

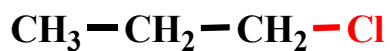


Dérivés Halogénés

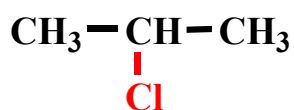
Nomenclature et Isomérisation

Composés aliphatiques

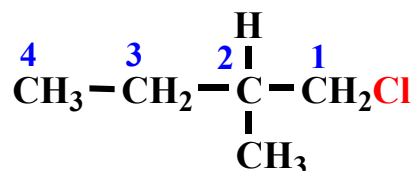
{ -
-



ou

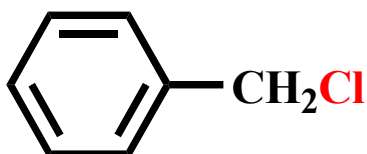


ou



Composés aromatique

{ -
-



1. Préparation des dérivés halogénés par réaction de

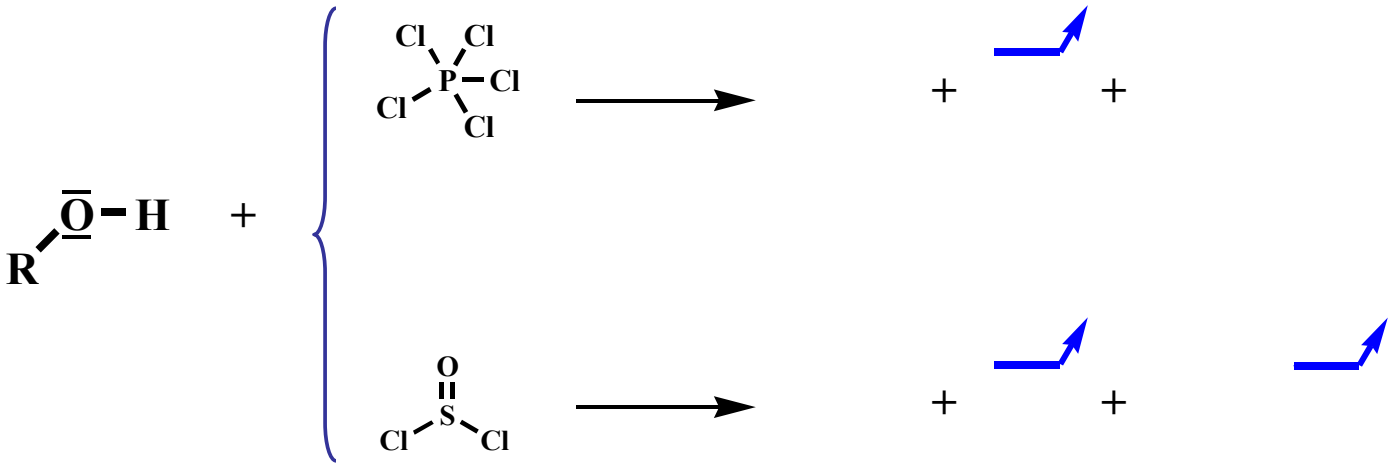
Alcools :



Mécanisme réactionnel :

