Connaître et transformer les matériaux organiques

Exercice 1:

Les tuyaux de canalisation sont en polychlorure de vinyle PVC.

Le PVC se prépare en trois étapes :

Par addition du dichlore gazeux sur l'éthylène gazeux CH2=CH2, on obtient du 1,2-dichloroéthane.

Par chauffage du 1,2-dichloroéthane, on obtient du chlorure d'hydrogène gazeux HCl (g) et du chlorure de vinyle gazeux CH2=CHCl.

Par polymérisation du chlorure de vinyle, on obtient le PVC.

Ecrire les équations des réactions chimiques correspondant à ce procédé de fabrication. Calculer la masse molaire duPVC obtenu si son degré de polymérisation moyen est n = 600. Le PVC est-il un matériau organique ?

Le PVC est-il utilisé en dessous de sa température de transition vitreuse ou au-dessus ?

Exercice 2:

4.

Dire si les équations suivantes sont des polyadditions ou des polycondensations :

1.
$$H_{2}C = CH - CH_{3} \longrightarrow \left[CH_{2} - CH\right]_{H_{3}C}$$

$$= 1. \qquad H_{3}C \longrightarrow H_{2}C$$

$$= 1. \qquad H_{3}C \longrightarrow H_{2}C$$

$$= 1. \qquad H_{2}C \longrightarrow H_{2}C$$

$$= 1. \qquad H_{2}C$$

$$= 1. \qquad H_{2}C \longrightarrow H_{2}C$$

$$= 1. \qquad H_$$