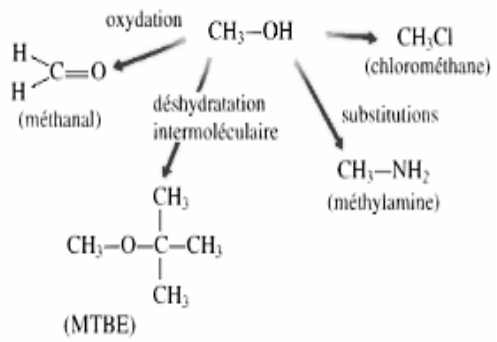


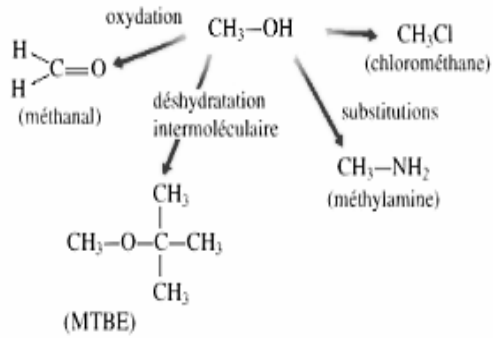
Principales transformations chimiques industrielles du méthanol.

MTBE est l'acronyme de méthyltertiobutyléther.

Chaque année, 25 millions de tonnes de méthanol CH_3OH sont produites industriellement par la réaction :
$CO + 2\,H_2 \longrightarrow CH_3OH$

Grâce à la transformation du groupe caractéristique -OH du méthanol, on peut ainsi produire différentes molécules :

- Par oxydation : du méthanal $H_2C = O$.
- Par substitution : de la méthylamine $H_3C - NH_2$, ou du chlorométhane CH_3Cl.
- Par déshydratation intermoléculaire : avec le méthylpropan-2-ol, on obtient le MTBE $C_5H_{12}O$, principal additif des essences.



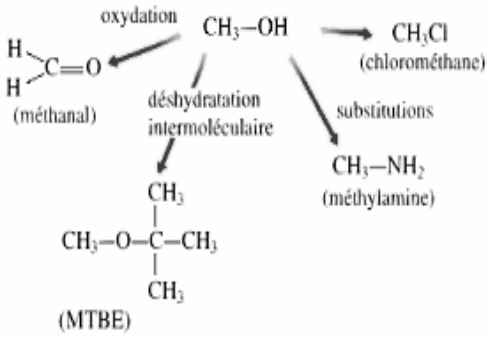
Principales transformations chimiques industrielles du méthanol.

MTBE est l'acronyme de méthyltertiobutyléther.

Chaque année, 25 millions de tonnes de méthanol CH_3OH sont produites industriellement par la réaction :
$CO + 2\,H_2 \longrightarrow CH_3OH$

Grâce à la transformation du groupe caractéristique -OH du méthanol, on peut ainsi produire différentes molécules :

- Par oxydation : du méthanal $H_2C = O$.
- Par substitution : de la méthylamine $H_3C - NH_2$, ou du chlorométhane CH_3Cl.
- Par déshydratation intermoléculaire : avec le méthylpropan-2-ol, on obtient le MTBE $C_5H_{12}O$, principal additif des essences.



Principales transformations chimiques industrielles du méthanol.

MTBE est l'acronyme de méthyltertiobutyléther.

Chaque année, 25 millions de tonnes de méthanol CH_3OH sont produites industriellement par la réaction :
$CO + 2\,H_2 \longrightarrow CH_3OH$

Grâce à la transformation du groupe caractéristique -OH du méthanol, on peut ainsi produire différentes molécules :

- Par oxydation : du méthanal $H_2C = O$.
- Par substitution : de la méthylamine $H_3C - NH_2$, ou du chlorométhane CH_3Cl.
- Par déshydratation intermoléculaire : avec le méthylpropan-2-ol, on obtient le MTBE $C_5H_{12}O$, principal additif des essences.