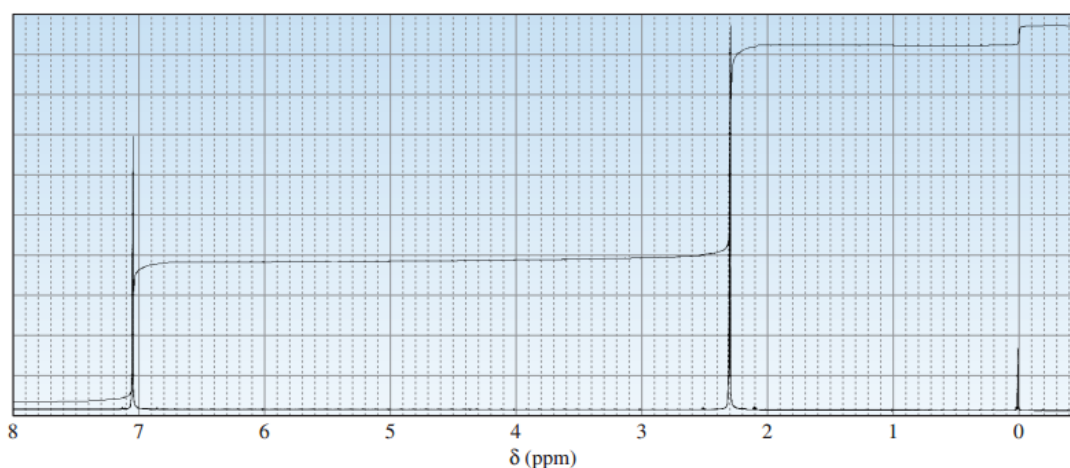
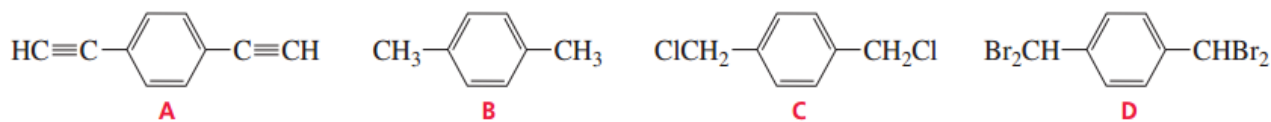


Td N°-5 UEF-1 Master-1 Chimie Organique

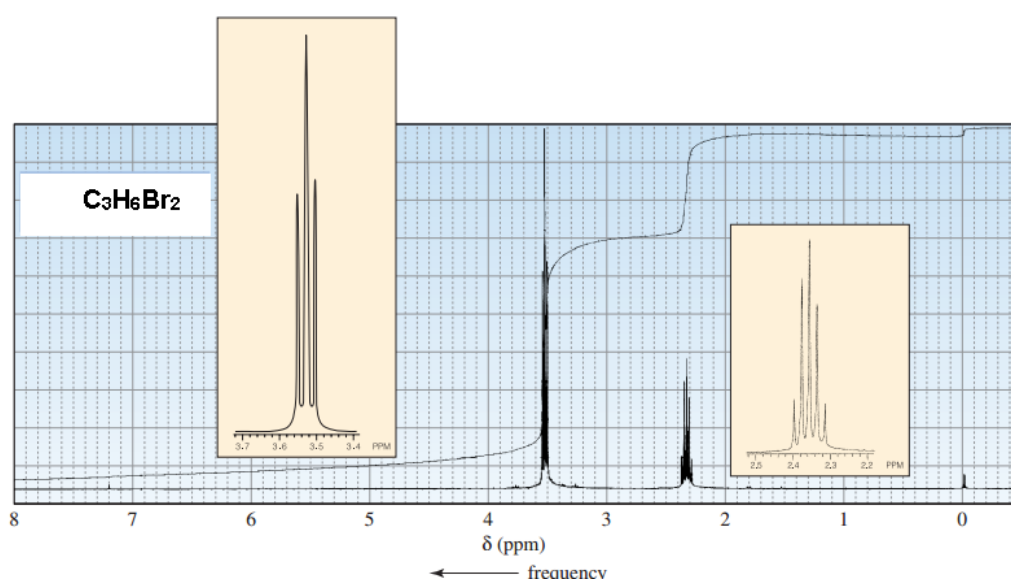
Exercice-1

Le spectre ^1H -RMN présenté ci-dessous correspond à un des composés suivants. Identifier le selon son spectre.



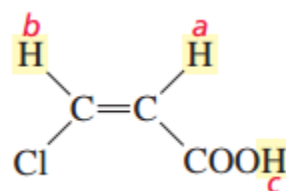
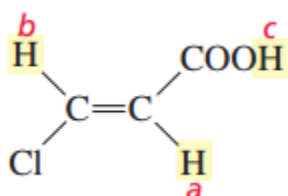
Exercice-2

Déterminer la structure du produit de formule brute de $\text{C}_3\text{H}_6\text{Br}_2$, dont le Spectre ^1H -RMN est présenté ci-dessous :



Exercice-3

Pourquoi n'y a-t-il pas de couplage entre H_a et H_c ou entre H_b et H_c dans l'acide cis- ou trans-3-chloropropénoïque.



Exercice-4

Déterminer la structure du produit de formule brute de C_9H_{12} , dont le spectre 1H -RMN est présenté comme suit:

δ (ppm): 7.1 (5H, s); 2.6 (2H, t); 1.65 (2H, m); 0.75 (3H, t).

Exercice-5

Déterminer la structure du produit de formule brute de $C_8H_{10}O_2$, dont le spectre 1H -RMN est présenté ci-dessous:

