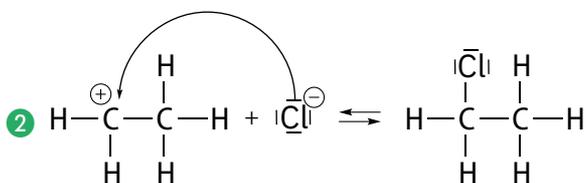
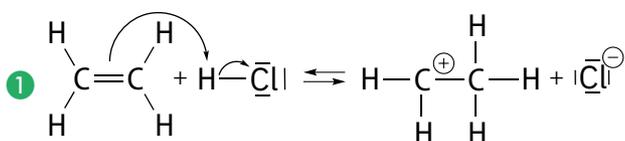


33 1. Dans les réactifs de l'étape ①, la double liaison est un site donneur de doublet d'électrons. La liaison H—Cl est polarisée, le chlore étant plus électronégatif que l'hydrogène.

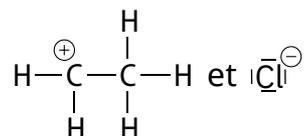
L'hydrogène porte une charge partielle positive δ^+ , c'est un site accepteur de doublet d'électrons. La flèche courbe part du site donneur et pointe vers le site accepteur de doublet d'électrons.

Dans l'étape ②, les doublets non liants du chlore sont des sites donneurs de doublet d'électrons, et le carbone chargé positivement est un site accepteur de doublet d'électrons. La flèche courbe part du site donneur et pointe vers le site accepteur de doublet d'électrons.



2. Les intermédiaires réactionnels sont des espèces formées au cours d'une étape du mécanisme puis consommées au cours d'une étape ultérieure.

Ils ont pour formule :



3. On trouve l'équation de la réaction en supprimant les intermédiaires réactionnels. La réaction modélisée a pour équation :

