

old ^{hyes} LCS + 10
ing of

$\mathcal{U}^{ab} \text{ STL, ST25 : } \tilde{R} \text{ de separacion.}$

Deux échelles permettant d'aborder une R.P. : - macroscopique à laquelle on a accès : on observe des dzgls de pte macros du milieu réactionnel.

- microscopique : étude des molécules, modèles établis à partir des différents caractéristiques qui existent, autant d'indices pour comprendre les étapes d'un métabolisme.

1) Experience Inductive.

Création d'une polymère : on veut le gel de nylon (très important dans la zone de tous les papiers : parapluies, mousses à déterger)
 & une macromolécule
 puis plastiques

Une synthèse chimique est une suite de \vec{R} chimiques, menant au produit d'intérêt. Toutes les classes de \vec{R} peuvent être impléables : acide-bases, oxydo-réduction (échange d'e-), addition, élimination, substitution (échange d' H^+).

On élimine (ex: dans l'industrie ou la recherche) une synthèse selon un certain nb de critères: rendement, toxicité, rapidité, coût financier. (chimie verte: valorisation de tous les produits par ex.)

Ben j'aimerais le fait comprendre de la date de la R.

donner de vraies def.

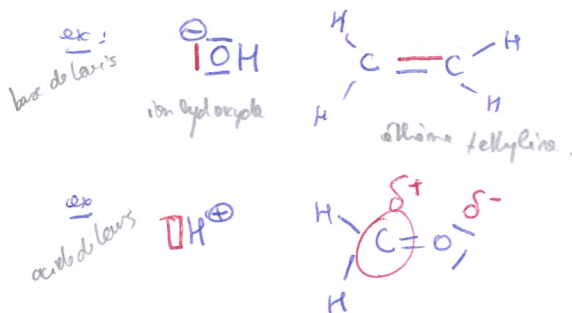
Dans 1 R clinique, des liaisons sont rompues / créées : le mécanisme réactionnel est l'ensemble de ces actes élémentaires qui donnent le déplacement de ~~de~~ ~~double impliqué~~ des électrons et liaisons.

On indique par une flèche le déplacement des e^- à dg d'axe.

ex: dans le cas du nylon, on a une polymérisation (on fait polycondensation) par étapes.

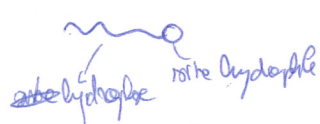
step donneur : riche en e^- → doublet non liant
~~richer~~ doublet liant
 → log. petite négative.

de accepteur : pousse on e^- → lacune électronique.
→ charge partielle positive.



~~1) Résistances~~ 1) Interpolation microscopique des pics d'absorption.

exp quali : ~~points moules~~ points moules ~~au~~ l'eau. + points coqueaux avec saumon + repousse -
points + eau → houle. (moultitude des insolubles)
+ saumon → clair (moultitude).

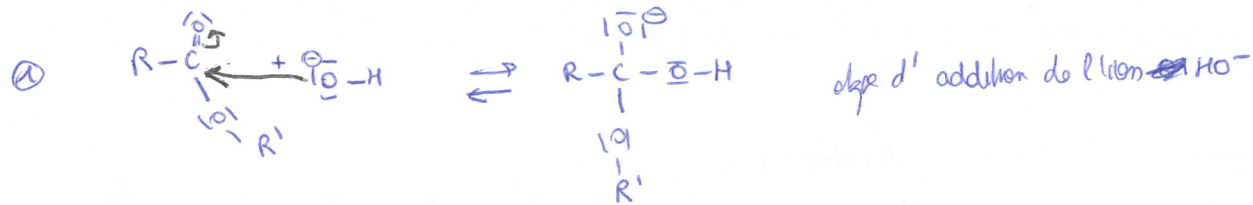


①  ellos se plact en agua

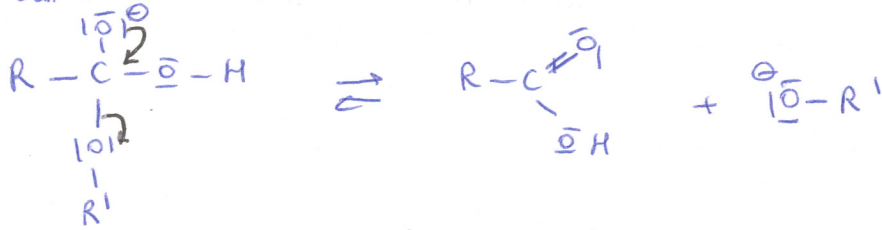
①. CC(C)(C)C also important ~~to know~~ solubility

2) mécanisme de saponification

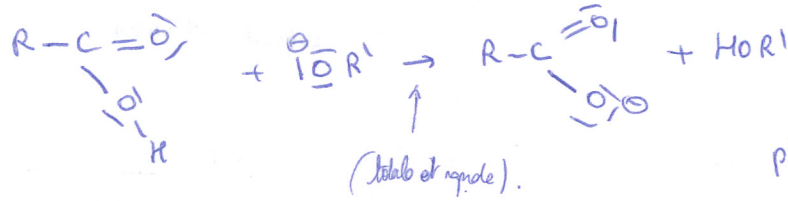
exp: saponification d'huile d'olive → montre plusieurs étapes au juy et d'olive.



②. élimination de l'alcate.



③ R^- acide gras



pKa ~ 16-18.

④ saponification: le savon = sel d'acide gras.

exp: rendre le corps dur.

conclusion: on comprend qu'on a besoin de ce milieu en milieu basique mais après, nécessité de neutraliser avec HO^- , la R^- acide gras et cela → déplace tous les équilibres.

avec R^- : triglycéride (huile) → glycérol & carboxylate.

inverse: estérification.

gène: hydrolyse d'un ester.
→ modification de groupe.

cel: on comprend pourquoi on veut chauffer, 2 en concentration, introduire un catalyseur. → aspects cinétiques.
on a aussi une modification de chaîne et modification de groupe.

on n'a pas parlé de l'électrochimie et polarisation.

il arrive à déplacer des électrons.
quatre.