



Les dérivés nitrés

- Préparations

Nitro- aliphatiques

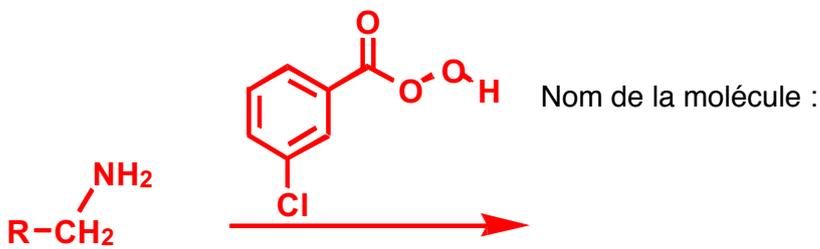
Substitution d'un alcane



Mécanisme

On obtient un mélange de

Oxydation des amines



Nitro-aromatique

Nitration du benzène

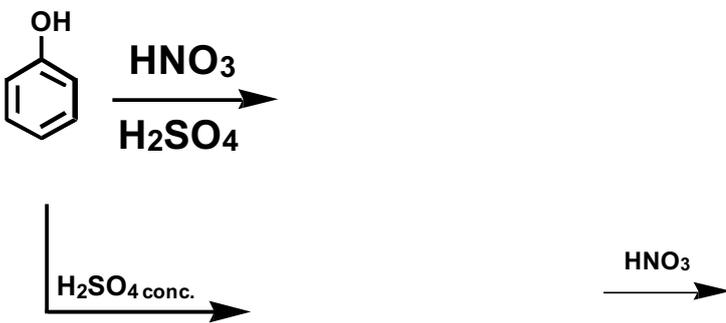




Remarque : pour synthétiser un composé polynitré : nécessaire d'avoir un noyau activé

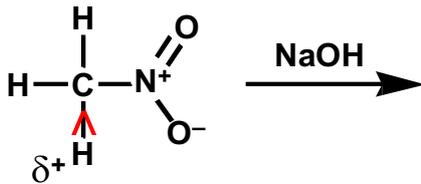


Synthèse de composé polynitré : nécessaire d'avoir un noyau :



- Réactivité

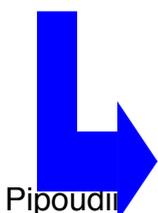
Nitroaliphatique



- Propriétés Chimiques

- > Effet inductif I
- > Effet mésomère M

} en électrons



Substitution

défavorisé => Orientation en

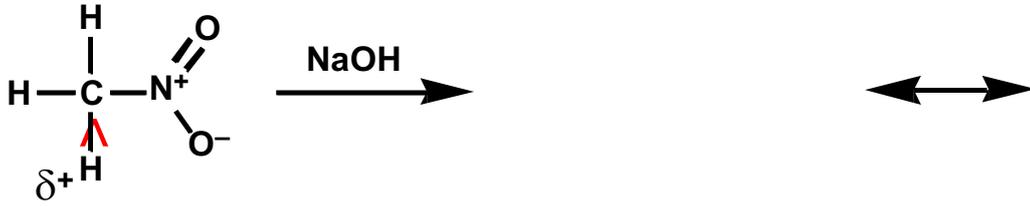
Substitution

favorisées => Halogène



Nitro-aliphatiques

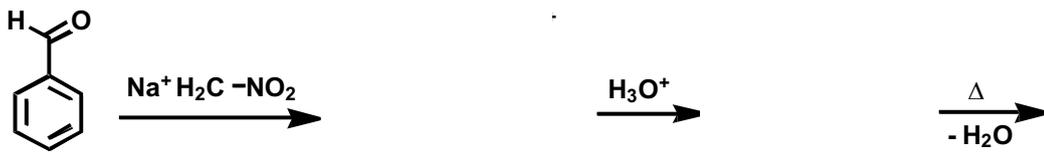
Réaction des anions nitrates



Propriétés

Réaction avec

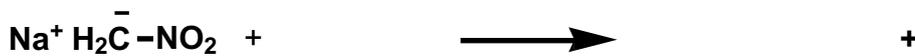
carbonylés



↳ Mécanisme :

