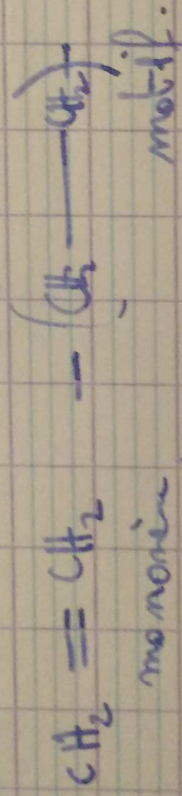


- Moniq dépolymérisati-

ouverture polymères bis.

CL =

Questions : - Motif pareil que monomère ?



- Mesure des masses molaires \ll ? \rightarrow Spectroscopie IR, diffus^o de la lumière.

- chromatographie d'exclusion stérique ?

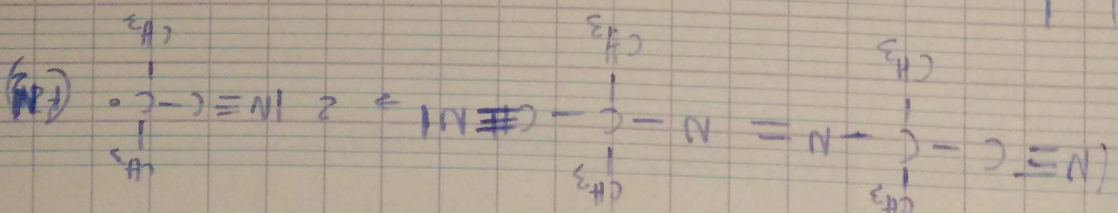
tps de rétention \propto longueur de chaîne } Couant
avec étalon de polystyrène. }

- Osmométrie, pression osmotique en fct^o de la concentration

- Polycondensation : Au moins bifonctionnelles mais peuvent être trifonctionnelles \rightarrow réticulato.

- polyaddition: quel est le mécanisme pour le styrène?

→ AIBN, mécanisme radicalaire, pp?



- Autre classe? → peroxydes

- Avantages de téramonique? → polymère vivif, on gère la terminaison

- Quelle est la fin pour le mécanisme radicalaire?

- disperser: importante sur la masse molaire en nombre.

→ on connaît M_n , mais difficilement les poids des \neq macromolécules

⇒ Pds terminaison: Vprap, Vbrni, $h \cdot \text{R}^2 \rightarrow \text{caca}$

Vinitiateur \sim R₂O₂

- Avantages de la polymérisation radicalaire:

made avec tout mécanisme contrairement à l'anionique

qui fonctionne bien en présence de substituants attractifs

($C \equiv N$) que

- Utilisés → Pont sulfurés, thermosettable

- Incompatibilité avec solvant par rapport

à une molécule avec le solvant?

→ difficile de casser le liaisons entre macromolécules,

les polymères sont donc difficilement solubles.

→ son mode qd m, choix normatif de solvant.

→ Il reste qd m une charge qd m mode:

l'entropie de mélange $\gg S_{R1S2} \Rightarrow$ explique que la solubilité a lieu.

alors que l'enthalpie est défavorable

- effet sur le changement d'état de polymère semi-cristallin?

canalite usadap
ou amorphe
semi-cristallin Tg
amorphe
transitions

Commentaires: - Bien expliqué, assez illustratif, différents exemples.

- chauffage de polymère, par top, je crois que sinon tu as la dépolymérisation du plexiglas qui marche bien.