

EXERCICE 4 : Polymérisation 2

Le polychlorure de vinyle (PVC) peut être décrit comme la répétition de n fois le motif unitaire $-\text{CH}_2-\text{CHCl}-$ provenant de la polyaddition de monomères de chlorure de vinyle CH_2CHCl . Le PVC peut donc être écrit comme suit $-(\text{CH}_2\text{CHCl})_n-$. Admettons que dans un procédé de fabrication, ce motif répété 5 000 fois pour former du PVC homodispersé. Le degré de polymérisation (n) vaut 5 000 pour toutes les chaînes macromoléculaires formées.

1. Déterminer la masse molaire moléculaire du monomère M_{VC} .
2. Déterminer la masse molaire moléculaire d'une macromoléculaire de PVC.