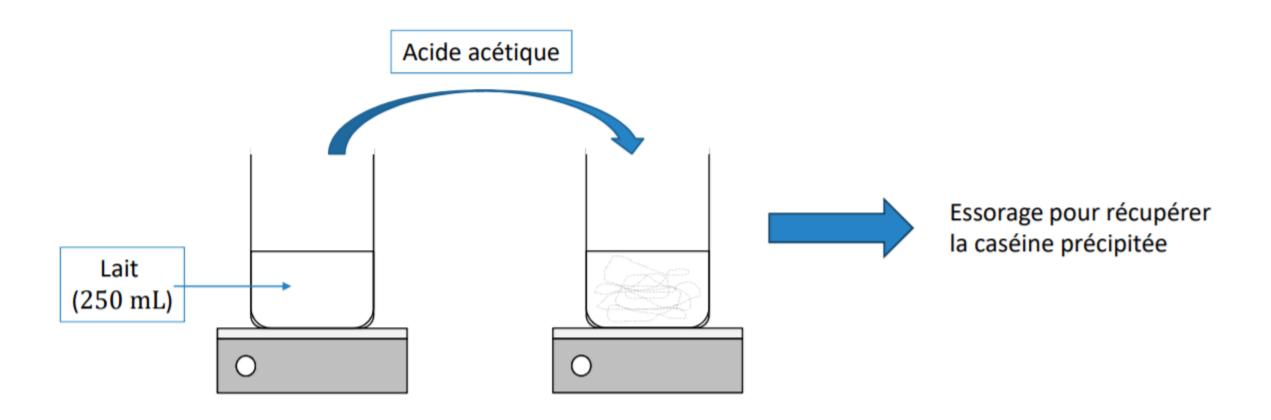
LC2: Polymères

Acides aminés constituant la caséine

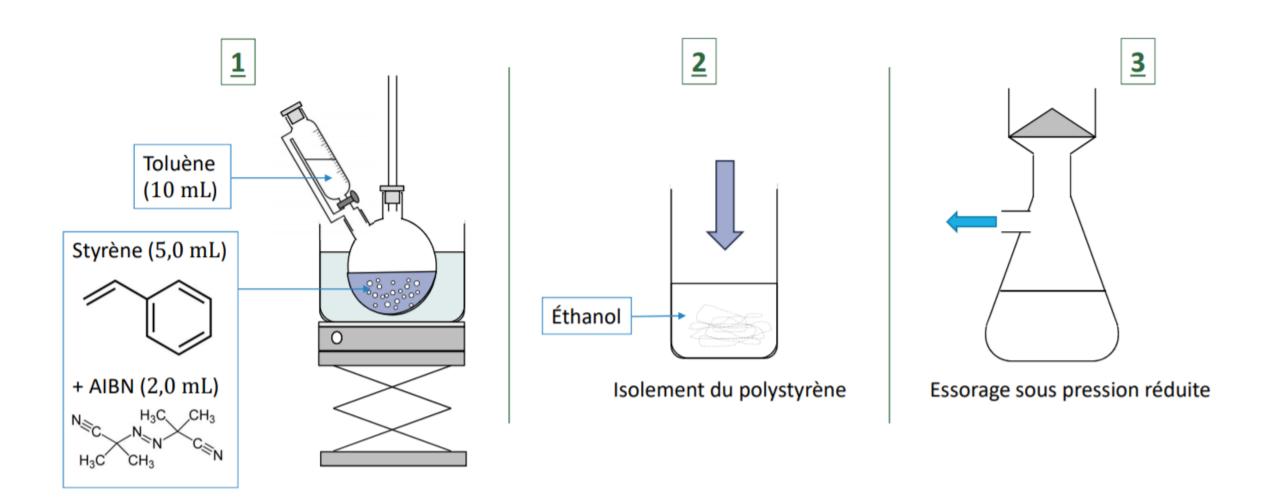
Extraction de la caséine du lait



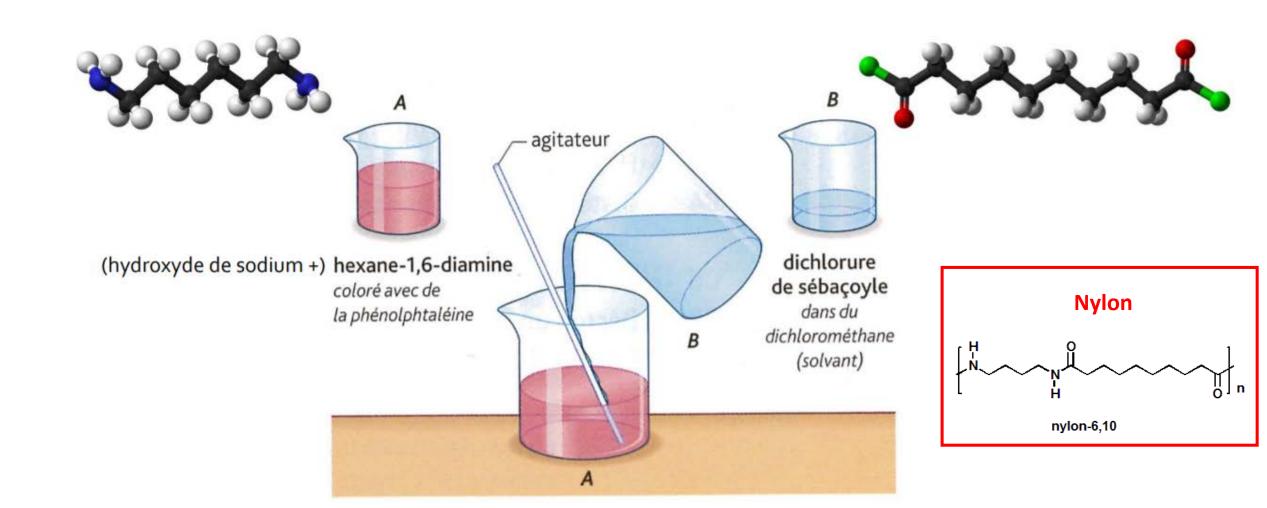
Quelques exemples de polymères synthétiques

| Nom | Représentation | Monomère |
|--------------|--|------------------------------------|
| Polyéthylène | $ \begin{pmatrix} H & H \\ -C - C \\ H & H \end{pmatrix}_{n} $ | H H |
| Polystyrène | H-C-H-n | CH ₂ |
| Nylon (6-6) | [N N N N | H ₂ N O NH ₂ |

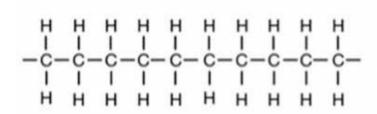
Synthèse du polystyrène : polyaddition



Synthèse du nylon : polycondensation

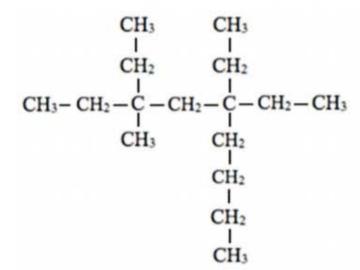


Différentes structures des polymères





