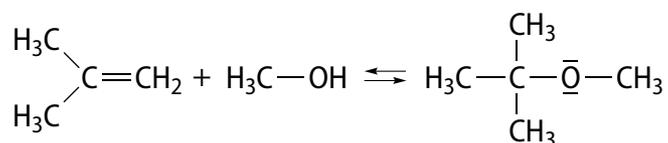


26 1. Pour retrouver l'équation de la réaction, on supprime les espèces qui se trouvent à gauche et à droite des flèches de réaction pour ne conserver que les réactifs et les produits.

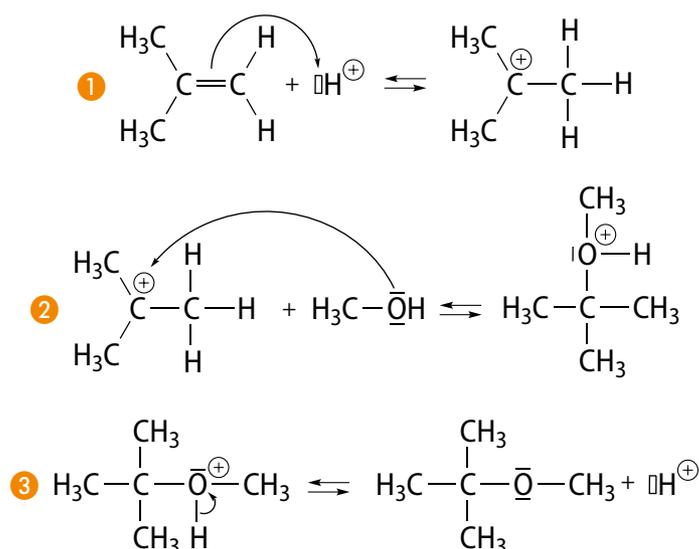
La réaction modélisée par ce mécanisme a pour équation :



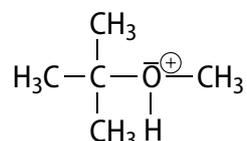
2. Dans l'étape ①, la double liaison C=C est un site donneur de doublet d'électrons et l'ion hydrogène H⁺, porteur d'une lacune électronique, est un site accepteur de doublet d'électrons.

Dans l'étape ②, les doublets non liants de l'oxygène sont des sites donneurs de doublet d'électrons et le carbocation (carbone chargé positivement), porteur d'une lacune électronique, est un site accepteur de doublet d'électrons.

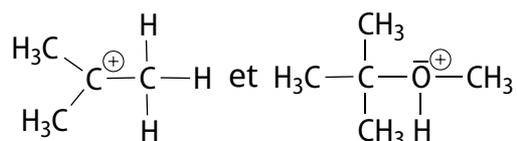
3. Les flèches courbes partent d'un site donneur de doublet d'électrons et pointent vers un site accepteur de doublet d'électrons.



Lors de l'étape ②, un doublet non liant de l'oxygène devient liant entre le carbone et l'oxygène. On trouve ainsi la formule de l'espèce A :



4. Les intermédiaires réactionnels sont des espèces qui sont formées lors d'une étape puis consommées lors d'une étape ultérieure. Il s'agit donc des espèces de formules :



5. L'ion hydrogène est consommé lors de l'étape ① et régénéré lors de l'étape ③, c'est donc un catalyseur.