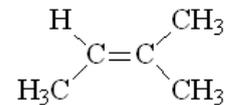


4 – Le 2 – méthylbut – 2 – ène est un hydrocarbure alcénique de la forme



En présence de molécules d'eau, la réaction se déroule en deux étapes:

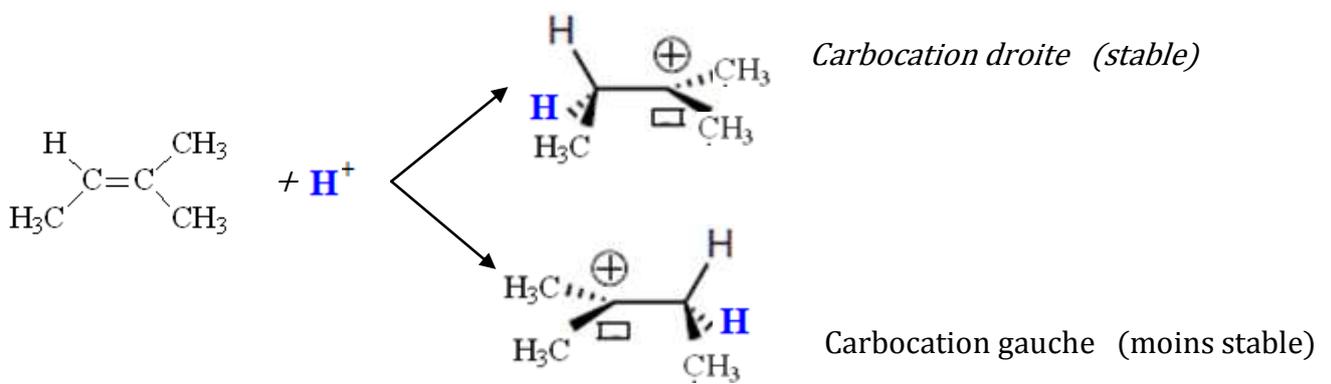
a) un proton H^+ protonise la double liaison $\text{C} = \text{C}$, c'est à dire qu'une des liaisons va se rompre et va créer une nouvelle liaison avec ce proton H^+ . Un des C a donc perdu son électron qu'il avait en mis en commun. Comme il y a déficit d'une charge moins, au global il apparaît une charge positive de +1.

On a donc au final un anion appelé carbocation qui peut se présenter sous deux formes suivant

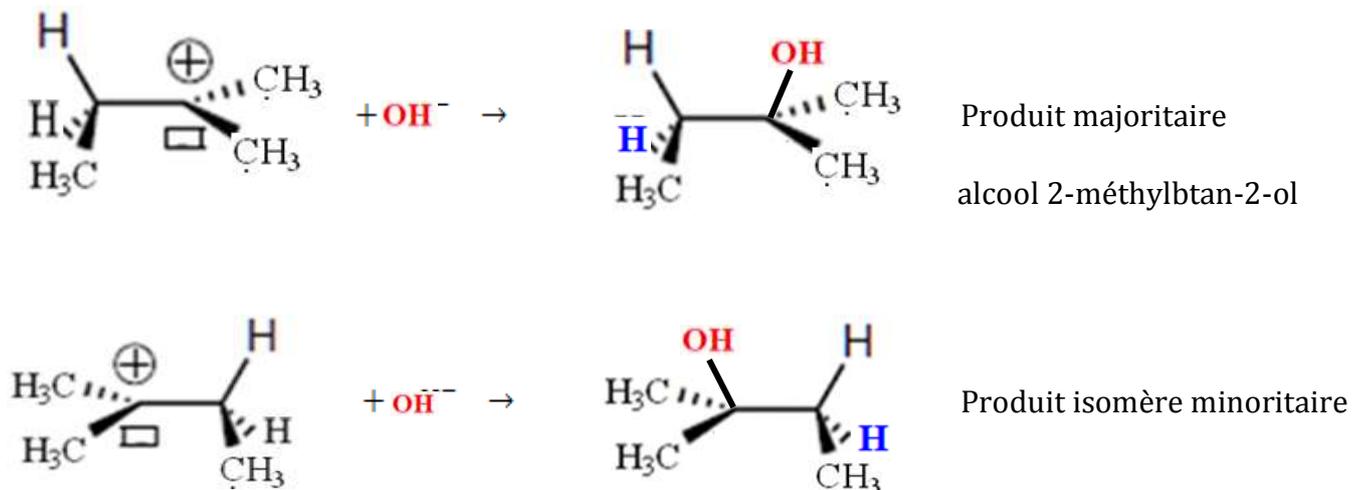
le coté où se fait l'attaque du proton:

* si le proton attaque à gauche, on aura un carbocation droite,

* si le proton attaque à droite, on aura un carbocation gauche



b) L'eau vient ensuite réagir sur ce carbocation pour donner un intermédiaire avec un groupe O^+H_2 qui perd très rapidement un H^+ pour donner un OH



On obtient deux isomères de l'alcool 2 – méthylbutan – 2 – ol