

## Vers des polyesters biosourcés et recyclables

**Résumé** Les polyesters sont des polymères thermoplastiques et thermodurcissables qui trouvent des applications dans des domaines très larges du quotidien, en particulier dans l'emballage, le textile et le biomédical. Le polyester le plus produit est le PET, utilisé pour la production de bouteilles et dans le textile. De nombreux polyesters thermoplastiques biosourcés et biodégradables et/ou compostables peuvent être produits par polymérisation par ouverture de cycle d'esters cycliques, en particulier le polylactide, ces derniers étant des matériaux de choix pour les applications biomédicales. Les polyesters thermodurcissables, appelés polyesters insaturés, sont quant à eux utilisés principalement comme résines de composites pour le bâtiment ou les transports. Aujourd'hui, les développements majeurs autour des polyesters résident dans leur utilisation comme substitut biosourcé et/ou biodégradable de certaines polyoléfinés et leur recyclage. Cet article décrit les grands types de polyesters présents sur le marché ainsi que les avancées récentes dans le domaine.

**Mots-clés** Polyesters, PET, PLA, PHA, PBS, UP.

**Abstract** Towards biobased and recyclable polyesters

Polyesters are thermoplastic and thermosetting polymers which find applications in very wide areas of daily life, in particular in packaging, textiles and biomedical. The most produced polyester is PET due to its use for the production of bottles and for textiles. Many biobased and biodegradable and/or compostable thermoplastic polyesters can be produced by ring-opening polymerization (ROP) of cyclic esters, and in particular polylactic acid, the latter being materials of choice for biomedical applications. Thermosetting polyesters, called unsaturated polyesters, are mainly used as composite resins for building or transport industries. Nowadays the major developments around polyesters lie in their use as a biobased and/or biodegradable substitute for certain polyolefins and their recycling. This article describes the main types of polyesters on the market as well as recent advances in the field.

**Keywords** Polyesters, PET, PLA, PHA, PBS, UP.

Les polyesters sont des polymères à la structure et aux propriétés variées, qui ont tous la fonction ester en motif de répétition. Ils sont apparus au milieu du XX<sup>e</sup> siècle, dans le domaine des fibres textiles notamment, avec l'essor de l'utilisation des matières plastiques. Un certain nombre de polyesters présentent l'avantage d'être biodégradables grâce à la liaison ester. Les polyesters aliphatiques sont le plus souvent biocompatibles. On trouve également dans cette famille un certain nombre de polymères biosourcés, du fait de la disponibilité de diacides, diols, hydroxyacides et lactones biosourcés. Les principaux polyesters présentés ici et leurs propriétés sont répertoriés dans le *tableau I* (page 32).

### Le PET et les polyesters semi-aromatiques

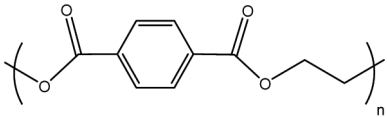
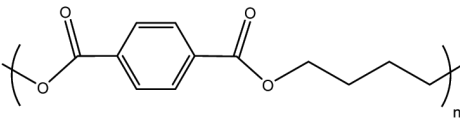
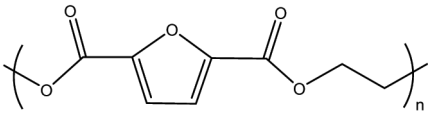
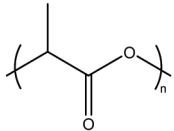
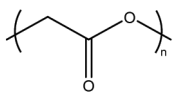
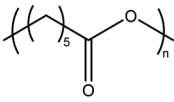
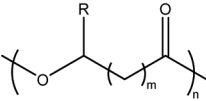
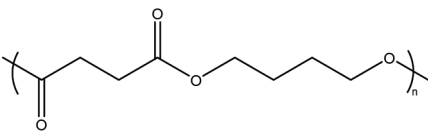
Le PET – poly(téréphtalate d'éthylène) ou poly(ethylene terephthalate) en anglais et selon la nomenclature IUPAC – est un polyester semi-aromatique utilisé en tant que fibre textile et dans l'emballage alimentaire, principalement sous forme de bouteilles. C'est le polymère le plus produit au monde après les polyoléfinés et le PVC – poly(chlorure de vinyle) –, avec environ 33 millions de tonnes annuelles en 2015 [1]. Il est synthétisé via un procédé en trois étapes. La première étape consiste à former des oligomères, soit par estérification de l'acide téréphtalique avec l'éthylène glycol, soit par transestérification du téréphtalate de diméthyle toujours avec l'éthylène glycol. Ces oligomères sont ensuite polymérisés par transestérification au cours de la seconde étape. Une polycondensation à l'état solide est finalement réalisée, à une température située entre la température de

transition vitreuse du polymère (environ 80 °C) et sa température de fusion (environ 270 °C) pour augmenter les masses molaires.

