

n°17 p 293.

" Il (le dichlorométhane CH_2Cl_2) est synthétisé " à partir du méthane (CH_4) et du dichlore (Cl_2) "

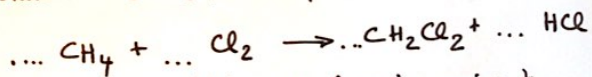
2 réactifs : CH_4 et Cl_2

1 produit : CH_2Cl_2

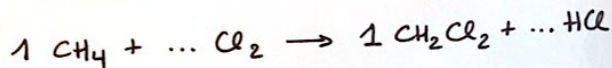
puis " le chlorure d'hydrogène HCl alors formé..."

2^{ème} produit HCl .

Première réaction à équilibre



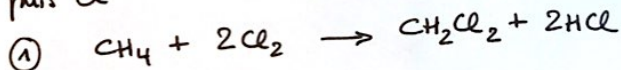
on commence par l'élément le moins présent, dans le moins de molécules : ici C.



puis H.



puis Cl



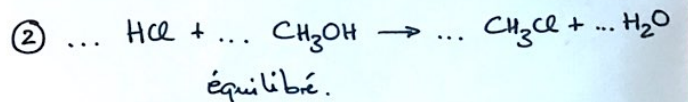
17 p 293 (suite).

" Le chlorure d'hydrogène HCl alors formé est valorisé réagir avec du méthanol "

2 réactifs : HCl et CH_3OH

" pour donner du chlorométhane et de l'eau "

2 produits CH_3Cl et H_2O

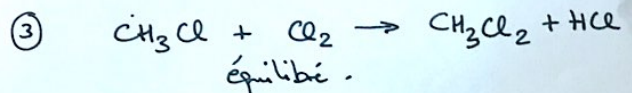


" Le chlorométhane .. réagit avec le dichlore "

2 réactifs CH_3Cl et Cl_2

" donner du dichlorométhane et du chlorure d'hydrogène "

2 produits CH_2Cl_2 et HCl



2- Ces 3 réactions sont des réactions de substitutions (pas de modification du nombre de liaisons multiples: "0" partout)