

6 SA Chimie appliquée

Travail pour le jeudi 12 novembre

A envoyer pour le 13 novembre. (Pas trop tard, c'est mon anniversaire)

Réaliser les exercices ci-dessous en vous aidant du cours UAA9.

Bon travail 😊

Mme Hogenboom

1) Ecrire les formules semi-développées des deux isomères géométriques (CIS-TRANS) du hex-2-ène. **/6**

Isomère CIS	Isomère TRANS

2) Calculer le degré de polymérisation **n** d'un polypropène dont la masse molaire moyenne vaut 200 kg/mol. **/4**

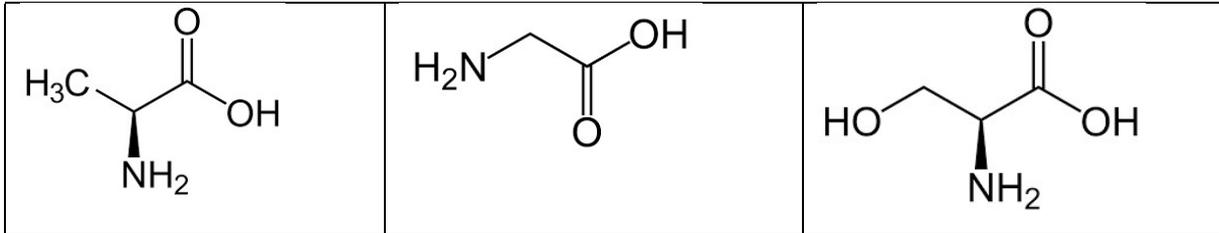
--

3) Ecrire la formule semi-développée du peptide obtenu par la combinaison de trois acides aminés afin d'obtenir la séquence gly-ala-ser. /6

Alanine (ala)

Glycine (gly)

Sérine (ser)



4) Le polyéthylène est synthétisé à partir de l'éthylène ou éthène. /10

a) Ecrire l'équation pondérée traduisant la combustion complète du polyéthylène ( $n=2000$ ).

b) Calculer la masse de  $\text{CO}_2(\text{g})$  libéré dans l'atmosphère lors de la combustion de 10 tonnes de déchets de polyéthylène.

c) Calculer l'énergie thermique libérée par la combustion de ces 10 tonnes de polyéthylène connaissant son pouvoir thermique 46024 kJ/kg.