Les procédés de production actuels utilisent l'oxyde d'antimoine comme catalyseur. Des phénomènes de migration de l'antimoine du PET des bouteilles dans l'eau [2] et d'exposition dermique potentielle au contact de certains vêtements [3] font que l'un des enjeux actuels est de trouver une alternative à ce catalyseur, peut-être sous la forme d'un catalyseur organique appelé organocatalyseur. La société DSM s'intéresse ainsi au développement d'organocatalyseurs à base d'amidine, de guanidine et d'acide sulfonique pour la synthèse de PET [4]. Beaucoup d'efforts sont également réalisés dans l'optique de pouvoir produire du PET biosourcé. Plusieurs voies de synthèse des précurseurs du PET au départ de synthons biosourcés sont ainsi étudiées [5], comme par exemple de l'acide téréphtalique issu de dérivés furaniques tels que l'hydroxyméthylfurfural, issu de la déshydratation du fructose, ou encore de l'isobutanol, issu de fermentation de la biomasse (échelle pilote). L'éthylène glycol biosourcé, issu de bioéthanol ou encore de sorbitol, est déjà disponible sur le marché. L'amélioration des propriétés notamment thermiques du PET est également un sujet d'actualité. La société Roquette Frères s'intéresse ainsi à l'insertion d'un diol cyclique, l'isosorbide, dans la structure du polyester afin d'augmenter la température de transition vitreuse [6].

Une autre caractéristique importante de ce polymère est qu'il est aujourd'hui le plus recyclé au monde, notamment sous forme de fibres textiles. L'Europe demande d'incorporer 25 % de plastique recyclé dans les bouteilles transparentes à

Tableau I - Principaux polyesters : caractéristiques et applications (source : *Polymer Handbook*).

| Nom usuel                              | Acronyme | Structure                                                                           | T <sub>g</sub> (°C) | T <sub>f</sub> (°C) | E (GPa)    | Principales applications                                |
|----------------------------------------|----------|-------------------------------------------------------------------------------------|---------------------|---------------------|------------|---------------------------------------------------------|
| Poly(téréphtalate d'éthylène)          | PET      |    | 80                  | 270                 | 1,7        | Bouteilles plastiques, textile                          |
| Poly(téréphtalate de butylène)         | PBT      |    | 30 à 60             | 225                 | 2,6        | Pièces isolantes, boîtiers électriques                  |
| Poly(furanoate d'éthylène)             | PEF      |    | 85                  | 195 à 265           | 2,5        | Emballage                                               |
| Poly(acide lactique) (polylactide)     | PLA      |    | 50 à 64             | 145 à 186           | 2,7-16     | Biomédical, emballage, horticulture                     |
| Poly(acide glycolique) (polyglycolide) | PGA      |    | 36 à 45             | 210 à 233           | 7 (fibres) | Biomédical (suture)                                     |
| Poly(ε-caprolactone)                   | PCL      |   | - 72                | 58                  | 1,2        | Biomédical (suture, médicaments à libération contrôlée) |
| Polyhydroxyalcanoates                  | PHA      |  | - 38 à 5            | 66 à 199            | 0,02 à 3,5 | Biomédical, emballage                                   |
| Poly(succinate de butylène)            | PBS      |  | 115                 | - 32                | 102-117    | Emballage, biomédical                                   |

l'horizon 2025, et 30 % d'ici 2030. Des procédés chimiques et enzymatiques permettant de recycler le PET en ses principaux précurseurs, mais également sous la forme d'autres molécules d'intérêt, sont étudiés et mis en place à l'échelle industrielle. La société Carbios a ainsi optimisé une hydrolase permettant d'atteindre des rendements de dépolymérisation de l'ordre de 90 % en une dizaine d'heures, avec une productivité de 16,7 g/L/h [7]. Elle a annoncé la construction d'un démonstrateur industriel de recyclage du PET.

On trouve également dans cette famille de polymères le poly(téréphtalate de butylène), ou PBT, utilisé pour l'isolation électrique et thermique, ainsi que l'un de ses copolymères, le poly(téréphtalate de butylène-co-adipate de butylène), ou PBAT. Ce dernier est réputé compostable et est utilisé dans l'emballage, sous forme de sacs plastiques. Il est également commercialisé sous la forme de mélanges avec le poly(acide lactique) ou polylactide (PLA, voir plus loin) ou encore avec de l'amidon, ce qui permet d'augmenter la partie biosourcée au sein du produit. Un autre polymère biosourcé de structure proche du PET est le PEF – poly(furanoate d'éthylène) ou poly(éthylène furanoate) –, développé par la société Avantium aux Pays-Bas. Ses propriétés sont proches de celles du PET,

qu'il complète par de très bonnes propriétés barrières. C'est donc une alternative intéressante au PET dans le domaine des emballages pour boissons gazeuses. Le PEF présente l'avantage d'être biosourcé et de pouvoir être recyclé via la filière PET dans des proportions de l'ordre de 2 % actuellement.

