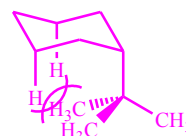
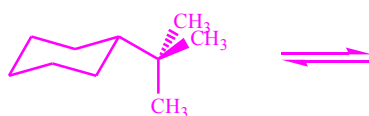


## TD DE CHIMIE ORGANIQUE

### *Exercices supplémentaires de stéréoisomérisation*

**Exercice 1 :** Le *tert*-butylcyclohexane existe pratiquement (>99,99 %) sous une seule forme conformationnelle. Représenter en perspective cavalière la conformation chaise du *tert*-butylcyclohexane la plus stable et expliquer pourquoi l'autre conformation chaise est très défavorisée.

Position équatoriale  
 énergie plus basse  
 ⇒ énergie plus basse  
 gêne butyle



Position axiale,  
 plus élevée,  
 entre tert-

et H axiaux

**Exercice 2 :** Compléter les dessins suivants de façon à obtenir une représentation de l'acide (*S*)-2-aminopropanoïque (*L*(+)-alanine) :

