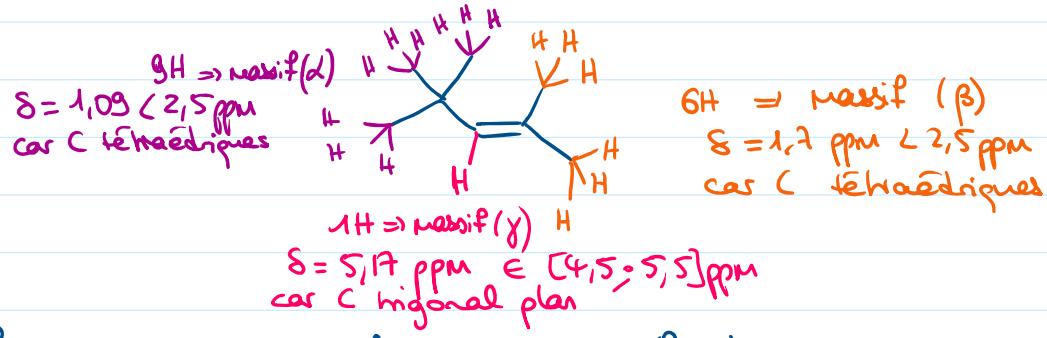
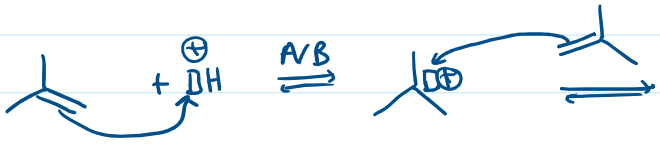
DS1 Chimie Pb2 CORR

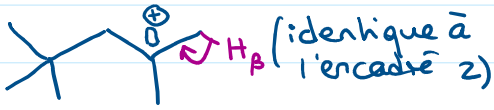
vendredi 18 septembre 2026 16:47

1. On peut entièrement attribuer les massifs aux protons correspondants grâce à la population (calculée à partir de la courbe d'intégration du signal) de chaque massif :

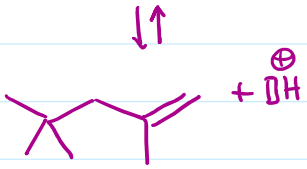


2. $H^{\oplus}$ intervient dans le mécanisme, facilite la réaction et est régénéré : c'est un **catalyseur**.

3. 



F et F' sont des **isomères de position** (cas particulier d'**isomères de constitution**)



(seule la fin est différente)

4. **Ampoule à décanter**

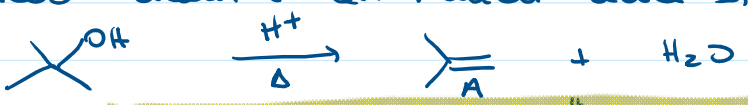
5. L'hydrogénocarbonate de sodium (Na^+, HCO_3^-) permet d'éliminer les traces d'acide restant en phase organique selon la réaction :

$$HCO_{3(aq)}^- + H_{(aq)}^+ \longrightarrow H_2CO_{3(aq)} \longrightarrow H_2O_{(l)} + CO_{2(g)}$$

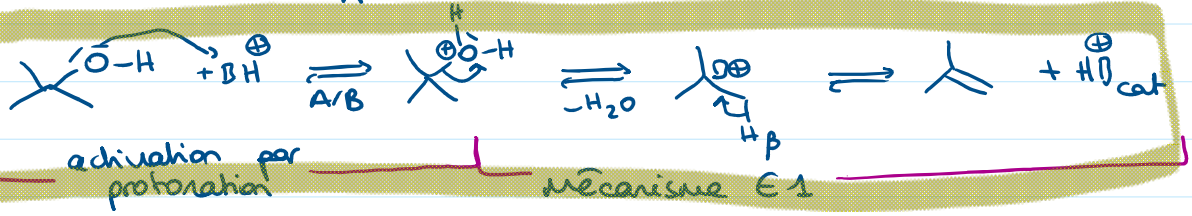
gaz dégagé

6. A cause du gaz formé, il y a un **risque de surpression** dans l'ampoule. Il faut donc effectuer régulièrement des **dégazages**.

7. Alcool chauffé en milieu acide ⇒ **déshydratation intramoléculaire**



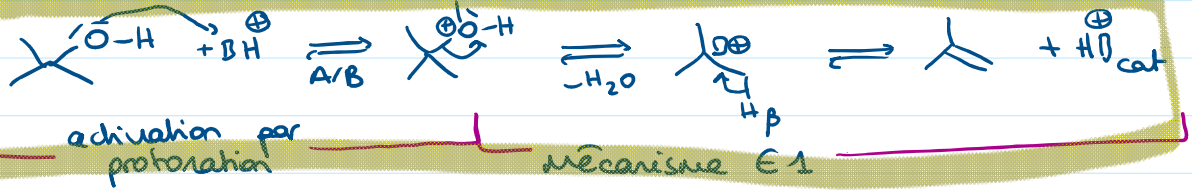
Mécanisme :



7. Alcool chauffé en milieu acide ⇒ déshydratation intramoléculaire



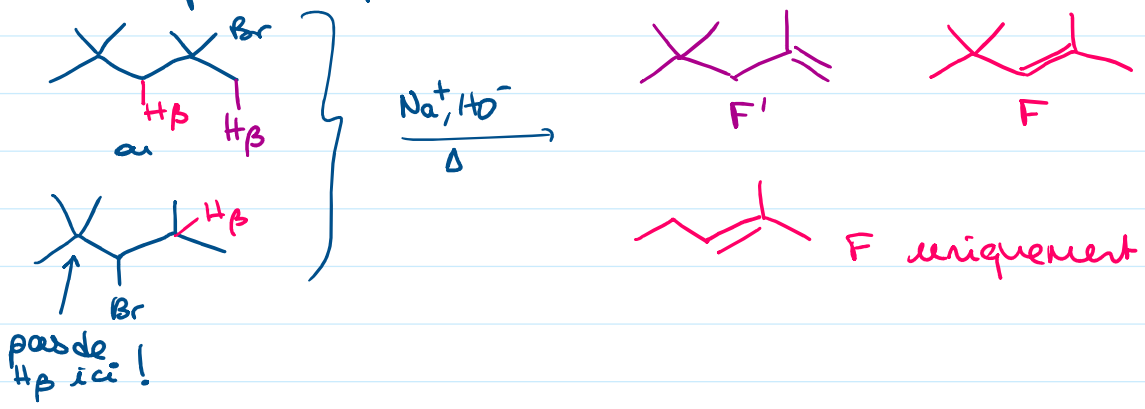
Mécanisme :



8. A température ambiante, le 2-méthyl-propan-2-ol est un liquide ($T_{éb}$ = 82,4°C) alors que l'isobutène est un gaz ($T_{éb}$ = -7°C) ce qui le rend difficile à manipuler. On préfère donc le former in-situ.

9. D'après la règle de Zaitsev, une β-élimination conduit à l'alcène le + stable donc ici à F car il est plus substitué que F'.

10. On pourrait partir de :



Mécanisme :