### Polyesters obtenus par polymérisation par ouverture de cycle

Une large variété de polyesters thermoplastiques biodégradables et/ou compostables peut être obtenue par polymérisation par ouverture de cycle (ROP, « ring opening polymerization ») d'esters cycliques à l'aide d'un amorceur métallique ou d'un catalyseur organique (*figure 1*) [8-10]. L'amorceur métallique va polymériser l'ester cyclique via un mécanisme dit de « coordination-insertion » lors duquel le monomère va tout d'abord se coordonner au centre métallique avant de s'insérer dans la liaison active après ouverture du cycle (*figure 2*). On parle d'amorceur dans ce cas et non de catalyseur, le complexe métallique n'étant pas régénéré lors du processus. Les organocatalyseurs ont quant à eux comme rôle

« l'activation » du monomère afin de permettre son ouverture et sont associés à des co-amorceurs, le plus souvent des alcools, également activés par le catalyseur. On parle ici d'organocatalyseurs et non d'amorceurs, ces derniers conservant leur structure au cours de la polymérisation (figure 3). Parmi eux, le plus produit industriellement est le poly(acide lactique), communément appelé polylactide (PLA), synthétisé à partir de la fermentation d'agroressources, comme par exemple le maïs. Le PLA devient de plus en plus compétitif et sa production est en pleine croissance. En effet, en plus d'être biosourcé, il est compostable, biodégradable *in vivo* et biocompatible, et est utilisé dans des domaines très variés tels que le biomédical, le packaging ou l'horticulture. L'industrie a récemment réalisé de nombreux investissements dans ce secteur, entraînant une diminution de ses coûts de production et de mise en œuvre. Les principaux producteurs sont aujourd'hui Natureworks (États-Unis), Purac (Pays-Bas)

et Total Corbion (Thaïlande), ce dernier venant d'annoncer l'ouverture d'un second site en France (site Total de Grandpuits) pour 2024, avec une capacité de production de 100 000 tonnes par an. Ce polyester est synthétisé soit par polycondensation directe de l'acide lactique, issu de la fermentation des agroressources, soit par polymérisation par ouverture de cycle du lactide, diester cyclique issu de l'oligomérisation-cyclisation de l'acide lactique (figure 4). Même si la seconde voie de synthèse nécessite une étape supplémentaire, elle permet la formation de polylactides de masses molaires plus élevées et est la plus couramment employée dans l'industrie. Parmi les lactides commerciaux, le L-lactide (L-LA), issu de la cyclisation de l'isomère L de l'acide lactique, est particulièrement intéressant puisqu'il conduit au poly(acide lactique) 100 % isotactique, le PLLA, matériau semi-cristallin qui possède une température de fusion de 170 °C et des propriétés mécaniques proches de

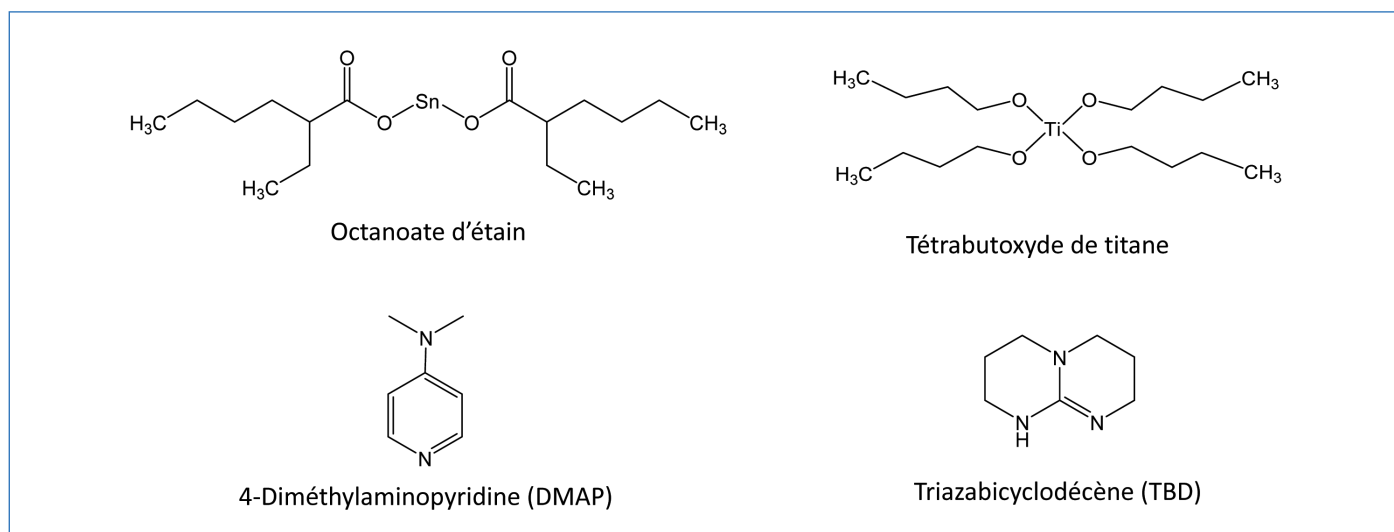


Figure 1 - Exemples d'amorceurs inorganiques (en haut) et de catalyseurs organiques (en bas) pour la polymérisation des esters cycliques.

