

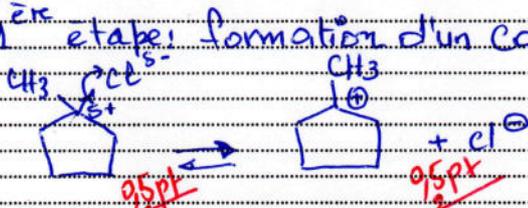


Correction de l'examen de Synthèse Organique (S1) (1/3)

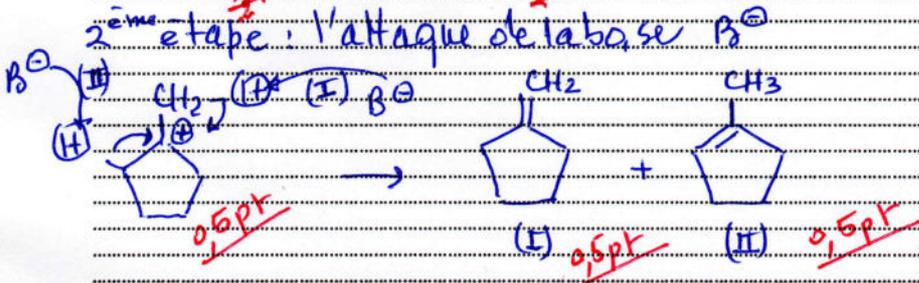
Exercice N°-01 (06pts)

1^o le mécanisme de la réaction: c'est une réaction d'élimination (E₁).

1^{ère} étape: formation d'un carbocation



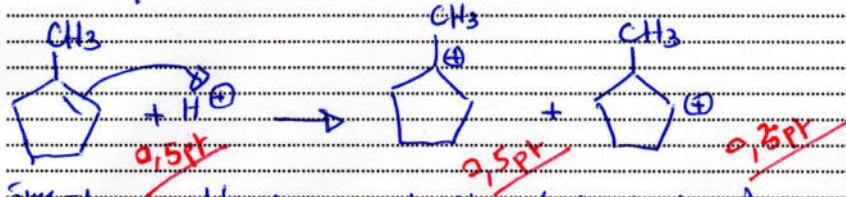
2^{ème} étape: l'attaque de la base B⁻



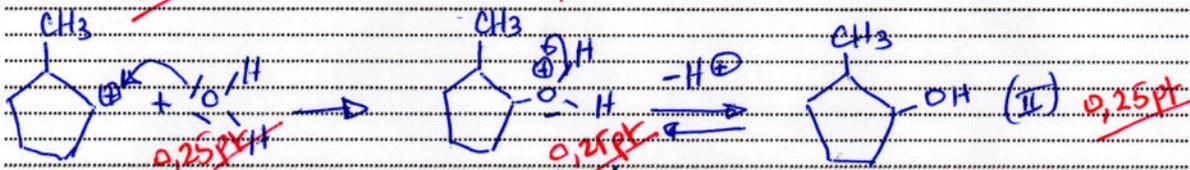
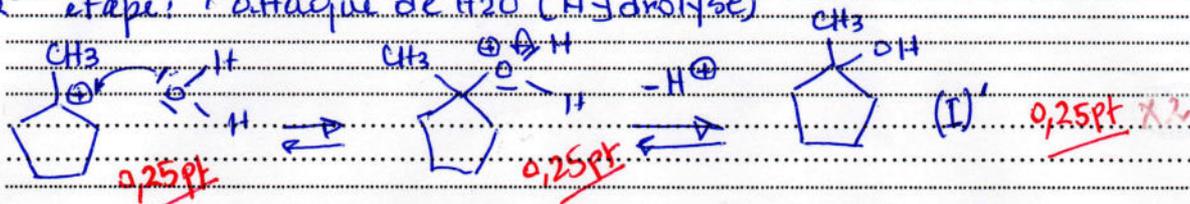
2^o le produit majoritaire c'est le produit (II), parce que c'est le produit le plus substitué (moins hydrogène) le plus stable. 0,5pt

II) 1/ le mécanisme de la réaction:

1^{ère} étape: formation de Carbocation:



2^{ème} étape: l'attaque de H₂O (Hydrolyse)



