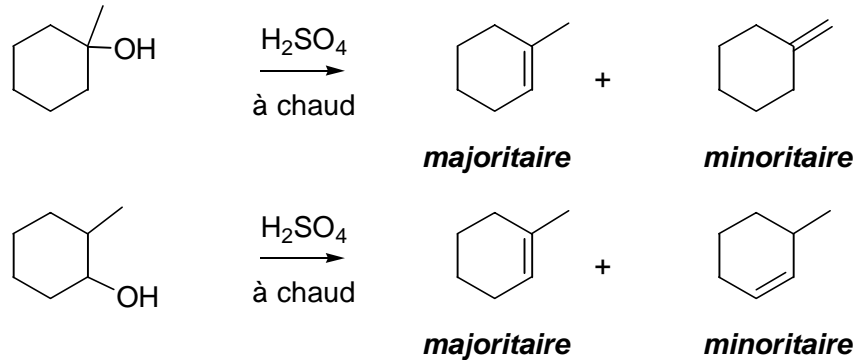


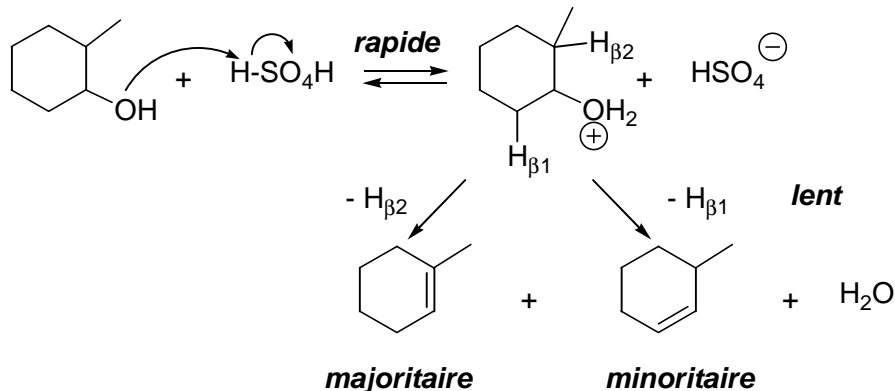


**Correction :**

1- Il y a obtention de produit de déshydratation intramoléculaire. Le produit de départ est donc un alcool ; il y a deux possibilité, une seule convenant :



La réaction d'élimination suit vraisemblablement un processus bimoléculaire (car l'alcool est de classe secondaire et le carbocation formé serait moyennement stable) avec protonation de l'alcool au cours d'une réaction acido-basique rapide puis départ d'un proton en  $\beta$  :



**A remarquer** que s'il s'agit d'un mécanisme E2, le proton en  $\beta$  partant doit être en anti du lien C-OH<sub>2</sub><sup>+</sup> qui se rompt (conformation antipériplanaire) :