Polymère linéaire





Polymère ramifié

$$\begin{array}{ccccc} CH_3 & CH_3 \\ I & I \\ CH_3 - C - CH_2 - C - CH_3 \\ I & I \\ CH_2 & CH_2 \\ I & I \\ CH_3 - C - CH_2 - C - CH_3 \\ I & CH_2 & CH_3 \\ I & CH_3 & CH_3 \\ \end{array}$$

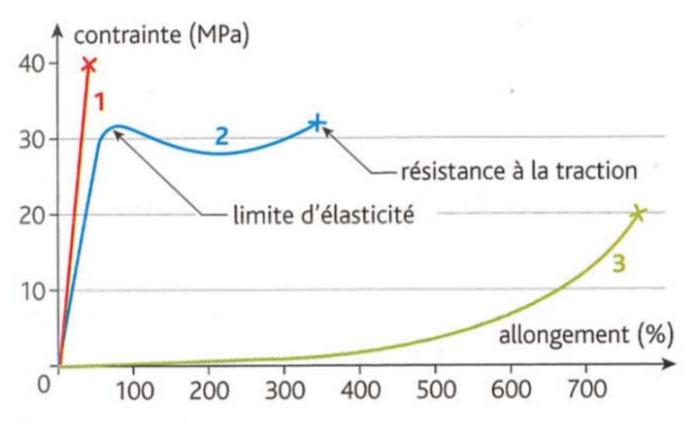
Polymère réticulé



Interactions dans le nylon 6,6

In nylon 6,6, the carbonyl oxygens and amide hydrogens can hydrogen bond with each other. This allows the chains to line up in an orderly fashion to form fibers.

Propriétés mécaniques des polymères



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.

La galathite, un polymère thermodurcissable



 → Doit être travaillée manuellement (surtout pour des décoration)

Une production de plastique démesurée

