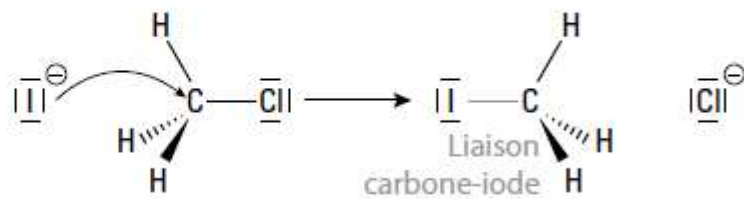
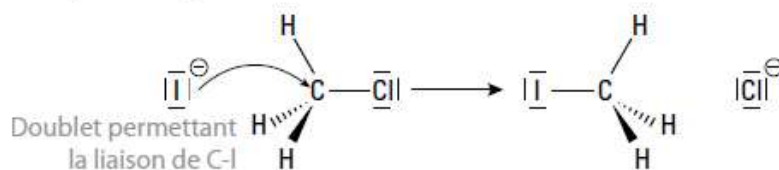


Activité 3 p. 272

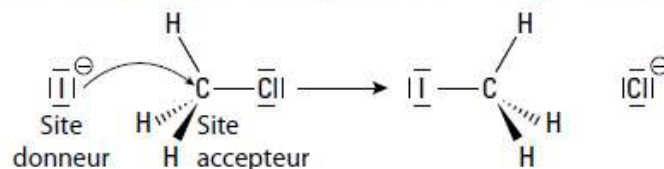
1. Le doublet liant carbone et iode est repéré en gris ci-dessous :



2. En comparant les formules de Lewis des réactifs et des produits, on repère que le doublet d'électrons qui permet la formation de la liaison carbone-iode est un doublet non liant de l'ion iodure. Ce doublet est repéré en gris ci-dessous :



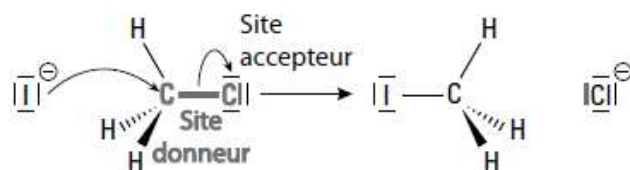
3. Le doublet provient de l'ion iodure, qui le donne à l'atome de carbone. Ce doublet devient le doublet liant constituant la liaison entre les atomes de carbone et d'iode dans le produit.



L'ion iodure porte le « site donneur » et l'atome de carbone est le « site accepteur » de la molécule d'iodométhane.

4. La flèche courbe représente le mouvement du doublet d'électron du site donneur (I) vers le site accepteur (C), ce qui permet d'expliquer la formation de la liaison carbone-iode.

5. Site donneur : C–Cl ; site accepteur : Cl. Les doublets électroniques impliqués sont repérés en gris.



6. Un mécanisme réactionnel nous informe :

- sur la nature des liaisons rompues et formées pendant la réaction ;
- sur les mouvements électroniques expliquant les ruptures et les formations de liaisons ;
- (– sur l'ordre des mouvements électroniques (successifs ou simultanés)).