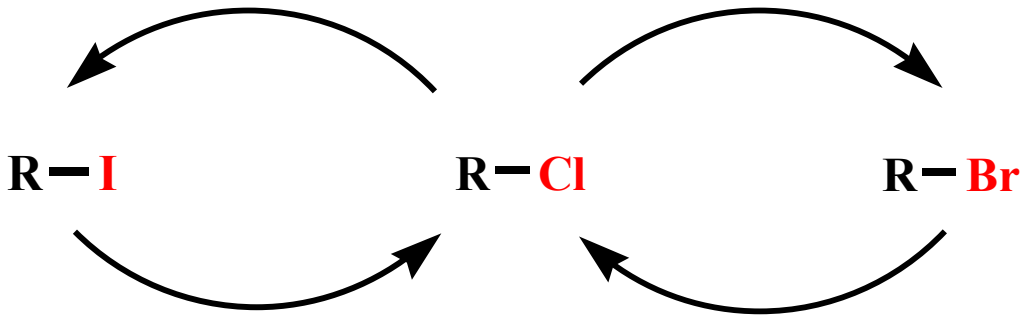


-
-
- Action de PCl₅ et de SOCl₂



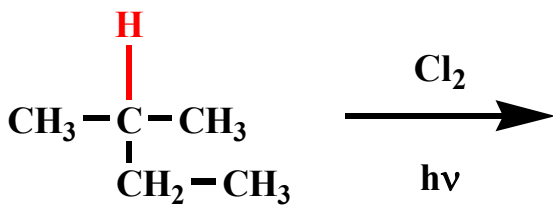
Des dérivés halogénés

Par halogénéation



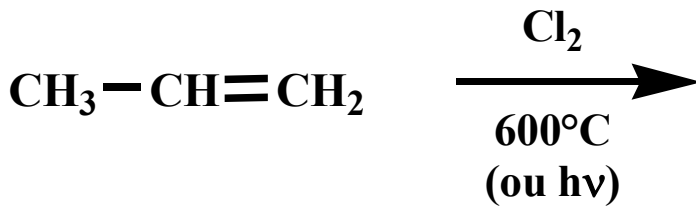
Mécanisme de

Des Alcanes



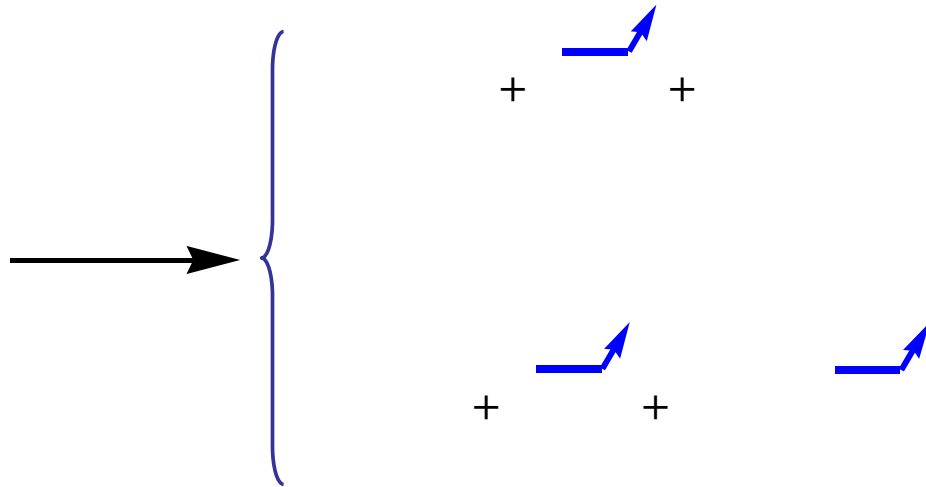
Formation radicale :

Des Alcènes

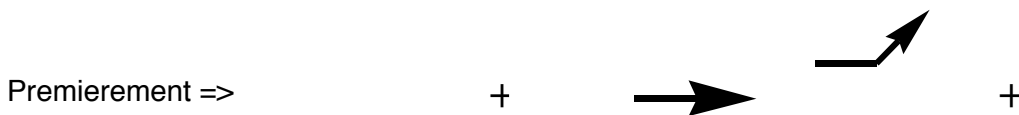


Radical :

