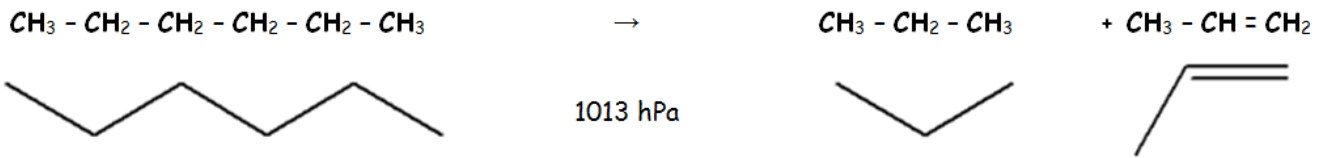
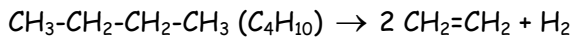


Correction

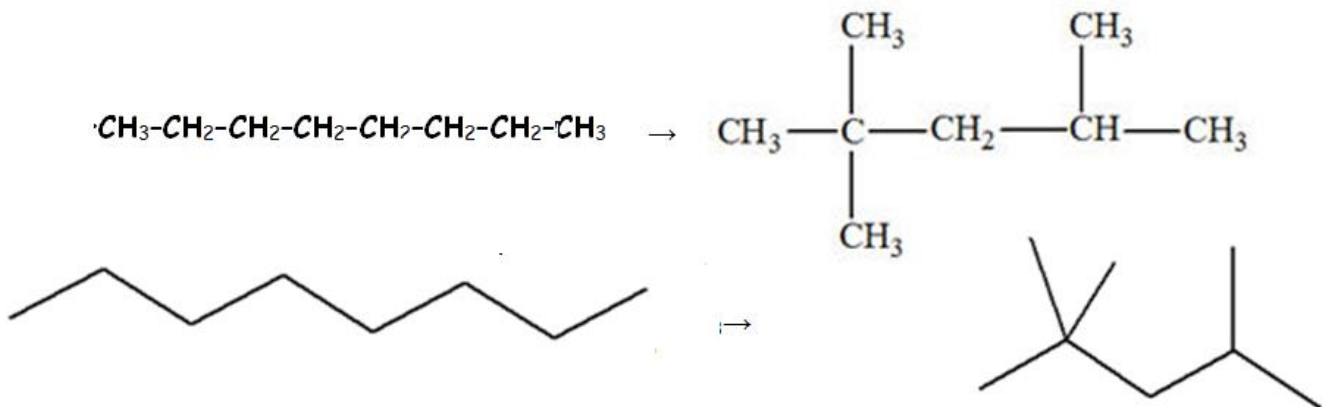
1) (1pt)



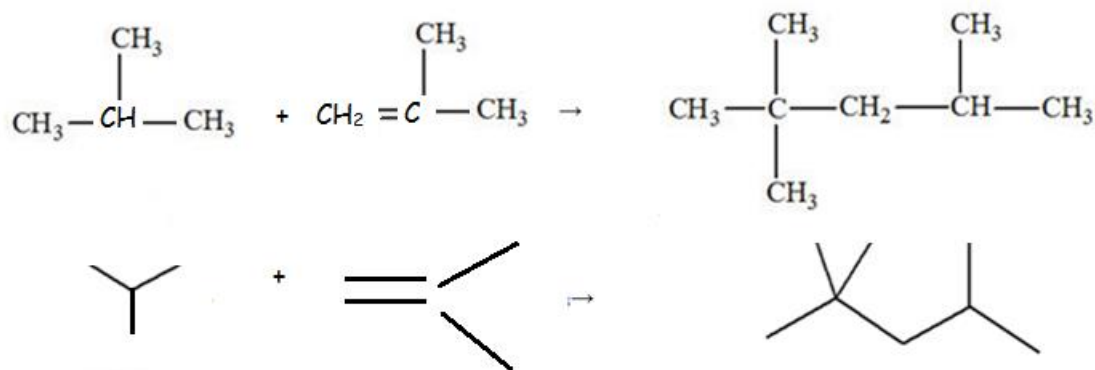
2) (0,5 pt) butane en éthène et dihydrogène



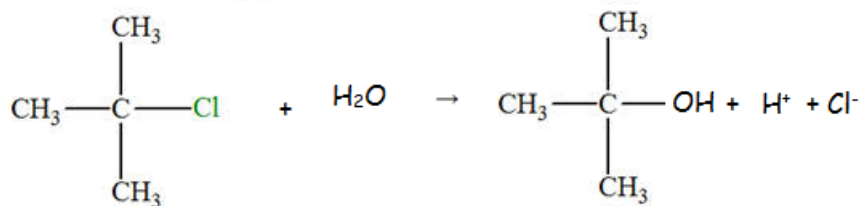
3) (1 pt) Obtention du 2,2,4- triméthylpentane à partir de l'octane :



4) (0,5 pt) Préparation du 2,2,4-triméthylpentane à partir du 2-méthylpropane et 2-méthylprop-1-ène.



5) (1pt) Synthèse du 2-méthylpropan-2-ol à partir du 2-chloro-2-méthylpropane et de l'eau



Il s'agit d'une réaction de substitution car le groupe OH se substitue à l'atome de chlore sur la molécule.

6) (2 pts)

a) La réaction suivante est une réaction d'addition du dibrome qui détruit la double liaison de l'alcène.

b) Le produit possède un carbone asymétrique car il est lié à 4 atomes groupes d'atomes différents. A cette formule développée correspond un couple d'énantiomères (molécules différentes image l'une de l'autre dans un miroir)



7) (1 pt) Il s'agit d'une réaction d'élimination d'une molécule d'eau de l'alcool avec formation d'un alcène.