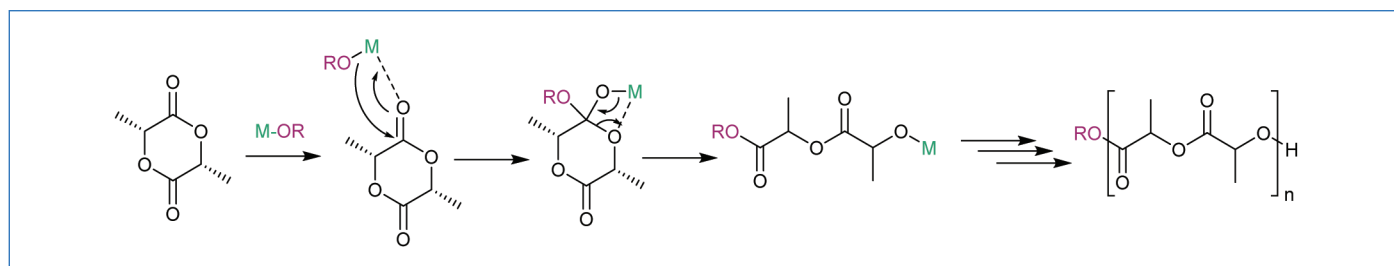


Figure 2 - Polymérisation du L-lactide par coordination-insertion à l'aide d'un alcoolate métallique (M-OR).

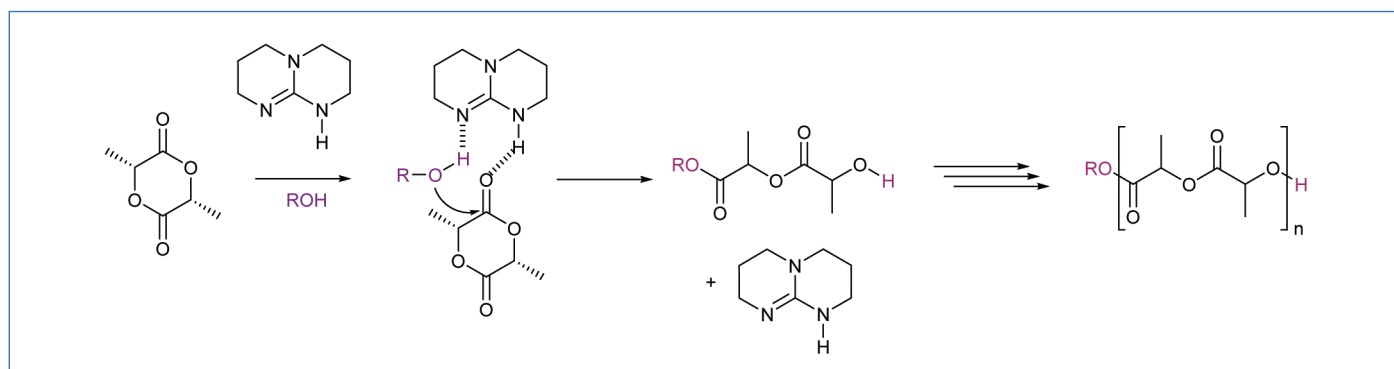


Figure 3 - Polymérisation du L-lactide via un mécanisme par liaison hydrogène à l'aide d'un organocatalyseur (ici la TBD) et d'un alcool en tant qu'amorceur.

