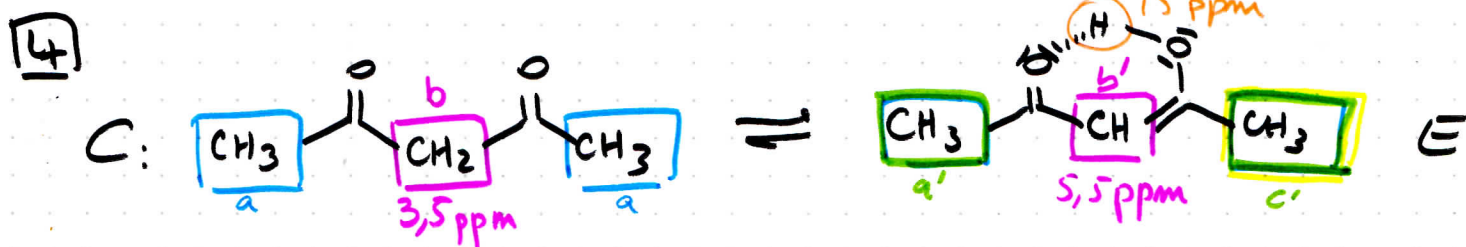


des énols sont visibles en RMN

① $S^H = \frac{1}{2} \times N_H^i \times \Phi$ | $N_H^i = \text{nbre de H éq. ds le gpé i}$
 $\Phi = \text{qte de produit analysé}$
 la surface est proportionnelle à N_H^i



③ le H de l'énol est en liaison H intramoléculaire
 aide $\rightarrow$ δ très élevé (= 15 ppm)
 δ^{OH} n'est pas fiable car peut varier A/B.



a , a' , c' non équivalents mais proches
 $\Rightarrow$ groupés dans le signal à 6,63 ppm

⑤ $\rightarrow$ On travaille avec les signaux les plus pertinents,
 les singulets à 3,5 ppm et 5,5 ppm.

1) Bilan

	C	=	E	
EI	Q_0			
E/E _{eq}	$Q_0 - x$	x	$\Rightarrow$	$\% E = \frac{x}{Q_0} \times 100$

2) Exploitation des intégrations de b et b'

$S^{b'} = \frac{1}{2} \times 1 \times x = 1$
 $S^b = \frac{1}{2} \times 2 \times (Q_0 - x) = 0,14$

3) Rapport des intégrations

$\frac{S^b}{S^{b'}} = \frac{2(Q_0 - x)}{1 \times x} = 0,14 \Rightarrow \frac{2Q_0 - 2x}{x} = 0,14 \Rightarrow \frac{x}{Q_0} = 0,935$

$\Rightarrow$ 93,5% de E et 6,5% de C car l'énol est stabilisé par résonance et liaison H intramoléculaire