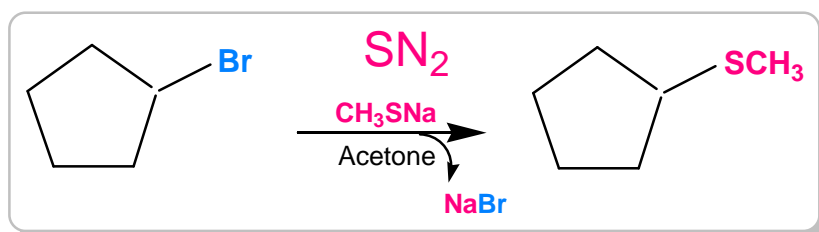
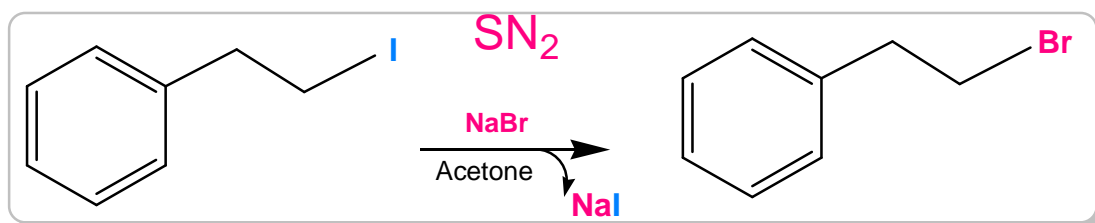
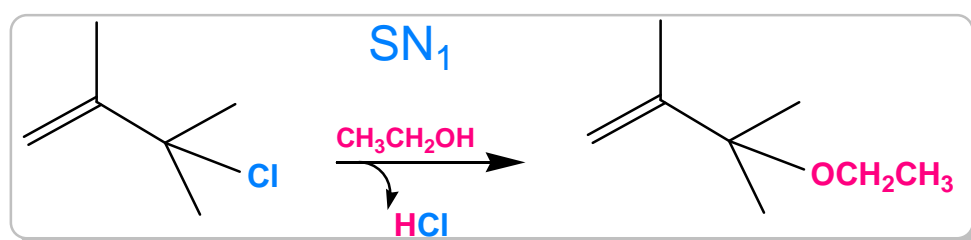
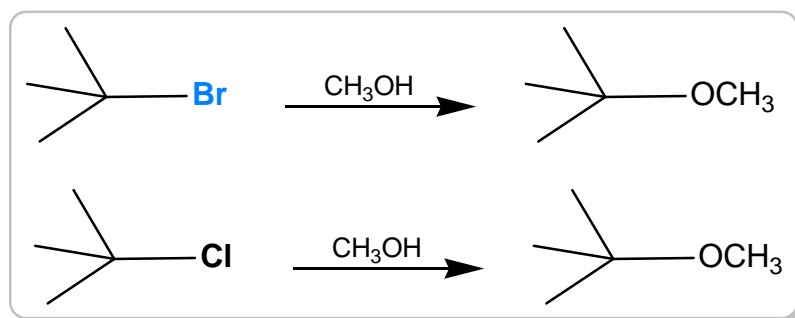
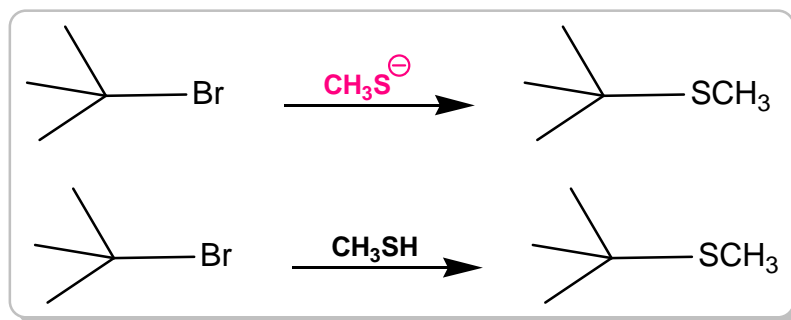


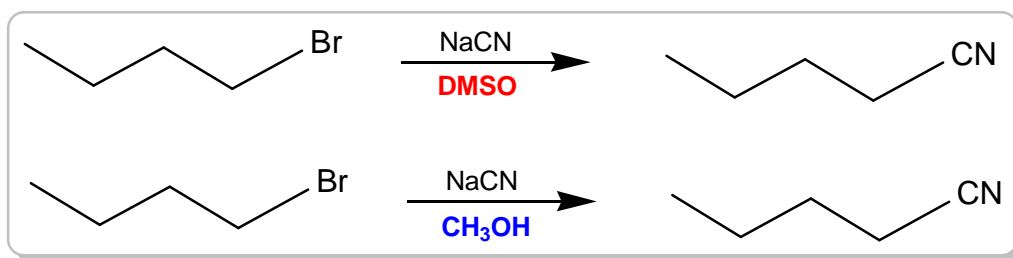
*Corrigé du Test II en Chimie Organique***Exercice 1 (4,5 pts)****Exercice 2 (5,5 pts)**

Le brome (**Br**) est meilleur groupement partant que le chlore (**Cl**) : la liaison **C-Br** est plus longue que **C-Cl**, donc plus fragile. **La 1^{ère} réaction est, par conséquent, plus rapide que la seconde.**



Une entité chargée (**CH₃S⁻**) est meilleur nucléophile que la molécule neutre correspondante (**CH₃SH**).

Pour cette réaction, **le substrat est tertiaire**, il s'agit donc d'une **SN₁**: le nucléophile n'intervient pas dans la 1^{ère} étape de la réaction (étape déterminante) et **les 2 réactions se font à la même vitesse.**



Pour cette réaction, **le substrat est primaire**, il s'agit donc d'une **SN₂**: plus rapide dans les solvants polaires aprotiques (DMSO) que dans les solvants polaires protiques (CH₃OH). **La 1^{ère} réaction est, par conséquent, plus rapide que la seconde.**