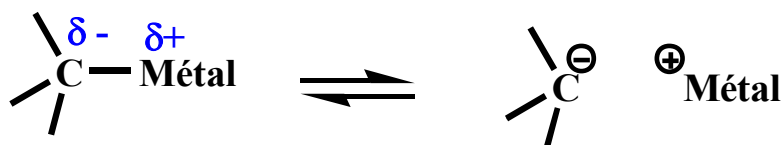




# Les Organométalliques

## Nomenclature



## Formation d'un

### Organométalliques :

Monovalents (                      )  
 Bivalents (                      )  
 Trivalents (                      )  
 Tétravalents (                      )

### Organomagnésien :

-  
-

### Organolithiens

## Nomenclature :

### Organomagnésiens mixtes :

## Nomenclature :

## 1. Préparation des Organométhalliques



## Stabilisant :

-  
-

Réaction de                      si absence de                      et sans prendre de précautions.



- Précaution à prendre

-

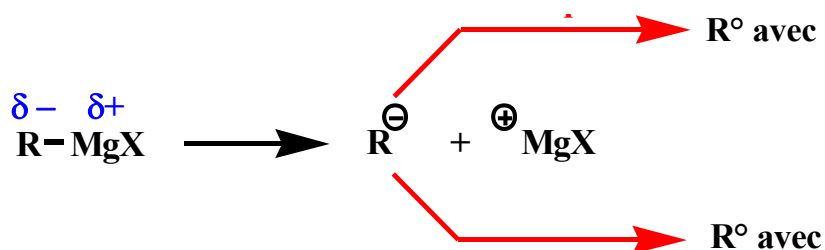
-

R MgX + Dioxygène  $\rightarrow$

R MgX + Dioxyde de Carbone  $\rightarrow$

## 2. Réactivité

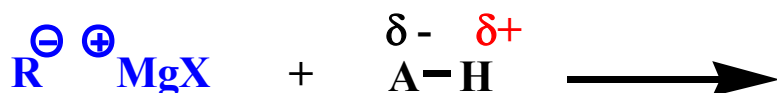
- Caractère et \_\_\_\_\_



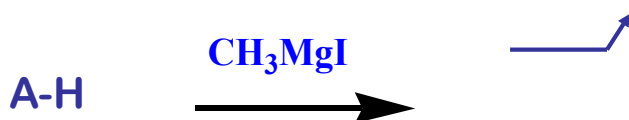
## 3. Propriétés chimiques

Réaction de substitution :

$\Rightarrow$  Avec les H mobiles (propriétés \_\_\_\_\_)



- Méthode de Zérevitinoff :

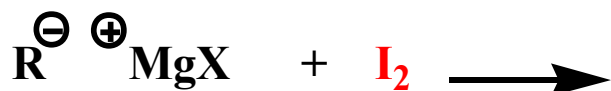




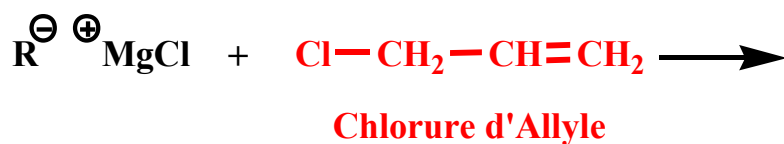
• Hydrolyse



➔ Avec les Halogènes



➔ Avec les Dérivés Halogénés



➔ Avec les Dérivés Halogénures Métalliques



Réaction de d'Additions :

➔ Sur les dérivés carbonylés



Formaldéhyde

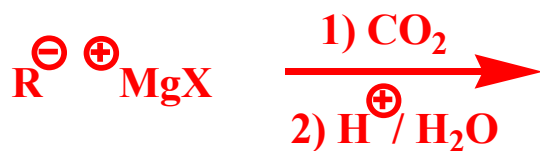


Aldéhyde



Cétone

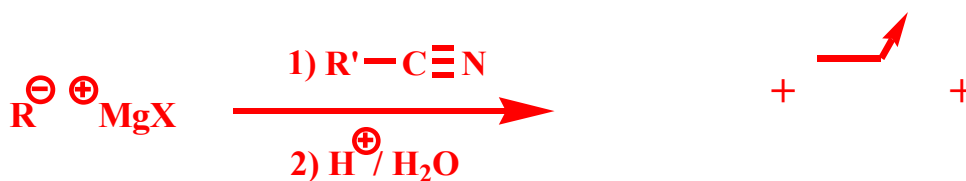
➡ Sur l'Anhydride Carbonique



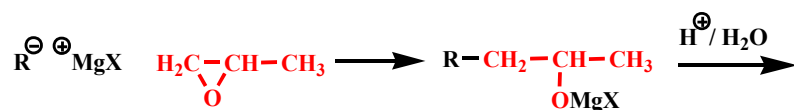
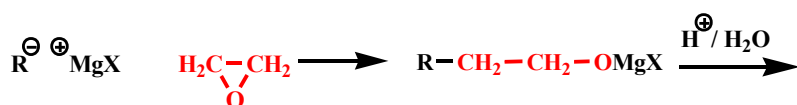
➡ Sur les Esters et sur les chlorures d'acides

$\text{R}^{\ominus} \text{Mg}^{\oplus} \text{X}$	Esters $\text{R}'-\text{C}(=\text{O})\text{OEt}$	Chlorures d'acides $\text{R}'-\text{C}(=\text{O})\text{Cl}$
Température ambiante		
-70° C		

➡ Sur les Nitriles



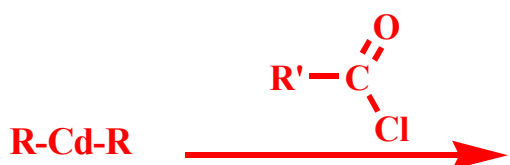
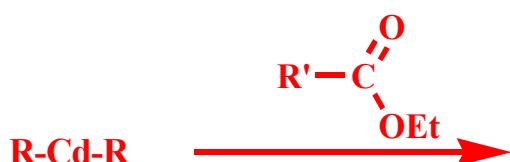
➡ Sur les époxydes





Cas particulier des organocadmiens :

R-Cd-R : moins



*Petite place pour une petite dédicace :P, courage l'année est bientôt finit. Soyez fiers de vous, et battez vous jusqu'au bout pour ne pas avoir de regrets ! Un gros bisous à mes fillots d'amour !! Et à vous tous qui utilisez ma fiche ! 🥰*