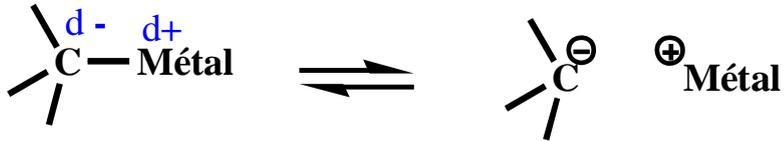




Les Organométalliques

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.



• Précaution à prendre

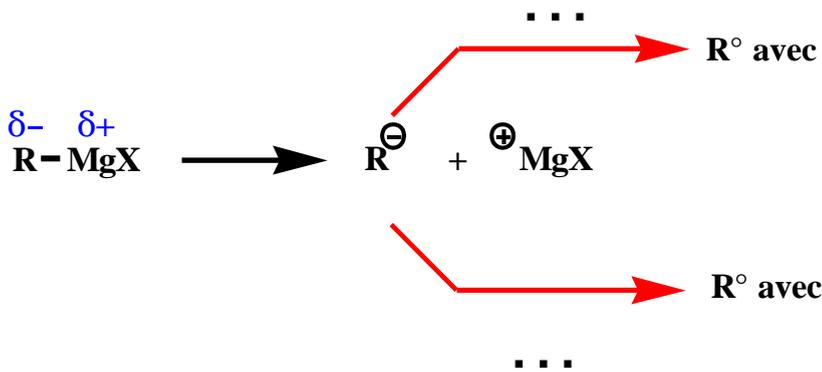
-

-



2. Réactivité

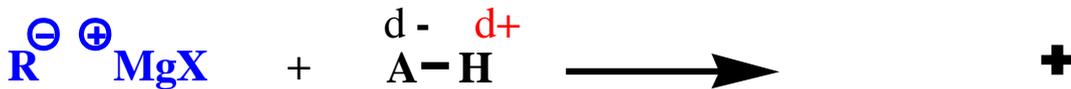
• Caractère _____ et _____



3. Propriétés chimiques

A) Réaction de substitution :

1) Avec les H mobiles (propriétés _____)



• Méthode de Zérevitinoff :





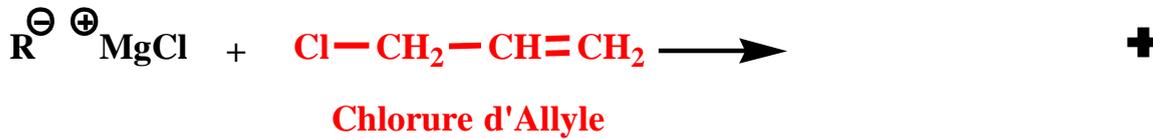
- Hydrolyse



2) Avec les Halogènes



3) Avec les Dérivés Halogénés



4) Avec les Dérivés Halogénures Métalliques



B) Réaction de d'Additions :

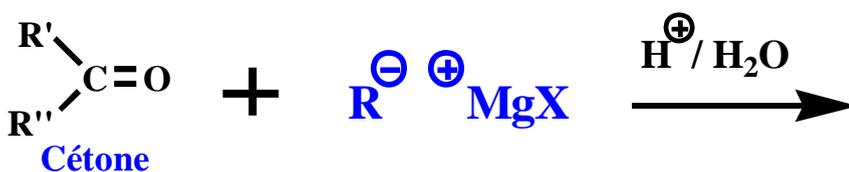
1) Sur les dérivés carbonylés



Formaldéhyde

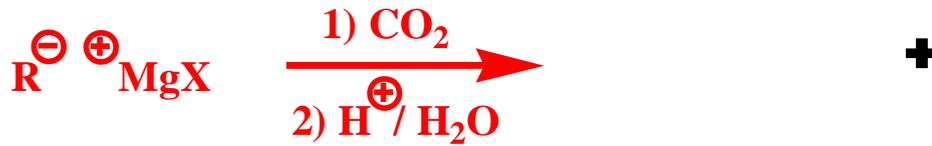


Aldéhyde

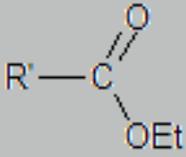
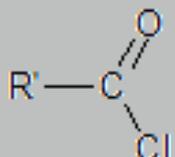




2) Sur l'Anhydride Carbonique



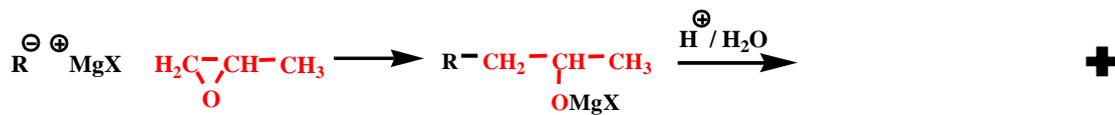
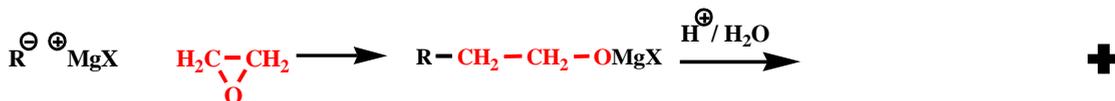
3) Sur les Esters et sur les chlorures d'acides

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

4) Sur les Nitriles



5) Sur les époxydes



Cas particulier des organocadmiums :

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

