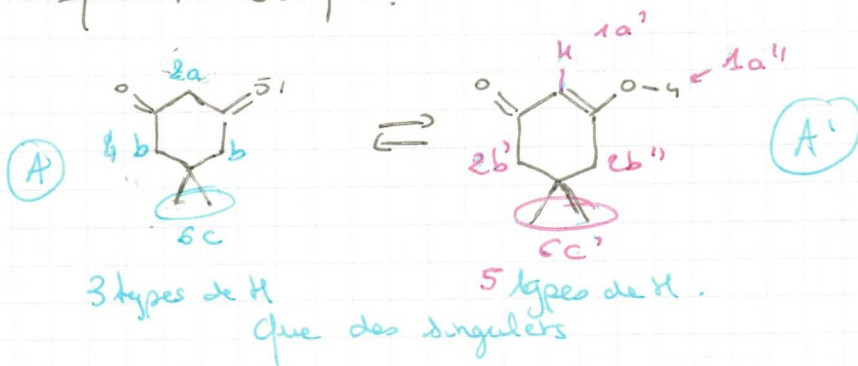


I 1/ 29 ceto - redigie.



δ (ppm) RMN	7,27	5,5	3,5	2,5	2,2	1,1
I	?	0,18	1,99	4	0,75	1,09
assignal° (A)			2 (a)	4 (b)		6 (c)
I (B)	?	0,18			$\approx 4 \times 0,18$	$\approx 6 \times 0,18$
assignal° (B)	a''	a'			b' et b''	c'

2/ Calcul du %

→ calcul 1 : on additionne toutes les I / mbed de H

$$I(A) = (6 + 4 + 1,99) / 12 \approx 1$$

$$I(B) = (1,09 + 0,75 + 0,18) / 11 \approx 0,18$$

$$\Rightarrow \% (B) = I(B) / (I(A) + I(B)) = 0,16 \Rightarrow 16 \% \text{ de B.}$$

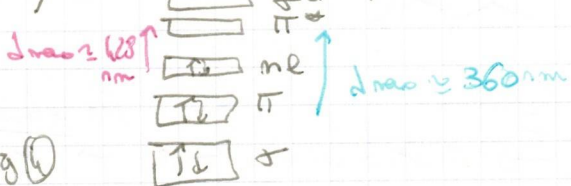
→ Calcul 2 : on trouve l'intégral° d'1 H.

par (A) : $I_{1H(A)} = 1 \Rightarrow \% (B) = 0,15 \Rightarrow 15 \% \text{ de B}$

par (B) : $I_{1H(B)} = 0,18$

(⊖) précis que le calcul 1 qui moyenne les événements).

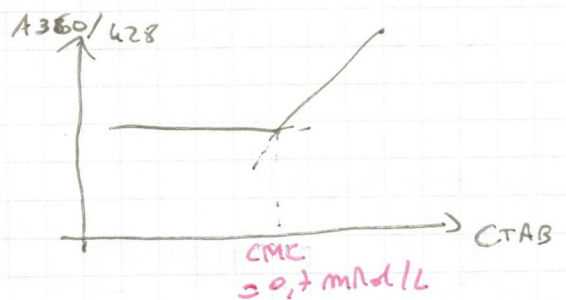
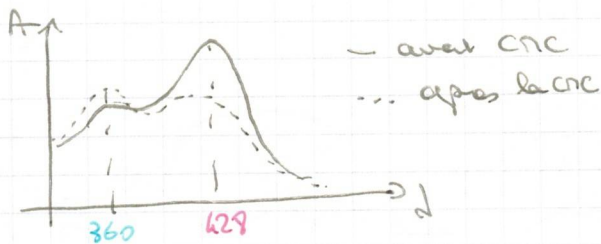
3/ Annuaire : σ^- , π , π et π .



$$E_r \pi \rightarrow \pi^* > E_r n \rightarrow \pi^*$$

Fig 4

Fig 5



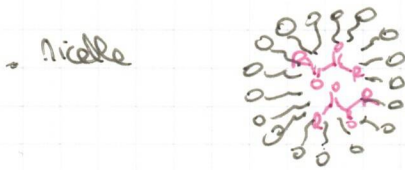
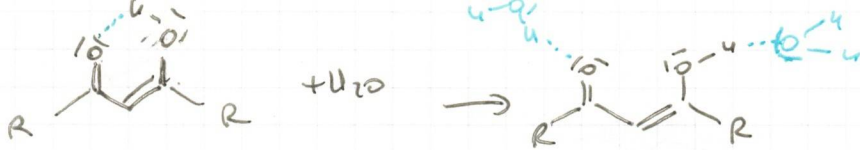
La forme redigie est plus soluble de l'eau car la mole (B) est polaire et protogène, on peut supposer qu'elle sera majoritaire.

À l'inverse la forme ceto apolaire tend mieux se fusionner avec les longues chaînes carbonées de CTBA par un effet de London à l'intérieur des micelles.

