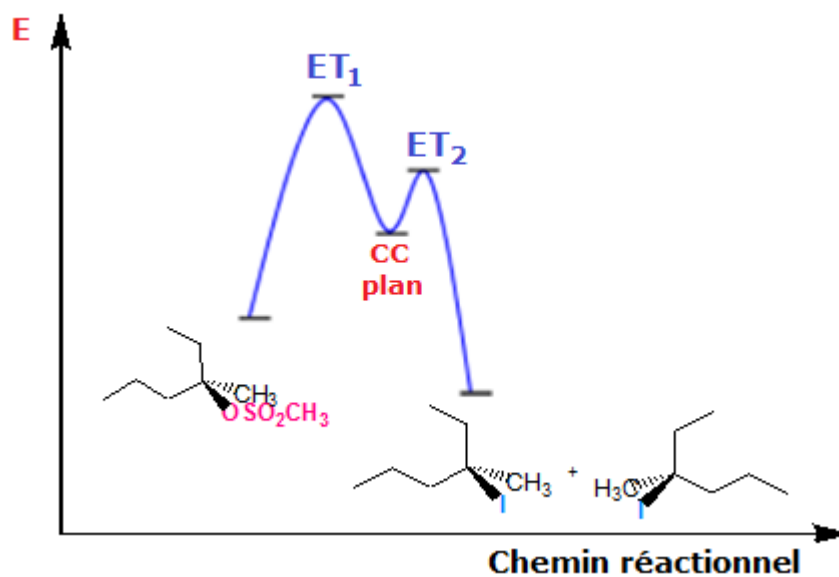
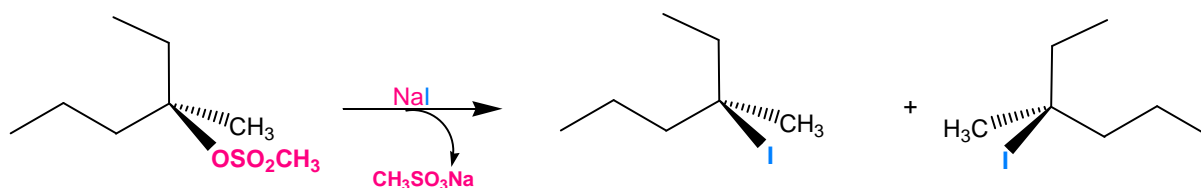


Corrigé du Test I en Chimie Organique

(1 exercice au choix)

Exercice 1 (05 pts)

La réaction suivante correspond à une substitution nucléophile de type **SN₁** :

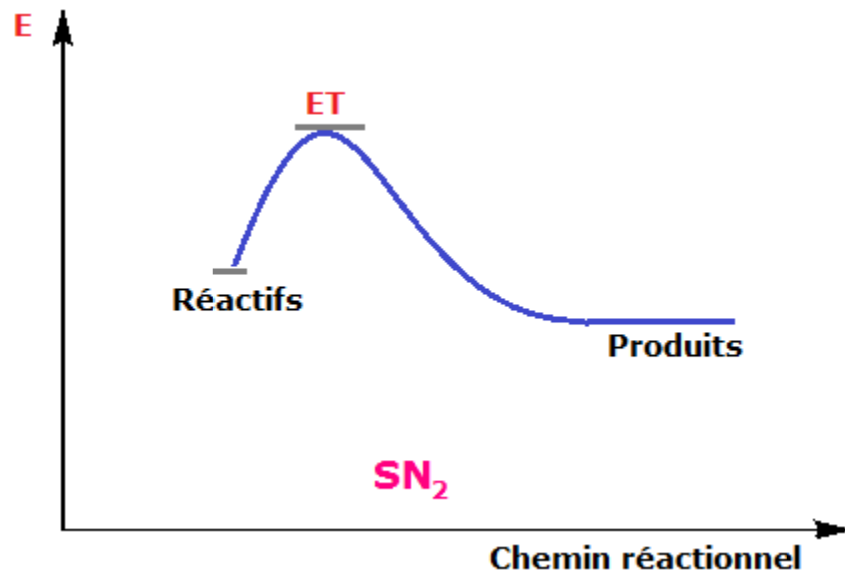


Exercice 2 (05 pts)

Le diagramme d'énergie **1** est l'exemple d'une réaction en une seule étape : réaction de type **SN₂**.

Sur le diagramme d'énergie **2**, il y a formation d'un intermédiaire réactionnel : c'est donc une réaction de type **SN₁**.

La substitution nucléophile de type (**SN₂**) est une réaction en une seule étape : le nucléophile s'approche du carbone par le côté opposé au nucléofuge (attaque dorsale), selon un mécanisme concerté.



La substitution nucléophile de type (**SN₁**) est une réaction en 2 étapes :

- **1^{ère} étape** (lente et limitante par sa vitesse) : départ du nucléofuge et formation d'un carbocation plan.
- **2^{ème} étape** (rapide) : attaque du réactif nucléophile sur le carbocation, des deux côtés du plan.