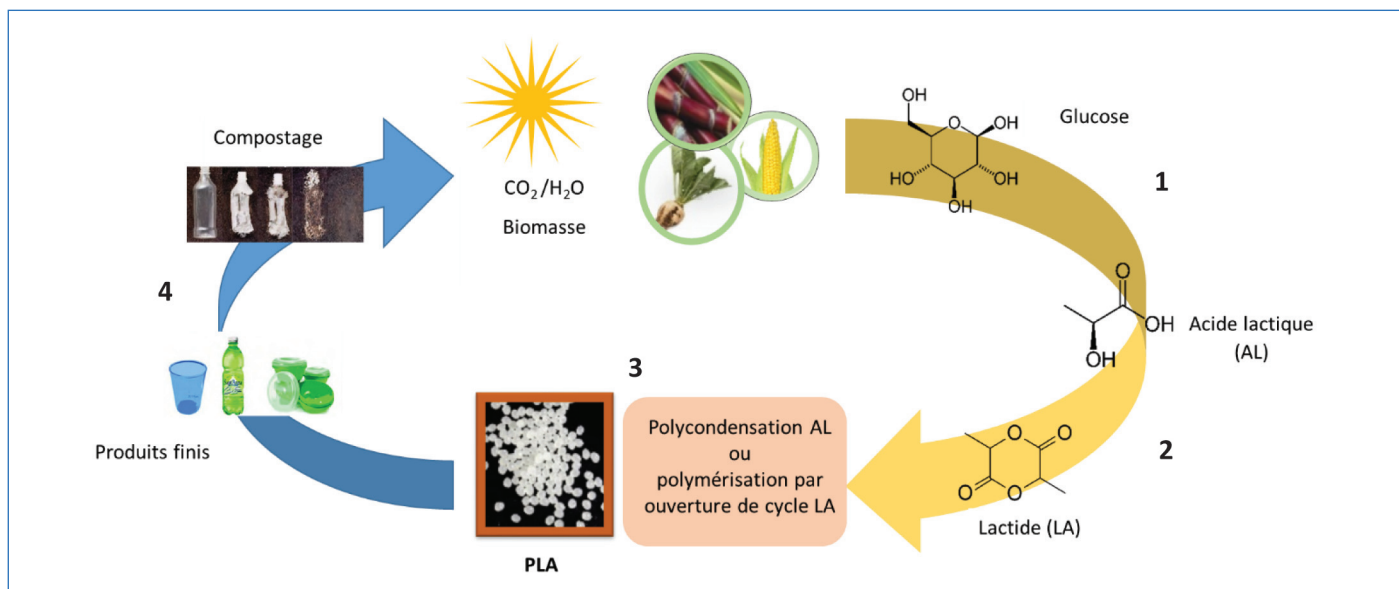


Figure 4 - Cycle de vie du poly(acide lactique) : (1) formation d'acide lactique (AL) par fermentation d'agroressources ; (2) formation du lactide (LA) par dimérisation-cyclisation de l'AL ; (3) formation du polylactide (PLA) par polycondensation de l'AL ou ROP du LA ; (4) compostage du PLA et formation de sous-produits biocompatibles.

celles du poly(téréphtalate d'éthylène) (PET) et dont la dégradation hydrolytique est plus lente que celle des polylactides amorphes. Le PLLA est un polymère ductile incolore qui peut être étiré en films ou fibres fines. Il possède une température de transition vitreuse d'environ 60 °C qui lui confère un module d'élasticité élevé (3-4 GPa) et un faible allongement à la rupture (2 à 6 %) à température ambiante. Le PLLA est actuellement le polylactide le plus produit industriellement. Les catalyseurs les plus actifs utilisés industriellement pour la synthèse du PLA par ouverture de cycle sont des composés à base d'étain, le plus performant étant l'octanoate d'étain. Ce dernier est également utilisé pour la polymérisation du L-lactide par extrusion réactive, procédé qui permet de réaliser la polymérisation du monomère sans solvant et de manière continue au sein d'une extrudeuse [11]. Ce procédé a été industrialisé par la société Futerro, joint-venture entre les entreprises Total et Galactec, pour la production du PLLA.

Cependant le PLA est un matériau sensible à la température, sous l'effet de laquelle il se déforme, et reste souvent inadapté comme substitut des plastiques utilisés pour les produits de grande distribution. Par ailleurs, les dégradations thermiques qui se produisent lors des procédés de transformation industriels altèrent sa structure et donc sa masse molaire, sa rhéologie et ses propriétés mécaniques. À titre d'exemple, on peut citer les tissus en PLA actuels qui présentent une très faible tenue thermo-mécanique lors du repassage, ce qui ne permet pas leur mise sur le marché pour cette application. Toutefois, il est possible d'améliorer les propriétés thermiques du PLA de manière significative en synthétisant du polylactide stéréocomplexé à partir des homopolymères des isomères D et L du lactide, mais les propriétés restent faibles d'un point de vue mécanique [12]. Ces dernières, et en particulier l'allongement à la rupture, peuvent être améliorées en réalisant des matériaux composites, ou bien en mélangeant le PLA avec d'autres polymères tels que la poly( $\epsilon$ -caprolactone) (PCL), le polyéthylène (PE) ou l'oxyde de polyéthylène (PEO), selon les applications visées [13]. Très récemment, des composites à matrice PLLA renforcés par des fibres de verre ont pu être produits par polymérisation *in situ* du L-lactide en procédé

RTM (« resin transfer molding »), permettant la production de ce composite en une seule étape à partir du monomère [14]. Le PLA est également de plus en plus utilisé sous forme de filaments pour la conception d'objets par impression 3D, ses propriétés rhéologiques se prêtant particulièrement bien à cette technique de pointe.

Enfin, des travaux ont été menés sur le recyclage du PLLA, notamment par pyrolyse en présence d'hydroxyde de calcium, ce procédé permettant la reformation très majoritaire du monomère L-lactide sans réaction d'épimérisation, ce qui constitue le verrou principal [15].

Au même titre que le PLA, la poly( $\epsilon$ -caprolactone) (PCL) est un polyester également très utilisé dans le domaine du biomédical de par son caractère biodégradable et biocompatible, en particulier pour des systèmes de médicaments à libération contrôlée. La PCL est à l'heure actuelle synthétisée à partir d' $\epsilon$ -caprolactone d'origine pétrosourcée, bien qu'il existe une voie de synthèse basée sur l'hydrolyse de l'amidon [16], le brevet n'étant pas encore exploité à ce jour. La PCL qui possède une température de transition vitreuse d'environ -60 °C et une température de fusion de 60 °C, a des propriétés très différentes mais très complémentaires de celles du PLA. Ainsi, ces deux polymères sont très souvent utilisés dans des mélanges physiques, ou bien en copolymères afin de réguler la biodégradabilité du polymère en faisant varier la quantité relative de chaque co-monomère et leur distribution dans la chaîne.

Les poly( $\gamma$ - ou  $\beta$ -butyrolactone) (PBL) et poly( $\delta$ -valérolactone) (PVL) sont d'autres polyesters synthétisées également par ouverture de cycle, et qui comme la PCL trouvent des applications principalement dans le domaine biomédical. Les lactones dont elles sont issues sont également utilisées dans des copolymères avec le lactide afin de moduler la biodégradabilité du matériau résultant. Enfin, pour les applications biomédicales spécifiques, on utilise le poly(acide glycolique) (ou polyglycolide PGA), synthétisé par polycondensation ou par ouverture de cycle de la 1,4-dioxane-2,5-dione (ou glycolide), qui possède une biodégradation très rapide et parfaitement adaptée à des applications telles que les fils de suture.

