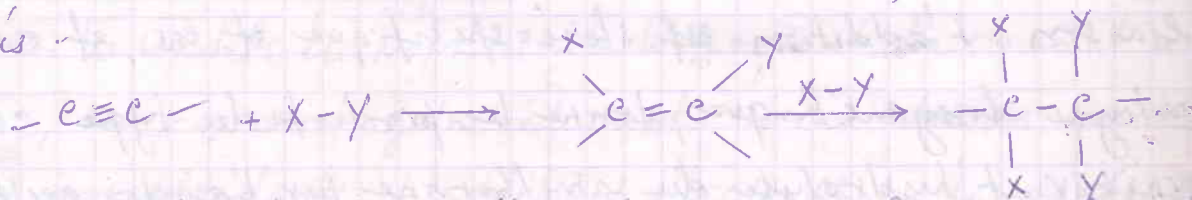


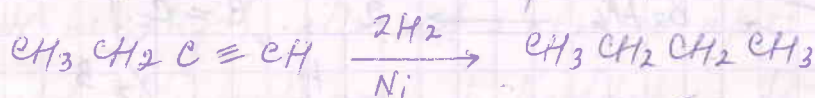
LA FORMATION DES LIAISONS CARBONE - CARBONE

1 - ADDITIONS AUX ALCYNES - REDUCTIONS DES ALCYNES

La triple liaison carbone-carbone (deux liaisons π et une liaison σ) définit la chimie des alcyne. Dans la plupart des réactions la triple liaison réagit comme une double liaison, mais dans l'addition à une triple liaison, 2 moles de réactifs peuvent être utilisées.



L'hydrogénation catalytique d'un alcyne a eu lieu en deux étapes, le premier donnant un alcène qui est ensuite hydrogéné en alcane.



La réduction d'un alcyne en alcène est d'une grande importance théorique et pratique. Si la triple liaison n'est pas en bout de chaîne, l'addition d'une mole d'hydrogène peut donner un alcène cis ou trans. L'isomère formé préférentiellement dépend du type de réducteur utilisé. Généralement, l'alcène trans est le produit majoritaire obtenu par réduction d'un alcyne par le sodium (ou le lithium) dans l'ammoniac liquide.