Des Arylméthanol



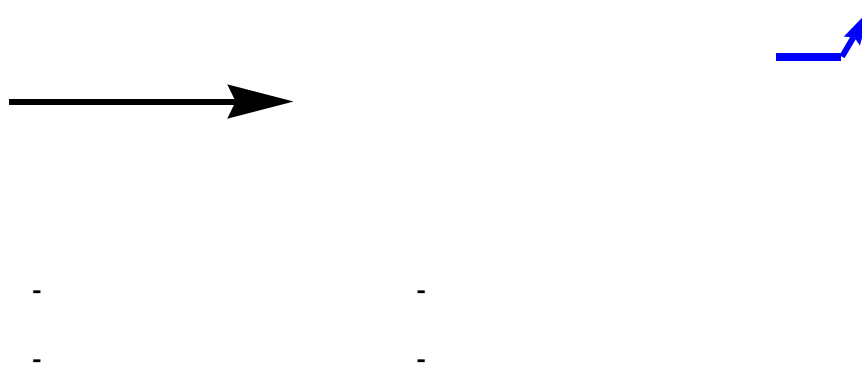
Dégradation des diazoïques



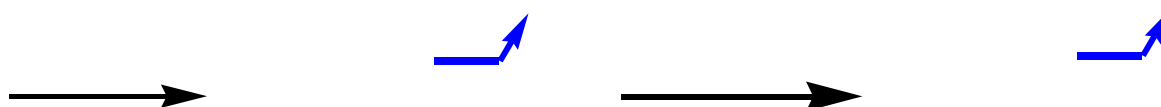
Deuxièmement =>



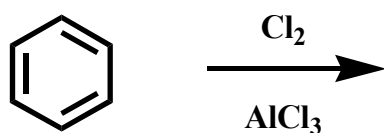
• Méthode de Sandmeyer



• Méthode de Schiemann



Des hydrocarbures aromatiques



Chlorométhylation de Blanc

Rappel : nous sommes dans la préparation des dérivés halogénés par réaction de
Donc la chlorométhylation de Blanc est une

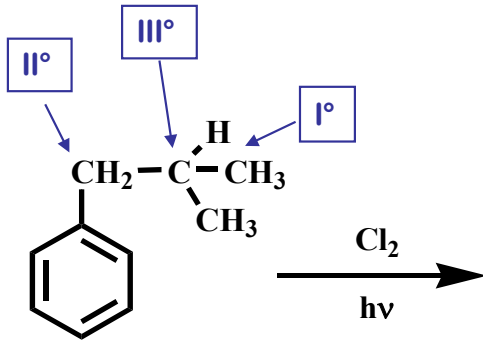


Mécanisme :

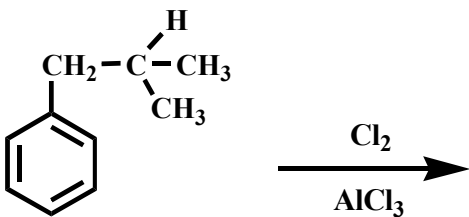
-
-

Des Arylacanes :

Mécanisme :



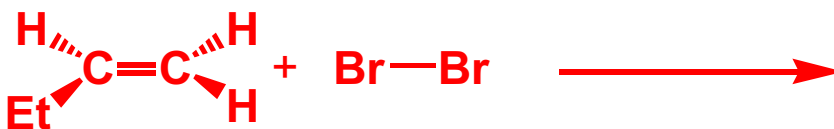
Mécanisme :



2. Préparation par réaction:

Sur les Alcènes

Halogénéation :



Formation ion

Mécanisme de

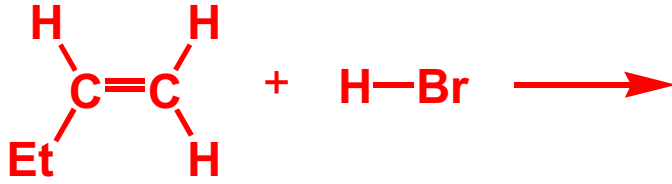
. Dérivé dihalogéné

Hydro - Halogénéation :



Mécanisme Ionique : Règle de

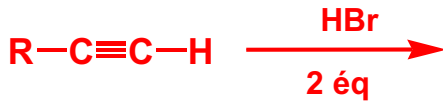
Substitution sur le carbone :



Mécanisme Radicalaire : Effet de



Sur les Alcynes :



Formation d'un : dibromo-alcane

3. Réactivité

Dérivés Halogénés Saturés :