## Polyesters bactériens

Les polyhydroxyalcanoates (*figure 5*) sont également appelés polyesters bactériens. Ils sont produits par des micro-organismes sous l'effet d'un stress environnemental. Ils sont biocompatibles et biodégradables, et en conséquence utilisés dans le domaine du biomédical [17], notamment en tant qu'antimicrobiens, pour la régénération dermique et osseuse et la vectorisation de principes actifs ou encore sous forme de revêtement de stents (*figure 5*, droite). Les polyhydroxyalcanoates sont également utilisés dans le domaine de l'emballage, notamment pour la cosmétique. Ces polymères peuvent également être issus de coproduits des industries alimentaires. Un poly(3-hydroxybutyrate) de plus de 300 000 g/mol peut ainsi être produit à partir d'une bactérie marine avec une productivité de 1,3 g/L en 40 h [18].

## Polycondensats aliphatiques

Il existe également des polyesters aliphatiques linéaires issus de la polycondensation de diacides carboxyliques avec des diols. Cette famille de polyesters comprend notamment le poly(succinate de butylène), ou PBS, qui, compte tenu de ses propriétés, pourrait être une alternative biodégradable aux polyoléfinés dans certains domaines [19]. Ces polymères

peuvent être utilisés dans l'emballage, le biomédical ou sous forme de revêtements, ou encore comme précurseurs de polyuréthanes. Ils présentent l'avantage d'être « biosourçables », même si leur production est encore beaucoup issue de pétroressources. Leur marché est en croissance.

## Les polyesters insaturés

Parmi les polyesters, il existe également des matériaux thermodurcissables, appelés polyesters insaturés (UP) [20]. Ce sont des matériaux très répandus dans la production de composites, de par leur faible coût, leur durcissement rapide et leurs propriétés thermomécaniques élevées. Ils représentent à ce jour 20 % de la production de matériaux thermodurcissables, juste derrière les polyuréthanes qui sont les plus produits. Ainsi, on les retrouve principalement dans les domaines du transport ou du bâtiment, dans la composition de revêtements de protection UV ou chimique ou de composites renforcés par des fibres de verre. Ces polyesters sont synthétisés par polycondensation d'un ou plusieurs polyols avec un ou plusieurs diacides, dont l'un au moins contient une liaison éthylénique susceptible de réagir avec un composé vinylique, acrylique ou allylique, ce qui permettra la réticulation ultérieure du matériau (*figure 6*). On appelle communément « résine polyester » le prépolymère polyester

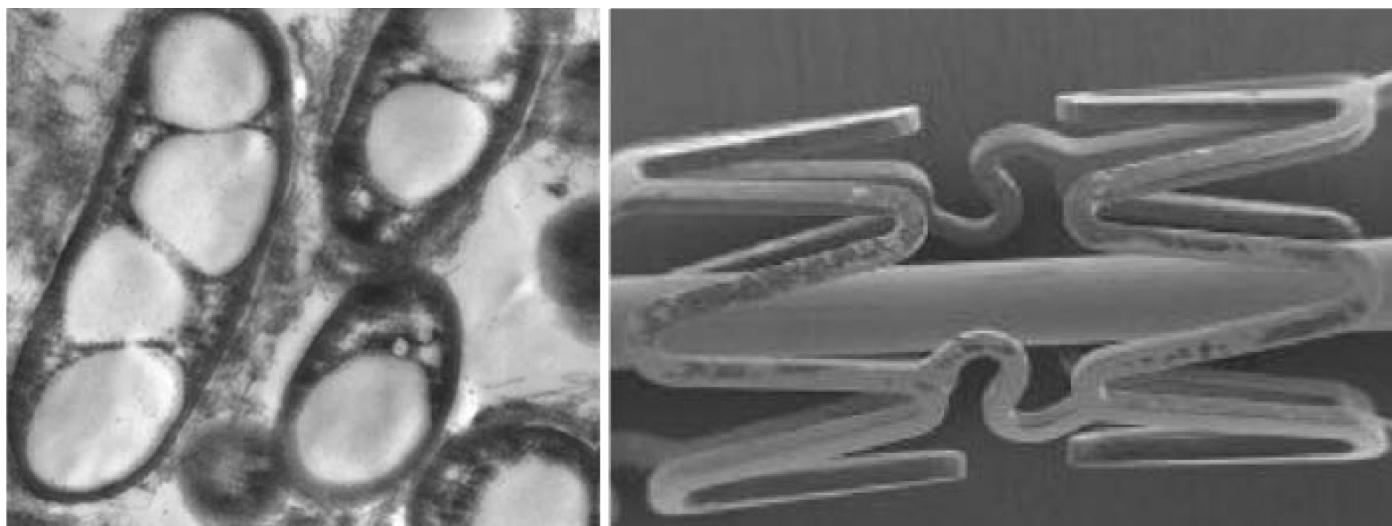


Figure 5 - Cliché de microscopie électronique en transmission d'un polyhydroxyalcanoate et application sous forme d'un revêtement de stents [17].