Réaction avec

halogénés



↳ Mécanisme :

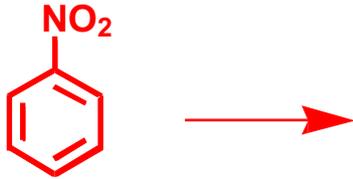


Nitro-aromatiques

Propriétés du cycle aromatique

Substitution électrophile

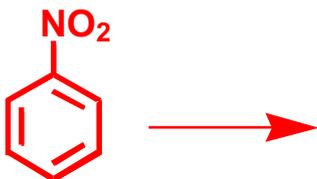
Chloration



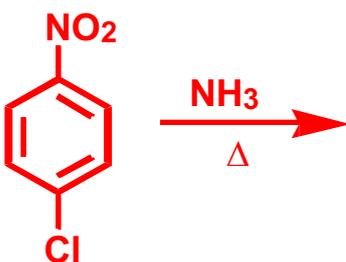
Nitration



Alkylation de Friedel et Crafts



Substitution nucléophiles sur aromatique

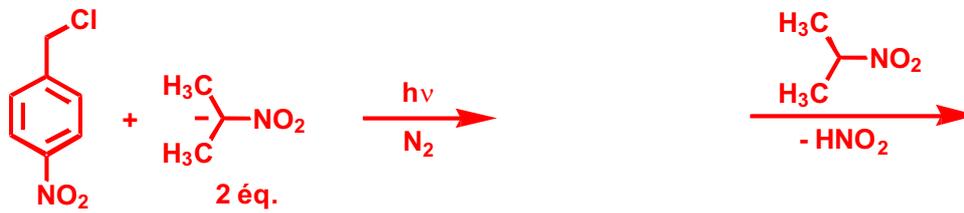


Atome de chlore activé par un groupement

possible.

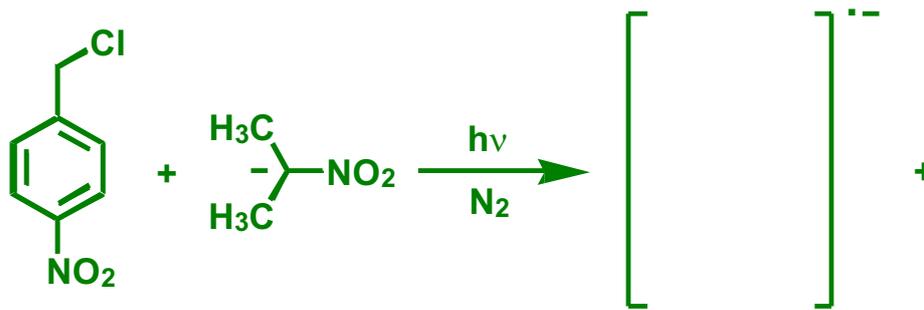


Substitution Radiculaire Nucléophile Unimoléculaire



Mécanisme : radicalaire en chaîne (4 étapes) (c'est compliqué selon le prof et je pense pas que ça tombera)

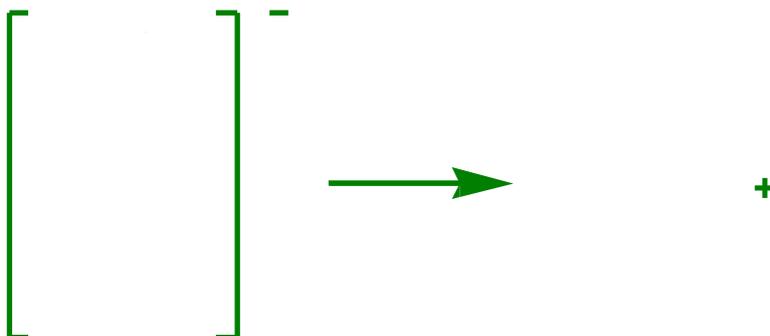
Etape 1 :



Transfert
(saut d'électron)

Radical

Etape 2 :





Propriétés du groupement nitro ()



Petite dédicace à mes fillots : Bobo, Laurent, Chloé, Marie-Anne et Clara. Dedicace à Kévinux, crois en toi ! Courage à vous tous !! Pleins de paillettes 🎉