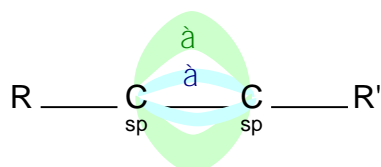


Les alcynes

I Généralités



- à Molécule linéaire
- à Moins réactifs que les alcènes (la liaison est plus forte)
- à Molécule facilement polarisée (beaucoup d'électrons)

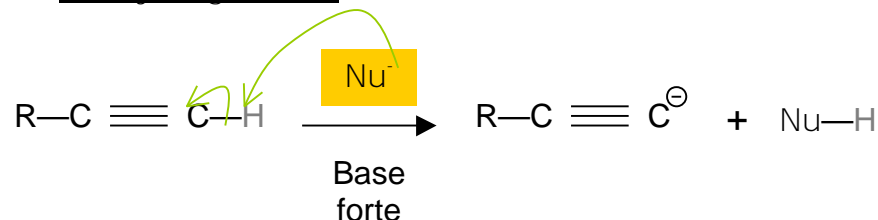
q Type particulier : les alcynes vrais è un ou deux hydrogènes liés aux carbonnes de la triple liaison.

Ex : acétylène C₂H₂

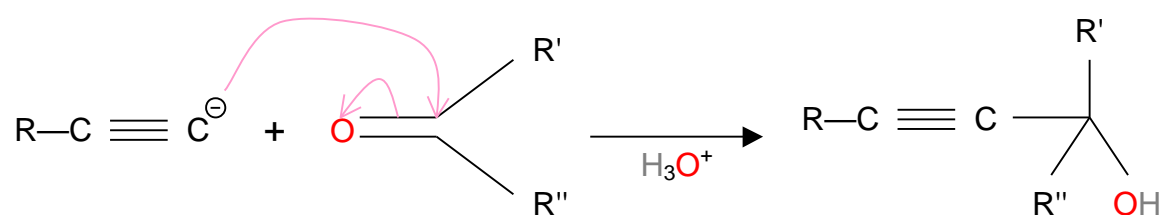
II Réactivité

A. Réactions dues à la liaison C—H au niveau de la triple liaison

I Déshydrogénation :



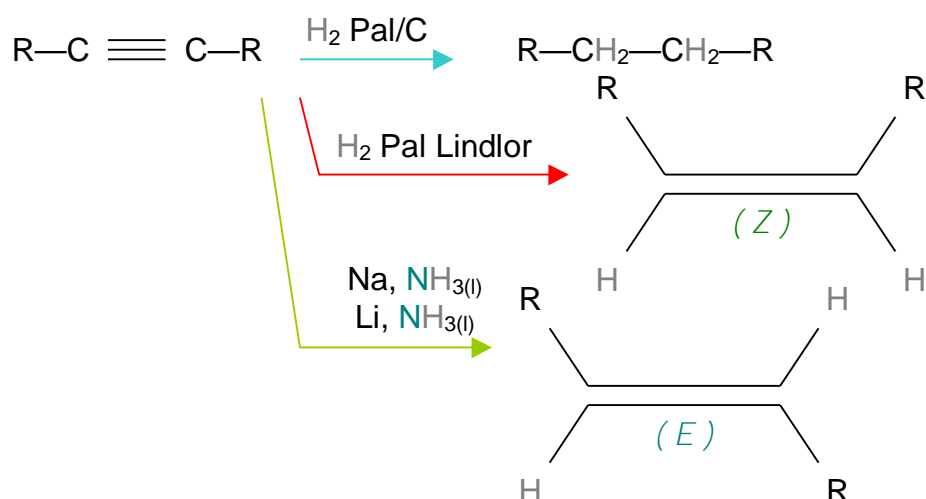
I Avec les cétones :



