1508

e l'a-amminochetone polime-

rico Jrcure 1521. Sono state

inoltre sviluppate ammine poli-

meriche, come il Jrcure A151 o

ammine acrilate come il Jrcure

La riduzione della migrazione

si può ottenere in due modi:

il primo consiste nella funzio-

nalizzazione dei fotoiniziatori o delle ammine, rendendoli reat-

tivi nei confronti dei radicali e

diventando parte del reticolo

polimerico riducono la capa-

PRODOTTI CHIMICI

**CHEMICALS** 

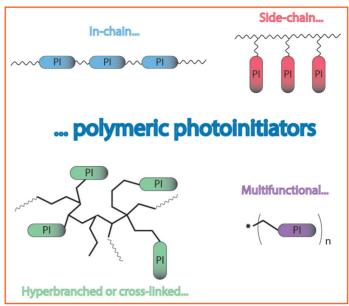
and designed to reduce the migratory capacity of byproducts, including polymeric benzophenones, such as Jrcure 1515, and polymeric thioxanthones, such as Jrcure 1508 and the polymeric α-aminoketone Jrcure 1521. Polymeric amines, such as Jrcure A151, and acrylate amines, such as Jrcure P-102, have also been developed.

Migration can be reduced in two ways: the first consists functionalizing the photoinitiators or the amines, making them reactive towards radicals and becoming part of the polymer network, thus reducing their ability to migrate. Another widely used method consists in increasing

the molecular weight by making the photoinitiator or amine a polymer. The volume of these molecules is significantly higher than that of conventional ones, causing the byproducts to remain within the network. Among the most developed products in terms of desired properties are polymeric photoinitiators arranged in linear, grafted, or hyper-branched chains.

Amines and polymeric photoinitiators are ideal for applications where regulations are more stringent, such as food packaging, where exposure limits are measured in ppb (parts per billion). Being much larger molecules, they have a slightly slower

reaction speed than conventional systems but can be modified to work even in low-energy systems, ensuring greater safety and sustainability. Jiurichem is the trademark of Tianjin JiuRi Chemical Co., Ltd., a Chinese company based in Tianjin, specializing in the production and sale of photoinitiators, resins. monomers, and other materials for photopolymerization and UV curing applications. Jiurichem products are distributed in Italy by Eurosyn.



Tipi di fotoiniziatori polimerici

In-chain  PI PI PI PI	Side-chain PI PI PI		
polymeric photoinitiators			
PI P	Multifunctional  * (PI) n		
Fig. 3 - Types of polymer photoinitiator	's		

cità di migrare. Un altro metodo ampiamente usato consiste nell'aumentare il peso molecolare rendendo il fotoiniziatore o l'ammina un polimero. Il volume di queste molecole è significativamente più alto rispetto a quelli classici, portando i sottoprodotti a rimanere all'interno del reticolo. Tra i prodotti più sviluppati in funzione delle proprietà desiderate, possiamo trovare fotoiniziatori polimerici disposti in catene lineari, graftati o iper-ramificati. Le ammine e i fotoiniziatori polimerici sono ottimi per applicazioni dove le normative sono più stringenti, come il food packaging, dove i limiti di esposizione si misurano p.p.b. (parti per miliardo). Essendo molecole molto più

P-102.

grosse, hanno una velocità di reazione un po' più lenta rispetto ai sistemi classici ma possono essere modificate per lavorare anche in sistemi a bassa energia, garantendo una maggior sicurezza e sostenibilità. Jiurichem è il marchio commerciale di Tianjin JiuRi Chemical Co., Ltd., un'azienda cinese con sede a Tianjin, specializzata nella produzione e vendita di fotoiniziatori, resine, monomeri e altri materiali per applicazioni fotopolimeriche e UV curing. I prodotti Jiurichem sono distribuiti in Italia da Eurosyn.

Characteristic Caratteristica	Classic Classico	Polymeric Polimerico
Molecular weight	Low (100–400 g/mol)	High (>1000 g/mol)
Peso molecolare	Basso (100-400 g/mol)	Alto (>1000 g/mol)
Migration	High	Low - None
Tendenza alla migrazione	Alta	Bassa/nulla
Toxicological risk Rischio tossicologico	Medium – High (well known in some cases) Medio-alto (tossicità ben nota in alcuni casi)	Low Basso
Food Contact compliance	Limited	High
Conformità al Food Contact	Limitata	Alta
Efficiency	High	Medium
Efficienza	Alta	Media
By-products	Frequent	Almost absent
Sottoprodotti	Frequenti	Quasi assenti

Tab. 1 - Classic and polymeric/acrylate photoinitiators compared Fotoiniziatori classici e polimerici/acrilati comparati