SPECTROSCOPIES

Exercices

1 Spectre RMN d'un intermédiaire de synthèse

Le composé ci-dessous est obtenu lors d'une synthèse :

$$\operatorname{CH}_3$$
 OCH_3

Déplacement chimique (ppm)	1,27	1,35-2,20	3,45	6,05	6,22
Intégration	3 H	6 H	3 H	1 H	1 H
Multiplicité	\mathbf{s}	\mathbf{m}	\mathbf{s}	d	d
J (Hz)				8,6	8,6

s = singulet, d = doublet, m = multiplet

1. Analyser le spectre RMN du produit et attribuer chaque signal au(x) noyau(x) qui en est (sont) responsable(s).

2 Détermination de structure

Nous étudions un composé (1) de formule brute $C_8H_{14}O_3$. Son spectre IR présente deux bandes caractéristiques à 1725 et 1750 cm⁻¹. Son spectre RMN 1H (60 MHz, CDCl₃) présente les signaux suivants :

- $\delta = 1,45$ ppm; singulet; intégration 9 protons.
- $\delta = 2,30$ ppm; singulet; intégration 3 protons.
- $\delta = 3.35$ ppm; singulet; intégration 2 protons.
- 1. Calculer le nombre d'insaturations du composé (1).
- 2. Attribuer les bandes de vibration mises en évidence en IR.
- 3. Attribuer les signaux de ce spectre; justifier la multiplicité.
- 4. Déterminer la structure du composé (1).