



Quelques uns des résultats sont présentés dans le tableau 1.  
L'étude du mécanisme et du composé intermédiaire est en cours.

TABLEAU I

Acétylénique	Conditions opératoires	Acétylénique-recupéré (%)	Composés obtenus	Rendement (%)
<i>TiCl<sub>4</sub><sup>a</sup></i>				
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> C≡CH	72h, 20°C	15	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> (Cl)C=CH <sub>2</sub>	54
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> C≡C-CH <sub>3</sub>	72h, 20°C	25	$  \begin{array}{c}  \text{C}_6\text{H}_5 \quad \quad \text{CH}_3 \\  \diagdown \quad \quad \diagup \\  \text{C}=\text{C} \\  \diagup \quad \quad \diagdown \\  \text{Cl} \quad \quad \quad \text{H}  \end{array}  $ (79%)	70-75
			$  \begin{array}{c}  \text{C}_6\text{H}_5 \quad \quad \text{H} \\  \diagdown \quad \quad \diagup \\  \text{C}=\text{C} \\  \diagup \quad \quad \diagdown \\  \text{Cl} \quad \quad \quad \text{CH}_3  \end{array}  $ (21%)	
CH <sub>3</sub> -C≡CH	48h, 0-20°C		CH <sub>3</sub> (Cl)C=CH <sub>2</sub>	15
<i>TiBr<sub>4</sub><sup>b</sup></i>				
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> C≡CH	2h, 20°C	26	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> (Br)C=CH <sub>2</sub>	65
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> C≡C-CH <sub>3</sub>	22h, 20°C	11	$  \begin{array}{c}  \text{C}_6\text{H}_5 \quad \quad \text{CH}_3 \\  \diagdown \quad \quad \diagup \\  \text{C}=\text{C} \\  \diagup \quad \quad \diagdown \\  \text{Br} \quad \quad \quad \text{H}  \end{array}  $ (82%)	75
			$  \begin{array}{c}  \text{C}_6\text{H}_5 \quad \quad \text{H} \\  \diagdown \quad \quad \diagup \\  \text{C}=\text{C} \\  \diagup \quad \quad \diagdown \\  \text{Br} \quad \quad \quad \text{CH}_3  \end{array}  $ (18%)	

<sup>a</sup> TiCl<sub>4</sub>/acétylénique = 1 mole / 4 moles.

<sup>b</sup> TiBr<sub>4</sub>/acétylénique = 1 mole / 1 mole.

## REFERENCE

1 G. Chandra, A.D. Jenkins et M.F. Lappert, *J. Chem. Soc. A*, (1970) 2550

*J. Organometal. Chem.*, 39 (1972)