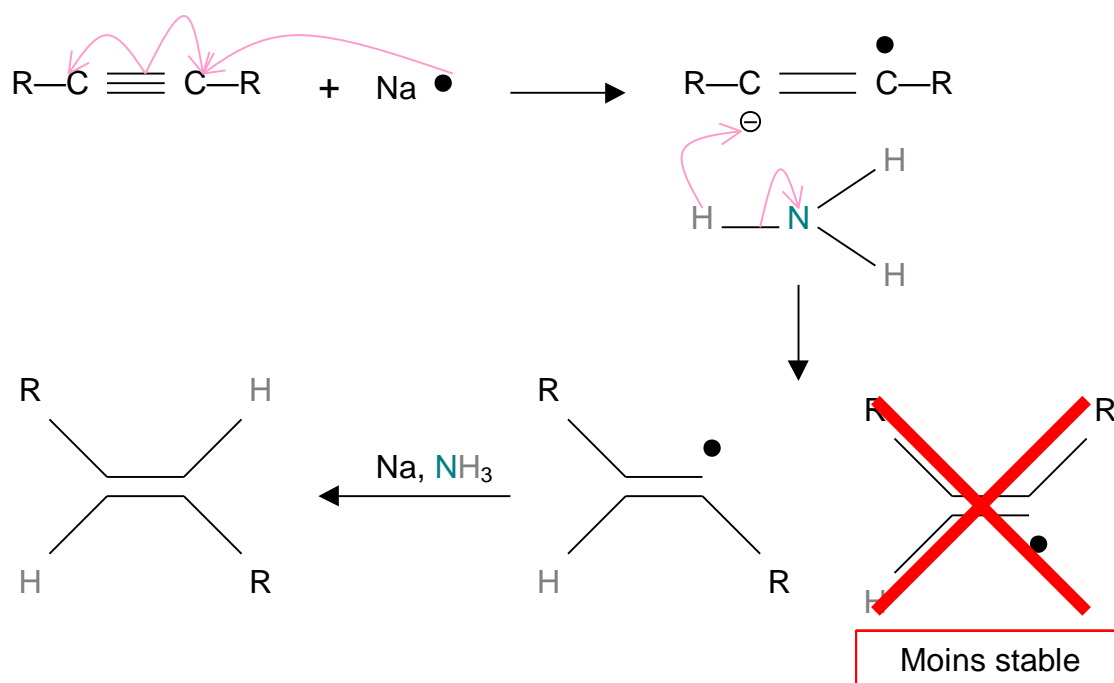
I Cyclisation :

À cause de la forme linéaire de la triple liaison, la cyclisation ne peut se faire avec des cycles de carbonnes inférieurs à huit. La première forme connue est le cyclooctyne (8 carbonnes).

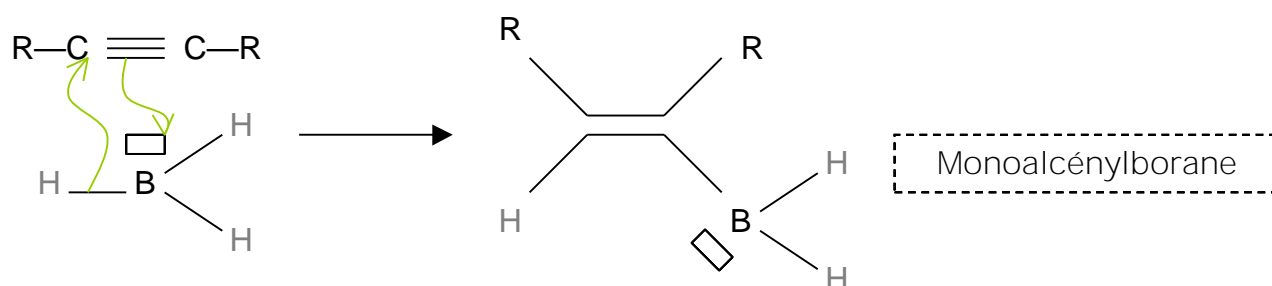
B. Réductions



I Cas de la réaction dans l'ammoniac liquide :



C. Hydroboration



à On peut faire cette transformations trois fois de suite.

Z Les trialcénylboranes et les trialkylboranes subissent les mêmes réactions.

D. Additions électrophiles

1) Addition d'eau

Z Seulement dans du mercure.