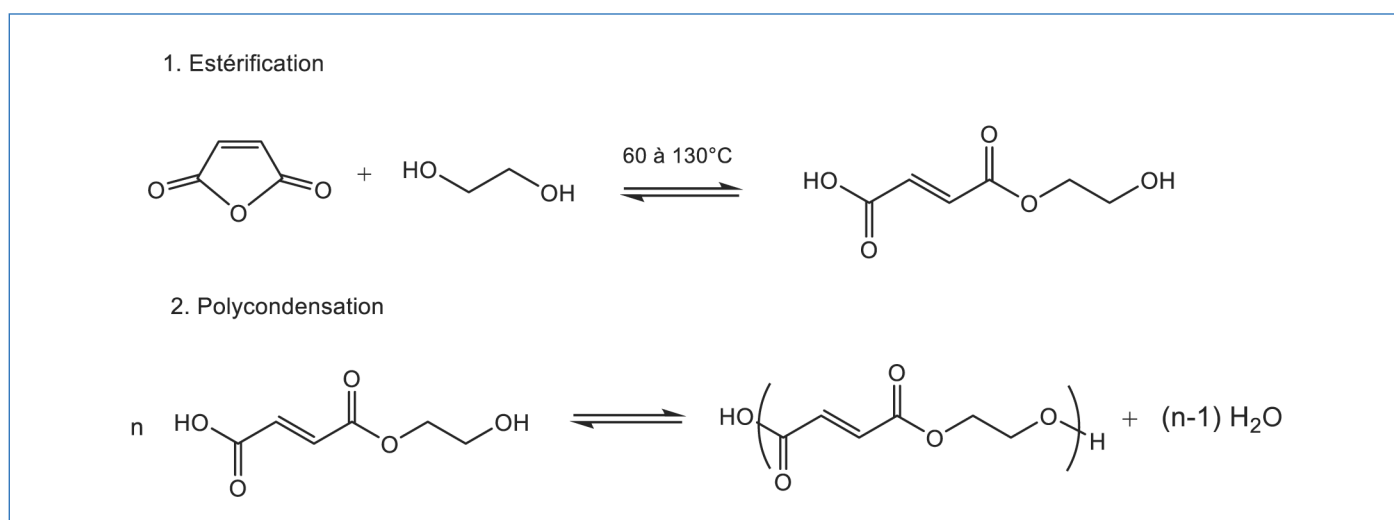


Figure 6 - Exemple de formation des polyesters insaturés (UP).

insaturé en solution dans un réactif copolymérisable, le solvant réactif (du styrène le plus souvent). C'est sous cette forme que la résine est commercialisée aux transformateurs. Il existe plusieurs types de polyesters insaturés classés en fonction de la nature de leurs constituants et donc de leurs propriétés mécaniques résultantes. On distingue principalement les résines orthophtaliques, les isophtaliques, celles synthétisées à partir du dicyclopentadiène (DCPD), celles à base de bisphénol A et d'acide fumarate. Les résines orthophtaliques sont les résines les plus courantes du fait de leur faible coût. Elles sont synthétisées à partir d'anhydrides orthophtaliques et maléïques, mais présentent cependant de faibles résistances thermiques et chimiques. Leur production est en pleine croissance du fait de leur implication dans la fabrication de matériaux composites renforcés avec des fibres. Les résines isophtaliques, synthétisées à partir d'acide isophtalique, sont plus chères et plus visqueuses que les résines orthophtaliques mais possèdent une meilleure résistance chimique ainsi qu'à l'hydrolyse. Ces résines sont majoritairement utilisées dans le domaine nautique, du pétrole et gaz, du transport et de la construction. Les résines DCPD sont synthétisées à partir du dicyclopentadiène (DCPD), de l'anhydride maléïque et de glycols. Elles possèdent de bonnes propriétés de séchage, de hautes températures de fléchissement sous charge, des viscosités faibles ainsi que de hautes résistances chimiques. Les résines bisphénol A-fumarate sont synthétisées à partir de bisphénol A éthoxylé ou propoxylé et d'acide fumarique. La structure aromatique améliore les résistances thermique et chimique de la résine ainsi que sa température de fléchissement sous charge. Bien que plus onéreuses, elles possèdent une meilleure résistance à l'hydrolyse que les autres résines UP. Les résines UP peuvent être ignifugées par incorporation de monomères halogénés. Les acides saturés d'une résine peuvent être partiellement remplacés par de l'anhydride tétrabromophtalique, l'anhydride tétrachlorophtalique, l'anhydride chlorendique ou encore du dibromonéopentyl glycol. Cependant, cela entraîne la formation de produits et de fumées toxiques lors de la combustion des résines.

## Vers la durabilité et le recyclage

Les polyesters sont des matériaux très polyvalents impliqués dans des domaines aussi variés que le biomédical, le textile ou le packaging pour les thermoplastiques, ou le bâtiment et les transports pour les thermodurcissables. À l'heure actuelle, le principal défi les concernant vise à utiliser certains polyesters biosourcés et/ou biodégradables comme substituts de polyoléfines pétrosourcés pour des produits de grande distribution. Dans ce contexte, le poly(acide lactique) et le poly(succinate de butylène) pourraient être de bons candidats pour certaines applications. De plus, ces polyesters « verts », qui sont actuellement utilisés pour la conception d'objets à courte durée de vie, sont de plus en plus considérés pour des applications durables, sous forme de mélanges ou de composites. Enfin, le recyclage des polyesters, comme

celui des polymères en général, constitue également un enjeu important.

