Polymères

Agrégation 2020

Où trouve-t-on les polymères?



Latex obtenu par « saignées » sur l'écorce du tronc de l'hévéa



Bouton en Galalithe

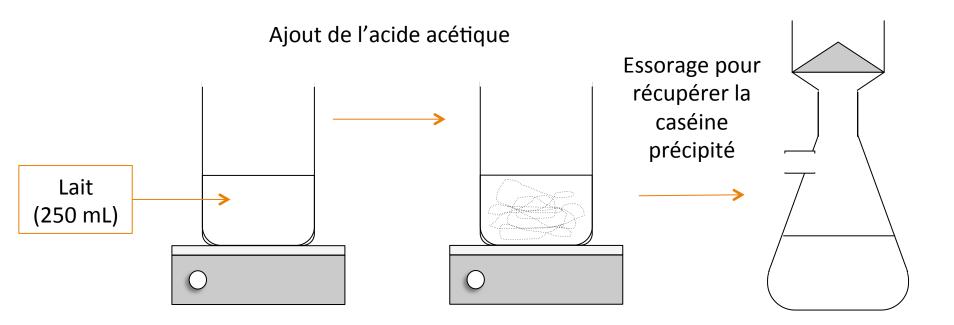


Polyester dans les vêtments



Sacs en polyethylène

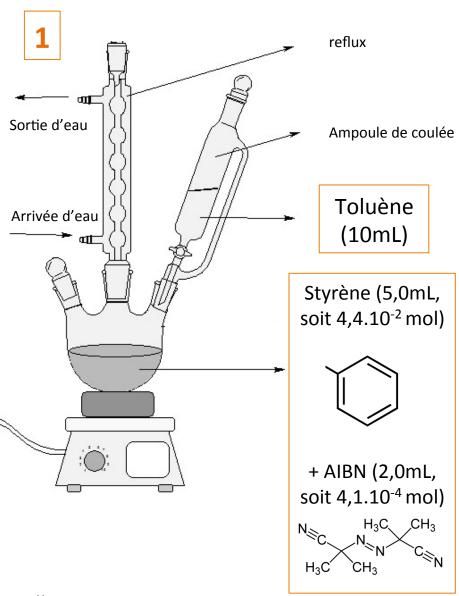
Extraction de la caséine du lait

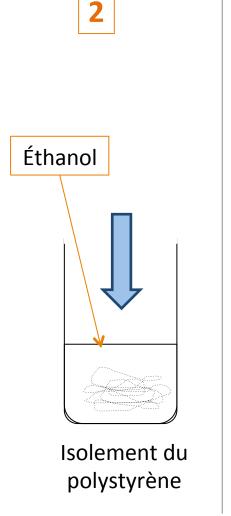


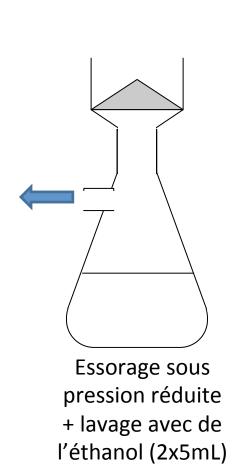
Exemple de polymères synthétiques

Polymère	Représentation	Monomère	Utilisation
Polychlorure de vinyle	$ \begin{bmatrix} H & CI \\ -C & -C \\ H & H \end{bmatrix}_{n} $	H CI C=C H	
Polystyrène	H-C-H-n	CH ₂	
Nylon 6-6	$\begin{bmatrix} 0 & H & N & N \\ N & N & N \\ N & N & N \\ N & N &$	H ₂ N NH ₂	

