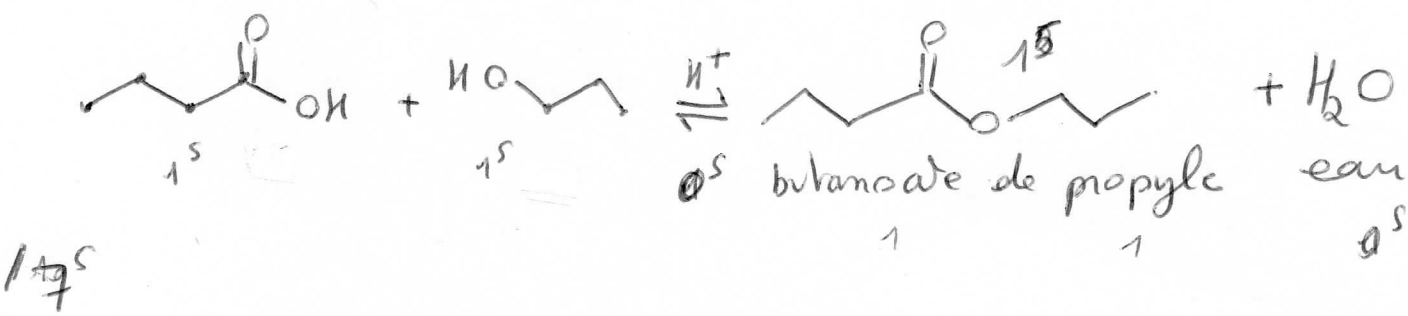
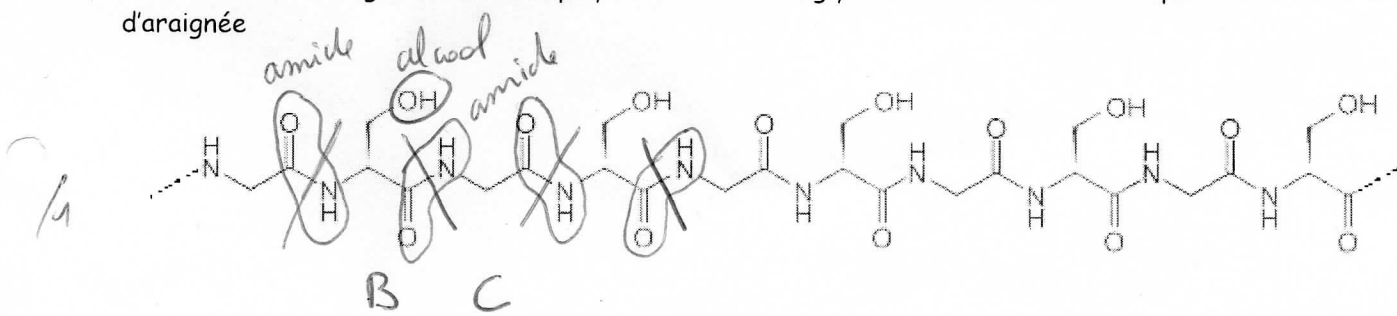


1. De l'acide butanoïque et du propan-1-ol peuvent réagir ensemble. Ecris l'équation chimique complète de cette réaction en type de formule de ton choix. Donne le nom précis du(des) composé(s) obtenu(s).

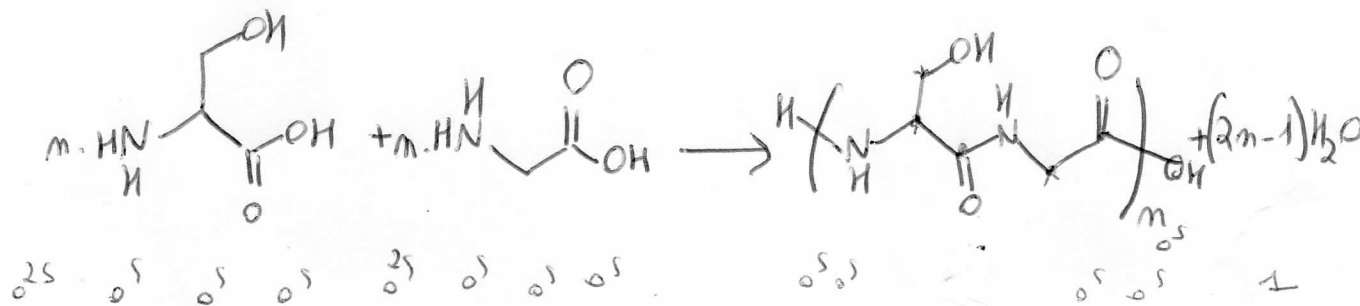


2. Voici la formule en longue chaîne d'un polymère naturel de glycine et de sérine imitant partiellement la soie du fil d'araignée



a) Entoure et nomme les fonctions organiques présentes dans ce polymère.

b) Ecris l'équation chimique complète de sa formation par polycondensation : réactifs de départ et produits obtenus où tu réécrits la formule de ce polymère cette fois en motif répété (attention aux détails).



c) Le degré de polymérisation de ce polymère vaut 4560, calcule sa masse molaire moyenne.

14

1) $n = 4560$

2) $M_{\text{motif}} = 144 \text{ g/mol}$
 $\text{C}_5\text{H}_8\text{N}_2\text{O}_3$

1) $m = \frac{M_{\text{poly}}}{M_{\text{motif}}}$

$M_{\text{poly}} = n \cdot M_{\text{motif}} = 4560 \cdot 144$
 $= 656640 \text{ g/mol}$