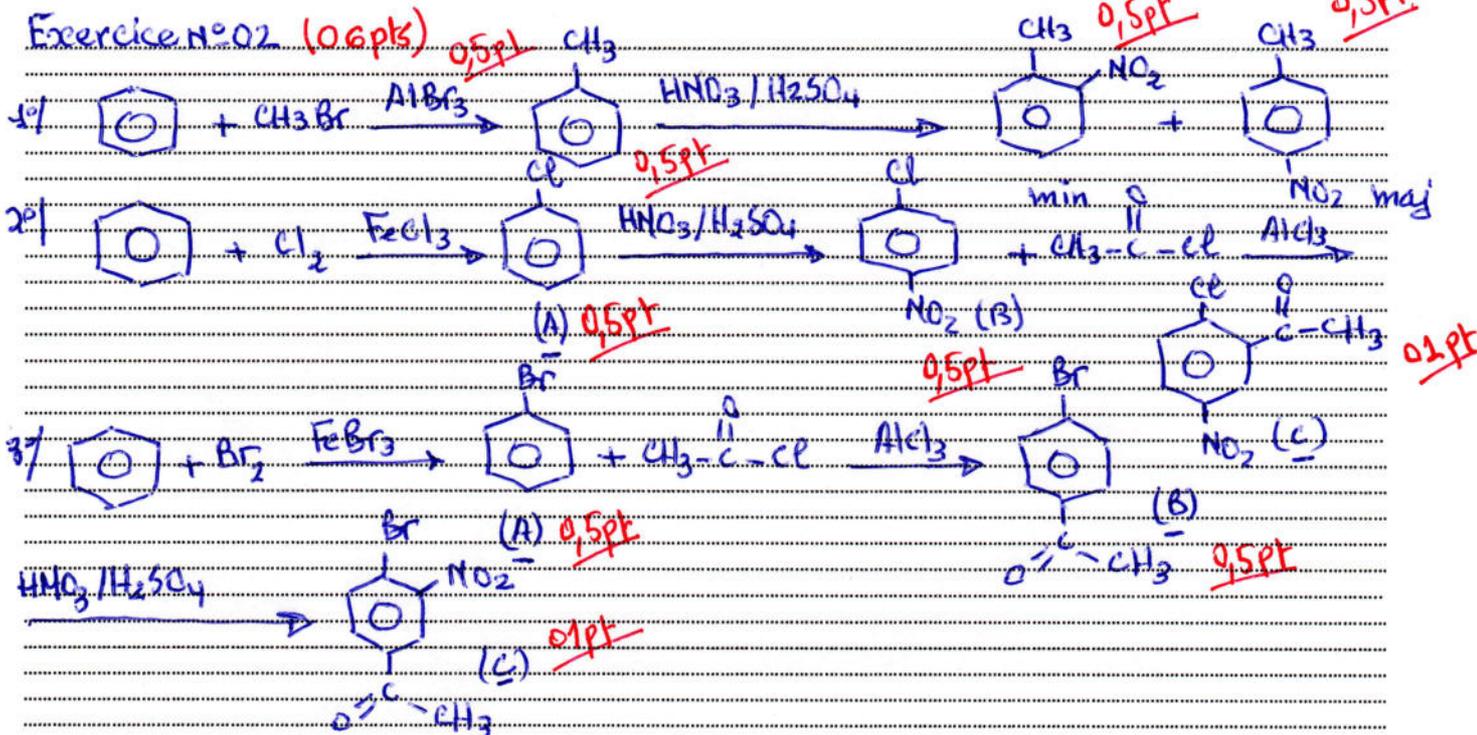
2^o le produit majoritaire c'est (II) 0,25pt

