



formules que nous proposons. En IR nous notons la présence de bande d'absorption que l'on peut attribuer à la vibration du groupe allénique (*cf.* Tableau 1).

TABLEAU 1  
ALLENOSYLANES

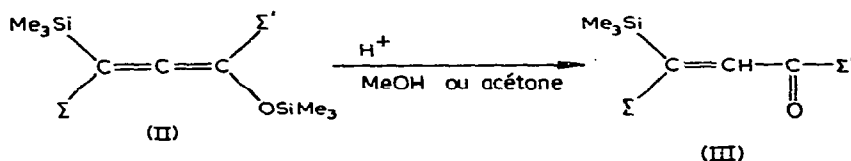
Cétone	$\Sigma$	$\Sigma'$	Allénosylane	<i>Eb/1 mm Hg</i> (°)	Rdt. (%)	IR ( $\text{cm}^{-1}$ )
Ia	SiMe <sub>3</sub>	t-Bu	IIa	130	70	1920
Ib	n-Bu	t-Bu	IIb	120	80	1930
Ic	SiMe <sub>3</sub>	Ph	IIc	140	65	1885
Id	Ph	H	IIc	120		1880

Signalons que lors de la silylation de l'aldéhyde Id, en plus de IIc, nous obtenons un produit solide dont nous n'avons pas, pour l'instant, élucidé la structure exacte. Nous avons déterminé la masse moléculaire par spectrométrie de masse, *m/e* 422; ce solide paraît résulter de l'addition de deux groupes triméthylsilyle à IIc.

Remarquons que si de nombreux dérivés alléniques fonctionnels ont été préparés, les allénosylanes n'avaient, à notre connaissance, jamais été signalés.

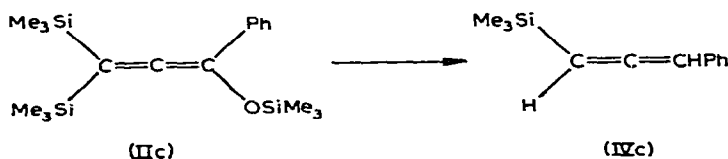
(b). Hydrolyse des allénosylanes

Traités en milieu homogène, ces allénosylanes II conduisent d'une manière générale à la cétone ou l'aldéhyde  $\alpha$ -éthylénique  $\beta$ -silicié correspondant III:



(Des composés du type de III ont déjà été préparés *cf.* notamment ref. 2).

Cependant, lors de l'hydrolyse de IIc et IIc, qui possèdent un système allénique conjugué avec un noyau benzénique, nous observons la formation concurrente d'un dérivé allénique IV, ainsi:



(IVc a été préparé et décrit par West<sup>3</sup>). Cette réaction inattendue est actuellement en cours d'étude.

L'IR (cf. Tableau 2), la RMN, la spectrométrie de masse, la chromatographie en phase gazeuse et la microanalyse nous ont permis l'identification des composés III et IV.

TABLEAU 2

FREQUENCES (EN  $\text{CM}^{-1}$ ) CARACTERISTIQUES  
DES  $\nu(\text{C}=\text{O})$  DES COMPOSES I ET III

Composé	I	III
a	1670	1690
b	1670	1680
c	1650	1665
d	1660	1685

### (c). Conclusions

L'action du système  $\text{Me}_3\text{SiCl}/\text{Mg}/\text{HMPT}$  sur des dérivés carbonylés  $\alpha$ -acétyléniques consiste en l'addition de deux groupes triméthylsilyle aux extrémités du système conjugué.

Les allènoxysilanes obtenus, qui constituent une nouvelle famille de composés de la chimie organosilicique, apparaissent comme de bons intermédiaires de synthèse et l'étude de leur comportement vis-à-vis de divers réactifs est actuellement en cours dans notre laboratoire<sup>4</sup>.

### BIBLIOGRAPHIE

- 1 R. Calas et J. Dunoguès, *C.R. Acad. Sci.*, 270 C (1970) 855.  
R. Calas, J. Dunoguès et M. Bolourtchian, *J. Organometal. Chem.*, 26 (1971) 195.  
R. Calas, M. Bolourtchian, J. Dunoguès et N. Duffaut, *J. Organometal. Chem.*, 34 (1972) 369.
- 2 R. Mantione et Y. Lercoux, *J. Organometal. Chem.*, 31 (1971) 5.
- 3 R. West et G.A. Gornowicz, *J. Amer. Chem. Soc.*, 93 (1971) 1720.
- 4 P. Bourgeois et G. Merault, à paraître.

*J. Organometal. Chem.*, 42 (1972)