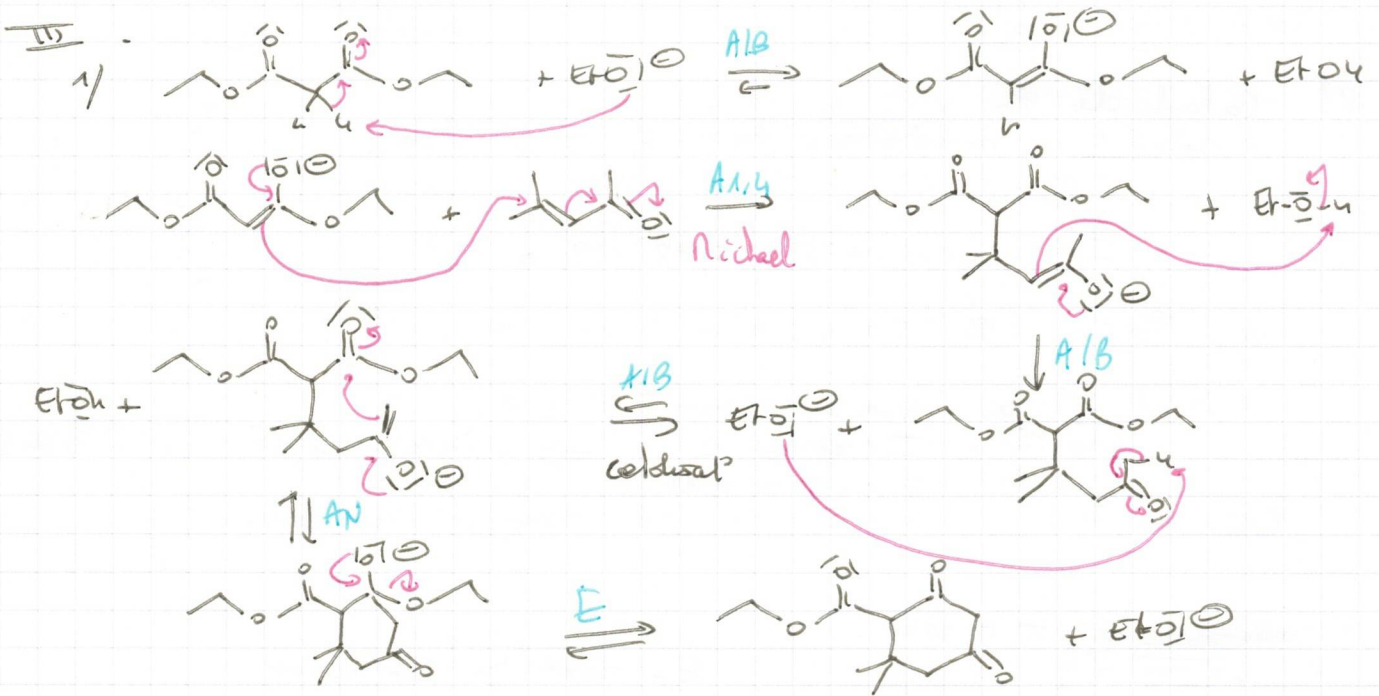
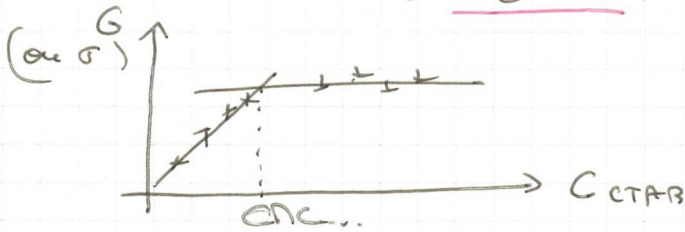
$$\Rightarrow d_{nao} = 360 \text{ nm} \Leftrightarrow (A)$$

$$d_{nao} = 428 \text{ nm} \Leftrightarrow (B)$$

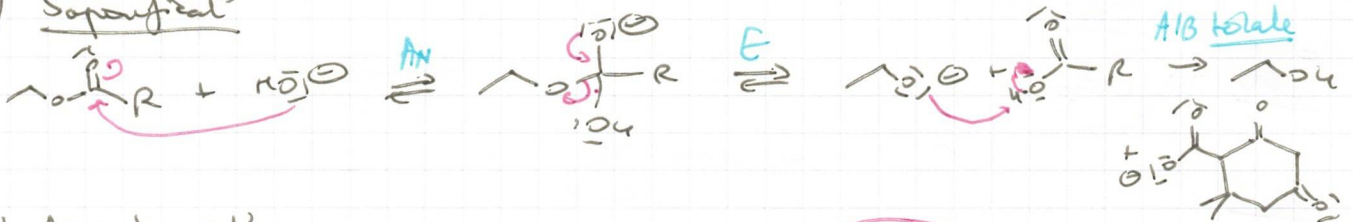
l'intensité des 2 pics donc accès à la CTC.



4) peu C < CAC le CTAB est libre et ionique : \oplus on a ajouté \oplus G \nearrow
peu C > CAC le CTAB s'est organisé en micelle et conduit peu \Rightarrow G \rightarrow .



2) Supercritique



3) decarbonylation