3^o 2-méthyl Cyclopentanol. 0,6pt

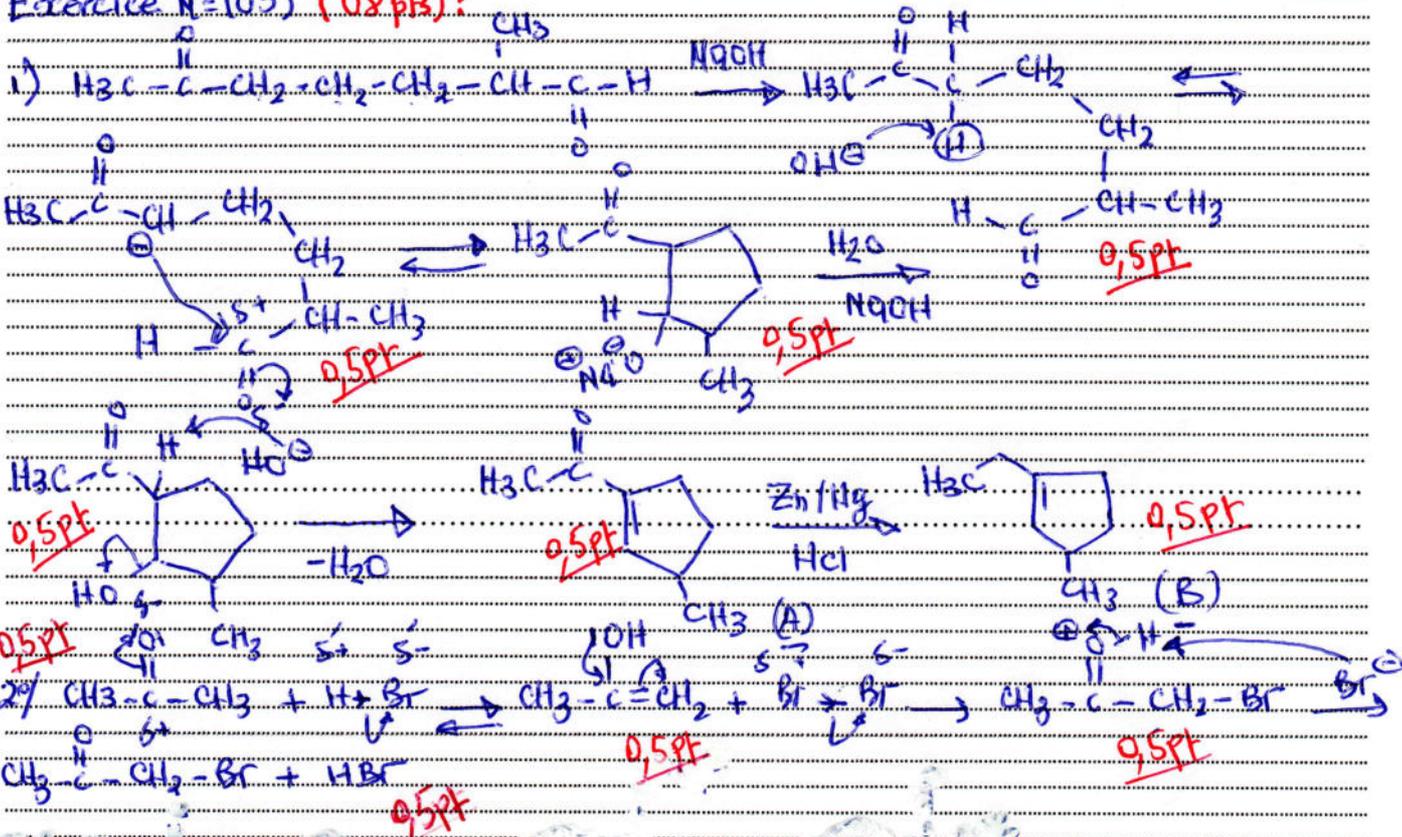


Correction de l'examen de Synthèse Organique (S1) (2/3)

Exercice N°02 (0,6 pts)



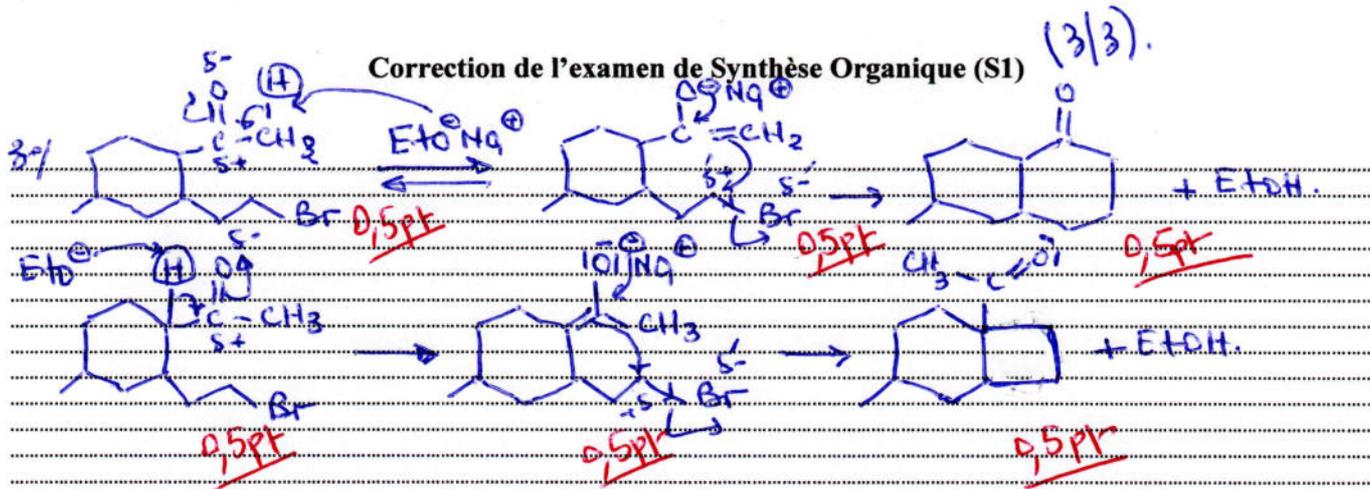
Exercice N°03 (0,8 pts):





Correction de l'examen de Synthèse Organique (S1)

(3/3)



Examen de Synthèse Organique
(1h :30 min)

Exercice N°01 (06 pts) :

I) Le 1-Chloro-1-méthylcyclopentane (**A**) est traité par une base forte dans l'éthanol.

1- Donner le mécanisme de la réaction pour obtenir les produits finaux.

2- Quelle est le produit majoritaire ?

II) Le produit majoritaire est traité par l'acide sulfurique en milieu aqueux.

1- Donner le mécanisme réactionnel de l'obtention des produits finaux.

2- Quelle est le produit majoritaire ?

3- Nommer le produit majoritaire

Exercice N°02 (06 pts) :

Compléter les réactions suivantes

Exercice N°03 (08 pts) :

Compléter les réactions suivantes en proposant un mécanisme pour chaque étape de réaction :