Synthèse du polystyrène



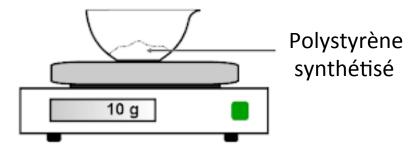




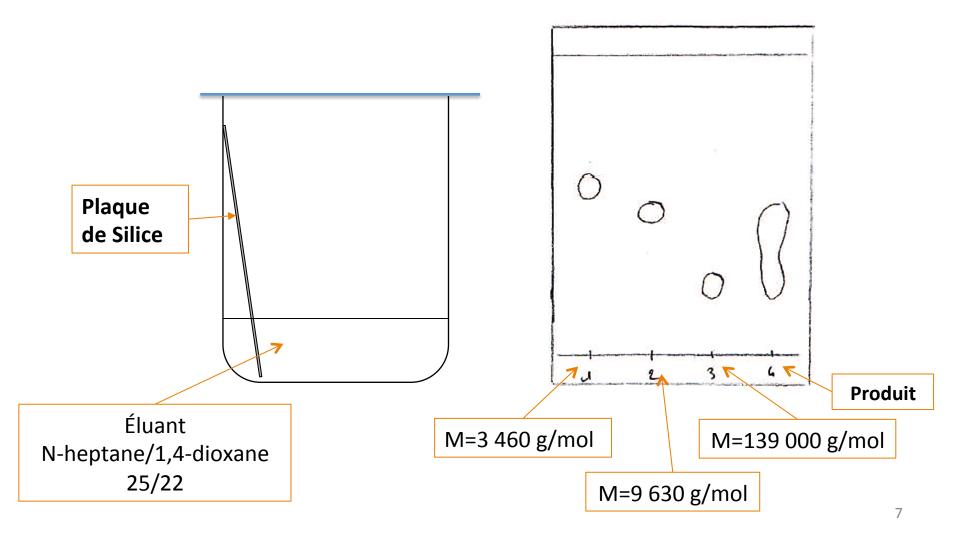
Synthèse du polystyrène

4 Etuvage à 80°C

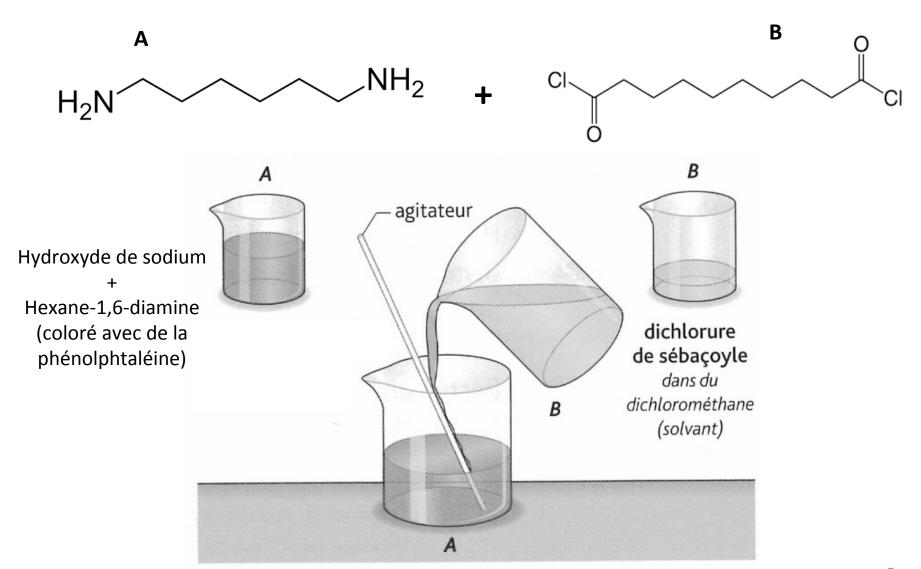
5 Détermination du rendement



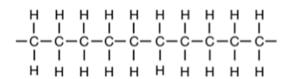
Observation de la polydispersité



Synthèse du Nylon 6-10



Structures des polymères





Polymère linéaire

$$\begin{array}{cccc} CH_3 & CH_3 \\ & | & | \\ CH_2 & CH_2 \\ & | & | \\ CH_3 - CH_2 - C - CH_2 - C - CH_2 - CH_3 \\ & | & | \\ CH_3 & CH_2 \\ & | & | \\ CH_2 & | & | \\ CH_2 & | & | \\ CH_2 & | & | \\ CH_3 & CH_3 \\ \end{array}$$