- [1] <https://theconversation.com/the-world-of-plastics-in-numbers-100291>
- [2] C. Bach, X. Dauchy, M.-C. Chagnon, S. Etienne, Chemical compounds and toxicological assessments of drinking water stored in polyethylene terephthalate (PET) bottles: a source of controversy reviewed, *Water Res.*, **2012**, *46*, p. 571-583.
- [3] J. Rovira, M. Nadal, M. Schuhmacher, J.L. Domingo, Trace elements in skin-contact clothes and migration to artificial sweat: risk assessment of human dermal exposure, *Text. Res. J.*, **2016**, *87*, p. 726-738.
- [4] I. Flores, et al., Screening of different organocatalysts for the sustainable synthesis of PET, *Eur. Polym. J.*, **2018**, *104*, p. 170-176.
- [5] J. Pang et al., Synthesis of ethylene glycol and terephthalic acid from biomass for producing PET, *Green Chem.*, **2016**, *18*, p. 342-359.
- [6] N. Stanley, T. Chenal, T. Delaunay, R. Saint-Loup, N. Jacquet, P. Zinck, Bimetallic catalytic systems based on Sb, Ge and Ti for the synthesis of poly(ethylene terephthalate-co-isosorbide terephthalate), *Polymers*, **2017**, *9*, 590.
- [7] V. Tourmier et al., An engineered PET depolymerase to break down and recycle plastic bottles, *Nature*, **2020**, *580*, p. 216-219.
- [8] A.P. Dove, Organic catalysis for ring-opening polymerization, *ACS Macro Lett.*, **2012**, *1*, p. 1409-1412.
- [9] O. Dechy-Cabaret, B. Martin-Vaca, D. Bourissou, Controlled ring-opening polymerization of lactide and glycolide, *Chem. Rev.*, **2004**, *104*, p. 6147-6176.
- [10] C. Jérôme, P. Lecomte, Recent advances in the synthesis of aliphatic polyesters by ring-opening polymerization, *Adv. Drug Deliv. Rev.*, **2008**, *60*, p. 1056-1076.
- [11] J.-M. Raquez, P. Degée, Y. Nabar, R. Narayan, P. Dubois, Biodegradable materials by reactive extrusion: from catalyzed polymerization to functionalization and blend compatibilization, *C. R. Chimie*, **2006**, *9*, p. 1370-1379.
- [12] H. Tsuji, Poly(lactic acid) stereocomplexes: a decade of progress, *Adv. Drug Deliv. Rev.*, **2016**, *107*, p. 97-135.
- [13] A. Hassan, H. Balakrishnan, A. Akbari, Polylactic acid based blends, composites and nanocomposites, in *Advances in Natural Polymers*, Chap. 11, S. Thomas, P.M. Visakh, A.P. Mathew (eds), Springer, **2012**, p. 361-396.
- [14] E. Louisy, F. Samyn, S. Bourbigot, G. Fontaine, F. Bonnet, Preparation of glass fabric/poly(L-lactide) composites by thermoplastic resin transfer molding, *Polymers*, **2019**, *11*, 339.
- [15] Y. Fan, H. Nishida, Y. Shirai, T. Endo, Control of racemization for feedstock recycling of PLL, *Green. Chem.*, **2003**, *5*, p. 575-579.
- [16] M. Minami, S. Kozaki, Method for producing aliphatic polyesters by polymerization of caprolactones obtained from starch or cellulose, US patent 2003/0023026 A1, **2003**.
- [17] J. Guezennec, Y.-M. Corre, C. Simon-Colin, Polyhydroxyalkanoates (PHA) : applications dans le domaine de la santé, *Techniques de l'Ingénieur*, **2014**, BIO 6255.
- [18] P. Lemechko, M. Le Fellic, S. Bruzard, Production of poly(3-hydroxybutyrate-co-3-hydroxyvalerate) using agro-industrial effluents with tunable proportion of 3-hydroxyvalerate monomer units, *Int. J. Bio. Macromol.*, **2019**, *128*, p. 429-434.
- [19] T. Fujimaki, Processability and properties of aliphatic polyesters, "BIONOLLE", synthesized by polycondensation reaction, *Polym. Degrad. Stabil.*, **1998**, *59*, p. 209-214.
- [20] J.-C. Jannel, Polyesters insaturés UP, *Techniques de l'Ingénieur*, **2012**, AM 3445.

### Fanny BONNET,

Chargée de recherche au CNRS, Unité Matériaux et Transformations, Université de Lille, Villeneuve d'Ascq.

### Philippe ZINCK,

Professeur à l'Université de Lille, Unité de Catalyse et chimie du Solide, Université de Lille, Villeneuve d'Ascq.

\*fanny.bonnet@univ-lille.fr ; philippe.zinck@univ-lille.fr