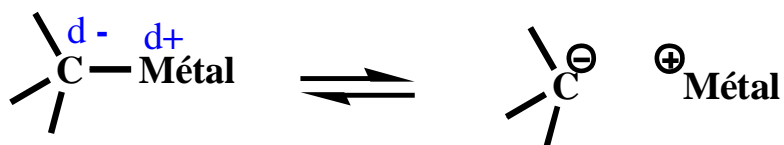




Les Organométalliques

Nomenclature



Formation d'un

Organométalliques :

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

Organomagnésien :

-
-

Organolithiens

Nomenclature :

Organomagnésiens mixtes :

Nomenclature :

1. Préparation des Organométalliques



Stabilisant :

-
-

Réaction de
Hyper'ion (merci à Pipoudii

si absence de

et sans prendre de précautions.

Le tutorat est gratuit. Toute reproduction et vente est interdite



- Précaution à prendre

-

-

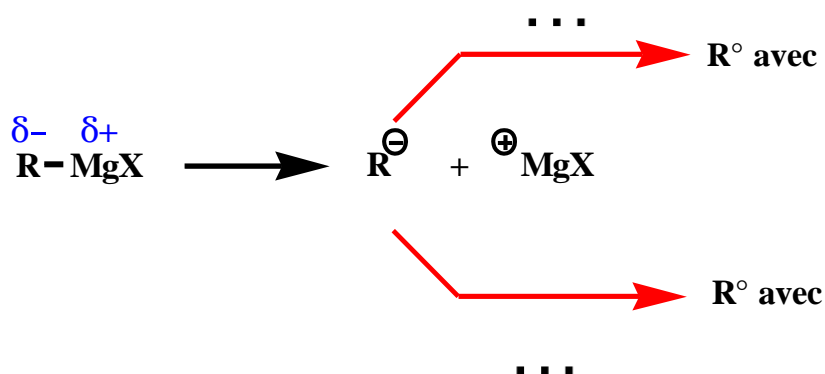
$R-MgX + Eau \rightarrow$ (réaction)

$R-MgX + Dioxygène \rightarrow$ \rightarrow milieu acide \rightarrow

$R-MgX + Dioxyde\ de\ Carbone \rightarrow$ \rightarrow milieu acide \rightarrow

2. Réactivité

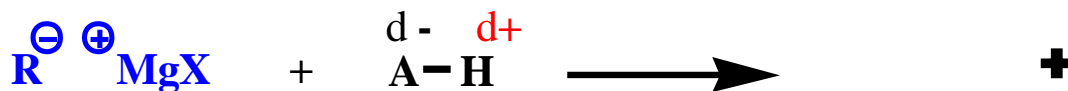
- Caractère et



3. Propriétés chimiques

A) Réaction de substitution :

1) Avec les H mobiles (propriétés)



- Méthode de Zérevitinoff :





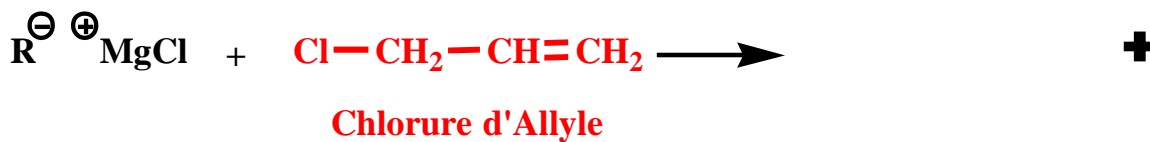
- Hydrolyse



2) Avec les Halogènes



3) Avec les Dérivés Halogénés



4) Avec les Dérivés Halogénures Métalliques



B) Réaction de d'Additions :

1) Sur les dérivés carbonylés



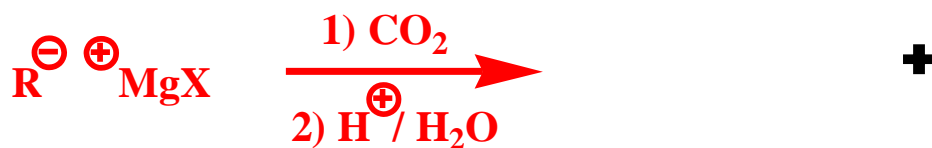
Formaldéhyde



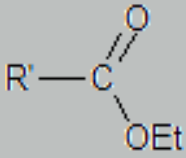
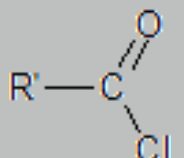
Aldéhyde



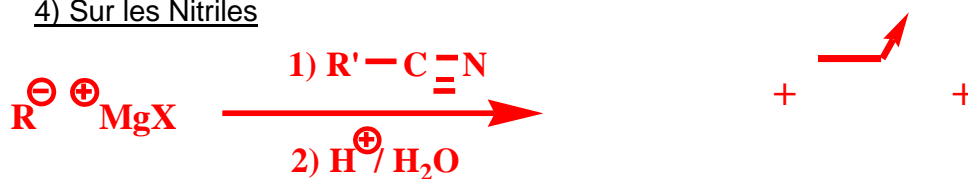
2) Sur l'Anhydride Carbonique



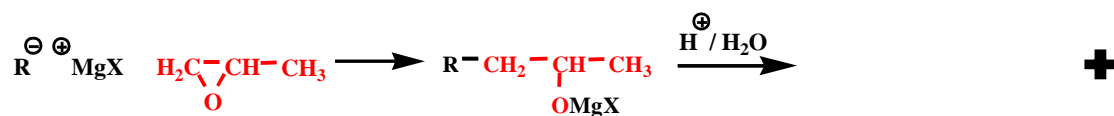
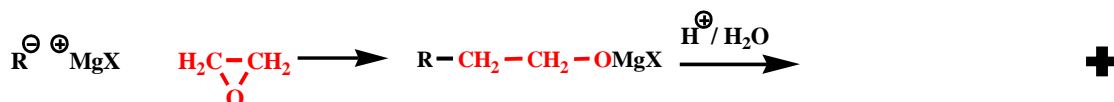
3) Sur les Esters et sur les chlorures d'acides

$\text{R}^{\ominus} \text{Mg}^{\oplus} \text{X}$	Esters 	Chlorures d'acides 
Température ambiante		
-70° C		

4) Sur les Nitriles



5) Sur les époxydes



Cas particulier des organocadmiers :

R-Cd-R : sont réactifs que les organomagnésiens.