-

-

Influence de la nature de l'halogène :

Ordre de réactivité :

- à l'électronégativité des halogènes
- à la taille de l'halogène

Dérivés Halogénés Insaturés :

Halogénure Vinyliques :

Définition :



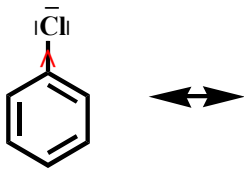
Halogénure Allylique :

Définition :

-
-

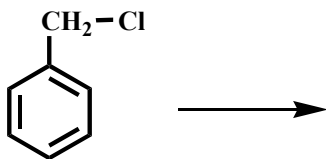
Dérivés Halogénés Aromatiques

Halogène Nucléaire



Chlorobenzène

Halogène Benzylique



Chlorure de Benzyle

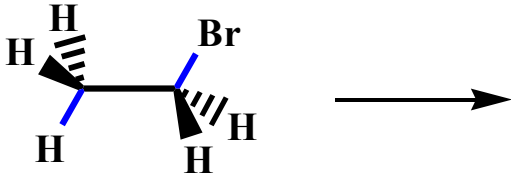


4. Propriétés chimiques

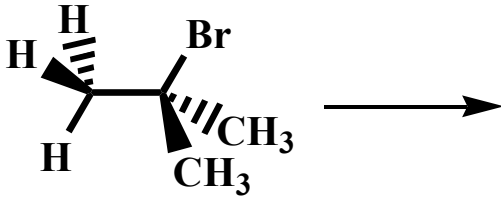
Réaction d'élimination

- Dérivé Monohalogéné

R - X Primaire : Mécanisme



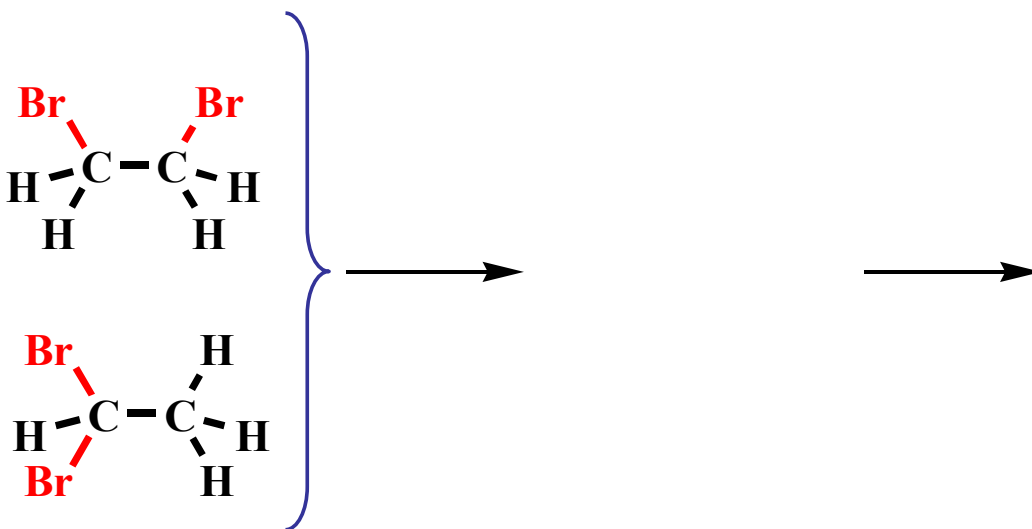
R - X Tertiaire : Mécanisme



- Formation d'un

- Règle de

- Dérivé Dihalogéné



Réaction de SubstitutionR - X Primaires : MécanismeR - X Tertiaires : Mécanisme

Formation d'un

Mélange :

Réactivité avec diverse Nucléophile et Bases

- Soude diluée + R - X →
- Alcoolates + R - X →
- Alcynures + R - X →
- Méthode d'Hofmann de préparation des amines



°

Réaction de polymérisation (pas très important)