Polymère ramifié

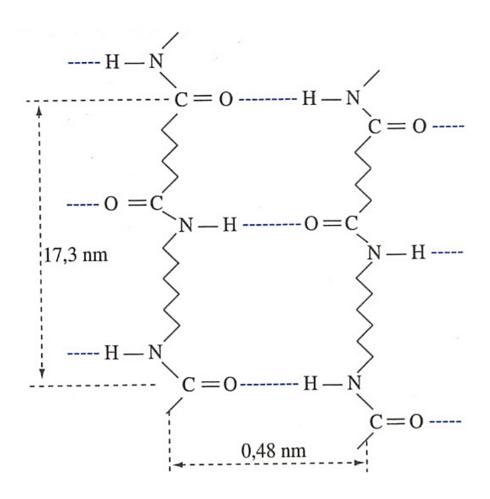
$$\begin{array}{c|cccc} CH_3 & CH_3 \\ \hline & & & | \\ CH_3 - C - CH_2 - C - CH_3 \\ \hline & & | \\ CH_2 & CH_2 \\ \hline & | & | \\ CH_2 & CH_2 \\ \hline & | & | \\ CH_3 - C - CH_2 - C - CH_3 \\ \hline & | & | \\ CH_2 & CH_3 \\ \hline & | & | \\ CH_3 & CH_3 \\ \hline \end{array}$$



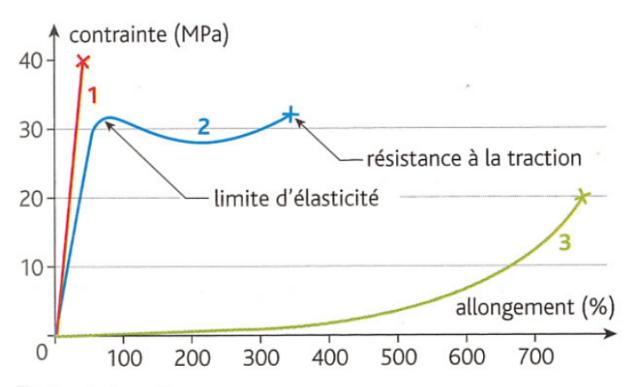
Polymère réticulé

Polymère réticulé : la Galalithe

Liaisons hydrogène : le Nylon 6-6



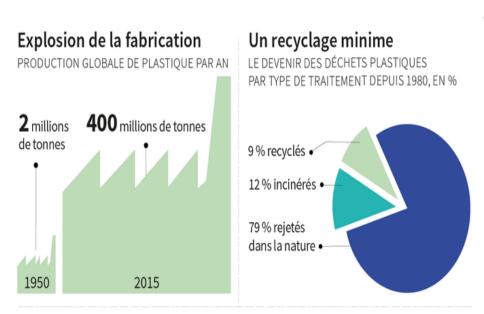
Propriétés mécaniques



Tests de traction.

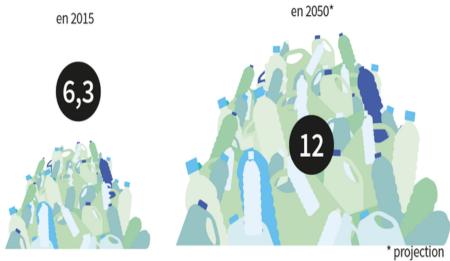
1 : plastique dur ; 2 : plastique souple ; 3 : élastomère. L'élongation n'est réversible que pour les élastomères. Le point en haut de courbe correspond à la rupture.

L'essor vertigineux du plastique



Une pollution massive

TOTAL DES DÉCHETS PLASTIQUES ACCUMULÉS, EN MILLIARDS DE TONNES



Sources : Eurekalert, université de Géorgie